

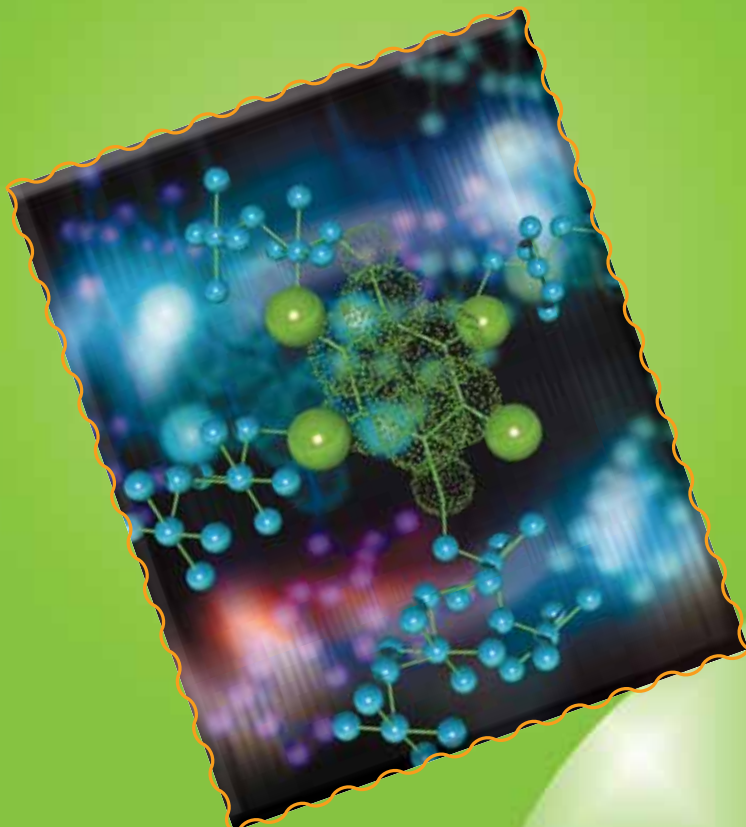


د پوهنې وزارت
د تعلیمي نصاب د پراختیا، د ښوونکو
د روزنې او د ساینس د مرکز معینیت
د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي
کتابونو د تالیف لوی ریاست

کیمیا

لسم ټولگی

کیمیا لسم ټولگی



چاپ ۱۳۹۰ هـ. ش.

Ketabton.com



د پوهنې وزارت
د تعلیمي نصاب د پراختیا، د ښوونکو
د روزنې او د ساینس د مرکز مهمیت
د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي
کتابونو د تالیف لوی ریاست

ګڼمیا لسم ټولګی

د چاپ کال: ۱۳۹۰ هـ.ش



ليکوالان:

پوهندوی د پیلوم انجینیر عبدالمحمد «عزیز» د کابل پوهنتون استاد.

مؤلف صديق احمد شينواري د کیمیا د څانگې علمي غړی

علمي ايډیټي:

پوهندوی د پیلوم انجینیر عبدالمحمد «عزیز» د کابل پوهنتون استاد.

د ژبې ايډیټي:

مؤلف محمد قدوس د کونجیل

دیني، سیاسي او کلتوري کمیټه:

ډاکټر عطاء الله واحید د پوهني وزارت ستر سلاکار او د نشراتو رئیس.

حبيب الله راحل د تعلیمي نصاب په ریاست کې د پوهني وزارت سلاکار.

مؤلف قاری مایل آقا «متقی» د اسلامي د څانگې علمي غړی

د څارني کمیټه:

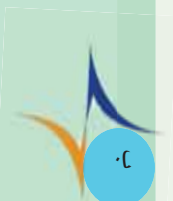
دکټر اسدالله محقق د تعلیمي نصاب د پراختیا، د ښوونکو د روزني او د ساینس مرکز معین

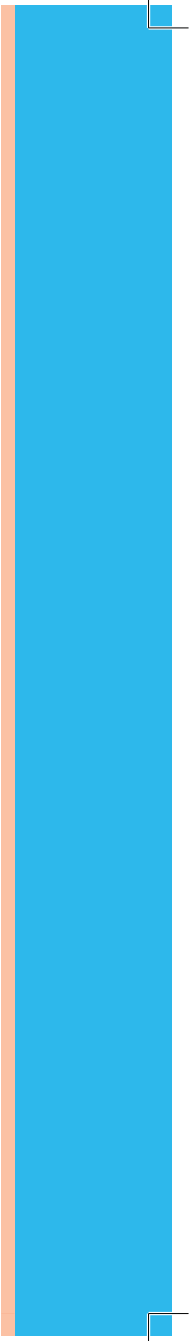
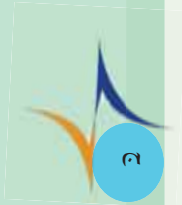
دکټر شیر علي ظریفی د تعلیمي نصاب د پروژې مسوول

د سر مؤلف مرستیال عبدالظاهر گلستاني د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي کتابونو د تالیف لوی رس

پیزاین:

حمید کریمی (سینچد دره بی)







ملي سرود

دا وطن افغانستان دی دا عزت د هر افغان دی
کور د سولې کور د توري هر بچی یې قهرمان دی
دا وطن د ټولو کور دی د بلوڅو د ازبکو
د پښتون او هزاره وو د ترکمنو د تاجکو
ورسره عرب، گوجر دي پامیریان، نورستانیان
براهوي دي، قزلباش دي هم ایماق، هم پشه بان
دا هیواد به تل خلیږي لکه لمر پر شنه اسمان
په سینه کې د اسپا به لکه زړه وي جاویدان
نوم د حق مو دی رهبر وایو الله اکبر وایو الله اکبر



بسم الله الرحمن الرحيم

د پوهني د وزير پيغام گړانو ښوونکو او زده کوونکو،

ښوونه او روزنه د هر هېواد د پراختيا او پرمختگ بنسټ جوړوي. تعليمي نصاب د ښوونې او روزنې مهم توک دی چې د معاصر علمي پرمختگ او ټولني د اړتياو له مخې رامنځته کېږي. څرگنده ده چې علمي پرمختگ او ټولنيزې اړتياوې تل د بدلون په حال کې وي. له دې امله لازمه ده چې تعليمي نصاب هم علمي او رغنده انکشاف ومومي. البته نه ښايي چې تعليمي نصاب د سياسي بدلونونو او د اشخاصو د نظريو او هيلو تابع شي. دا کتاب چې نن ستاسو په لاس کې دی، پر همدې ارزښتونو چمتو او ترتيب شوی دی. علمي گټورې موضوعگانې پکې زياتې شوي دي. د زده کړې په بهير کې د زده کوونکو فعاله ساتل د تدریسي پلان برخه گرځيدلې ده.

هيله من يم دا کتاب له لارښوونو او تعليمي پلان سره سم د فعالې زده کړې د ميتودونو د کارولو له لارې تدریس شي او د زده کوونکو ميندې او پلرونه هم د خپلو لوڼو او زامنو په باکفيته ښوونه او روزنه کې پرله پسې گامه مرسته وکړي چې د پوهنې د نظام هيلې ترسره شي او زده کوونکو او هېواد ته ښې برياوې ور په برخه کړي.

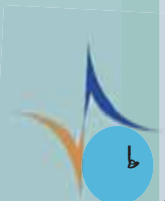
پر دې ټکي پوره باور لرم چې زموږ گران ښوونکي د تعليمي نصاب په رغنده پلي کولو کې خپل مسؤليت په رښتوني توگه سرته رسوي. د پوهنې وزارت تل زيار کاږي چې د پوهنې تعليمي نصاب د اسلام د سپېڅلي دين له بنسټونو، د وطن دوستۍ د پاک حس په ساتلو او علمي معيارونو سره سم د ټولني د څرگندو اړتياوو له مخې پراختيا ومومي.

په دې ډگر کې د هېواد له ټولو علمي شخصيتونو، د ښوونې او روزنې له پوهانو او د زده کوونکو له ميندو او پلرونو څخه هيله لرم چې د خپلو نظريو او رغنده وړاندیزونو له لارې زموږ له مؤلفانو سره د درسي کتابونو په لايه تاليف کې مرسته وکړي. له ټولو هغو پوهانو څخه چې د دې کتاب په چمتو کولو او ترتيب کې يې مرسته کړې، له ملي او نړيوالو درنو مؤسسو، او نورو ملگرو هېوادونو څخه چې د نوي تعليمي نصاب په چمتو کولو او تدوين او د درسي کتابونو په چاپ او وېش کې يې مرسته کړې ده، مننه او درناوی کوم.

ومن الله التوفيق

فاروق وردگ

د افغانستان د اسلامي جمهوريت د پوهنې وزير



لوهوری څپرکی

- د انومي تيوري پراختيا ۲
- ۱-۱ : د انومي تيوري د پراختيا تاريخچه ۳
- ۲-۱ : د انوم جوړښت ۴
- ۳-۱ : انومي طيف ۹
- ۴-۱ : د بور انومي تيوري ۱۱
- ۵-۱ : اوسنی انومي تيوري ۱۷
- ۶-۱ : څو الکتروني انومونو الکتروني جوړښت ۲۴
- د لومړی څپرکی لنډيز ۲۸
- پوښتنې ۳۰

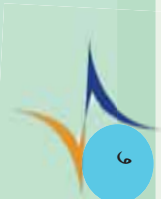
دوهم څپرکی

- الکتروني ترتيب او د دوره يي عنصرونو خواص ۳۲
- ۱-۲ : د بيرونيو ډيگ سيستم د جوړښت تاريخچه ۳۳
- ۲-۲ : د عنصرونو الکتروني جوړښت ۳۸
- ۳-۲ : د عنصرونو خواص او په دوره يي جدول کې دهغوی پر له پسې بدلون ۴۱
- ۴-۲ : د انتقالی عنصرونو خواص ۵۰
- د څپرکی لنډيز ۵۴
- د څپرکی پوښتنې ۵۵
- د دريم څپرکی
- کيمياوي اړيکې ۵۸
- ۱-۳ : د کيمياوي اړيکو ځانګړتياوي او د ليويس سمبولونه ۵۹
- ۲-۳ : د اوکټيت قانون او د ليويس جوړښت ۶۰
- ۳-۳ : د کيمياوي اړيکو ډولونه ۶۴
- ۴-۳ : ايوټي اړيکه ۶۴
- ۳-۳ : اشتراکي اړيکه ۷۰

- د دريم څپرکی لنډيز ۸۵
- د دريم څپرکی تمرين ۸۶
- د مالیکولونو جوړښت او د هغوی قطبيت ۸۸
- ۴-۱ : د مالیکولونو د مرکزي انوم ولانسي قشر ۸۹
- ۴-۲ : خطي مالیکولونه (يوه جوړه ازاد الکترونونه) ۹۲
- ۴-۳ : مسطح مالیکولونه (د الکترونونو درې جوړې) ۹۳
- ۴-۴ : څلور سطحی مالیکولونه (څلور جوړې الکترونونه) ۹۴

څلورم څپرکی

- د دريم څپرکی تمرين ۸۶
- د مالیکولونو جوړښت او د هغوی قطبيت ۸۸
- ۴-۱ : د مالیکولونو د مرکزي انوم ولانسي قشر ۸۹
- ۴-۲ : خطي مالیکولونه (يوه جوړه ازاد الکترونونه) ۹۲
- ۴-۳ : مسطح مالیکولونه (د الکترونونو درې جوړې) ۹۳
- ۴-۴ : څلور سطحی مالیکولونه (څلور جوړې الکترونونه) ۹۴

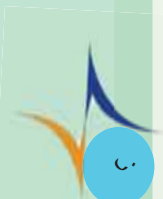


مخ

لړلیک

سرلیک

- ۱۰۰- د اوبو مالیکولي جوړښت.....
- ۱۰۶- د څلورم څپرکي لنډيز.....
- ۱۰۷- د څلورم څپرکي پوښتنې
پنځم څپرکي
- ۱۱۰- د مالیکولونو ترمنځ قواوې.....
- ۱۱۱- ۱-۰: د کیمیاوي اړیکو ترمنځ توپيرونه او د مالیکولونو ترمنځ قوه.....
- ۱۱۱- ۲-۰: د مالیکولونو ترمنځ د جذب د قواوو ډولونه.....
- ۱۲۲- ۳-۰: د موادو په فزیکي خواصو باندې د قواو اغیزې.....
- ۱۲۸- د پنځم څپرکي لنډيز.....
- ۱۲۹- د پنځم څپرکي تمرین.....
شپږم څپرکي
- ۱۳۲- د مادي حالتونه.....
- ۱۳۳- ۱-۶ جامدات مایعات او گازونه.....
- ۱۳۴- ۱-۱: د جامداتو څښې لومړنې لیدنې.....
- ۱۳۴- ۲-۱: بلورونه.....
- ۱۴۰- ۳-۱-۶: جامداتو ډولونه.....
- ۱۴۴- ۴-۱-۶: جامداتو خواص.....
- ۱۴۵- ۲-۶: مایعات.....
- ۱۴۵- ۱-۲-۶: د مایعاتو عمومي خواص.....
- ۱۴۵- ۱-۱-۶: د مایعاتو او د گازونو دڅیریدلو پرتله.....
- ۱۴۶- ۲-۱-۶: براس کیبل او دمایعاتو د براس فشار.....
- ۱۴۷- ۳-۱-۶: د مایعاتو د ایشیدو درجه.....
- ۱۴۸- ۲-۱-۶: دودوخه او د مادي بدلونونه.....
- ۱۵۰- ۲-۱-۶: د مایعاتو کنگل کیبل.....
- ۱۵۱- ۳-۶: گازونه.....
- ۱۵۲- ۳-۶: دگازي مادي مقدار.....
- ۱۵۲- ۲-۳-۶: د بایل قانون.....
- ۱۵۴- ۳-۶: د چارلس قانون (په گازونو باندې د تودوخې اغیزه).....
- ۱۵۷- ۳-۶: د اوگندرو اصل.....
- ۱۵۸- ۳-۶: د ایډیال گازونو قوانین.....
- ۱۶۱- ۳-۶: د یو ایډیال گاز د مولي حجم محاسبه په شرایطو کې.....
- ۱۷۲- د شپږم لنډيز پوښتنې.....
- ۱۷۳- د شپږم څپرکي پوښتنې.....

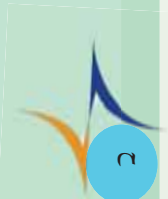


اووم څپرکی

۱۷۶	کیمیایي تعاملونه
۱۷۷	۱-۷ : د کیمیایي معادلي مفهوم
۱۸۰	۲-۷ : د کیمیایي تعاملونو ډولونه
۱۹۸	د اووم څپرکي لاندیز
۱۹۹	د اووم څپرکي پوښتنې
		اتم څپرکی
۲۰۲	د اکسیدیشن - ریډکشن تعاملونه
۲۰۳	۱-۸ : د اکسیدیشن او ریډکشن تعریف
۲۰۴	۲-۸ : د عنصرونو د اکسیدیشن نمبر
۲۰۷	۳-۸ : د اکسیدیشن - ریډکشن د تعاملونو ډولونه
۲۰۸	۴-۸ : د Oxidation - Reduction تعاملونو د بیلابیلو ترتیب میتود
۲۱۲	۵-۸ : د Redox تعاملونه په بیلابیلو محیطونو کې
۲۱۶	۶-۸ : د اکسیدیشن او ریډکشن کیمیایي تعاملونو د بیلابیلو ترتیب د پر اکسیدونو
۲۱۸	۷-۸ : د ریډوکس تعاملونو د ترتیب او توازن ځانګړی حالتونه او نور
۲۲۰	د اتم څپرکي لاندیز
۲۲۲	د اتم څپرکي پوښتنې

نهم څپرکی

۲۲۴	په کیمیا کې قوانین او محاسبي
۲۲۵	۱-۹ : د علمي مسایلو بنسټونه
۲۲۶	۲-۹ : د مادي د بقا قانون او یا د کتلې پایښت
۲۲۹	۳-۹ : د ثابتو نسبتونو قانون
۲۲۹	۴-۹ : د متعددو نسبتونو قانون یا د دالتن قانون
۲۳۰	۵-۹ : د معادلونو قانون
۲۳۴	۶-۹ : د حججي نسبتونو قانون
۲۳۵	۷-۹ : د اوګډو قانون
۲۳۷	۸-۹ : نسبتې اټومي کتله
۲۳۹	۹-۹ : د مالیکول نسبي کتله
۲۴۰	۹-۱۰ : مول راتوم - ګرام او مالیکول - ګرام
۲۴۱	۹-۱۱ : د مرکبونو د جوړونکو عنصرونو د سلني لاس ته راوړل
۲۴۲	۹-۱۲ : تجربي او مالیکولي فورمول
۲۴۶	د نهم څپرکي لاندیز
۲۴۷	د نهم څپرکي تمرین



سړیزه

کیمیا هغه پوهنه ده چې د موادو د جوړښتونو ، خواصو او د بنسټیزو بدلونونو او تېرلاؤو څخه بحث کوي. دا پوهنه د طبیعي پوهنو یوه برخه ده چې د انسانانو د تجربو او څېړنو پرله پسې پیرو په بهیر کې منځته راغلی ده .

کیمیا ډیرې څانګې لري چې د هغوی د ډلې څخه یوه یې هم عمومي کیمیا ده. د لسم ټولګي کیمیا د عمومي کیمیا یوه لنډه برخه ده چې په ځانګړي توګه دا لاندې څپرکي او سرلیکونه د کیمیا په دې کتاب کې د مطالعې او څېړنې لاندې نیول شوي دي :

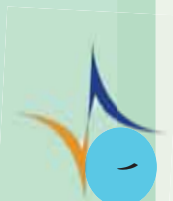
په لومړۍ څپرکي کې د اټومي تیوري پراختیا، د اټومي تیوري ډیراختیا تاریخچه، د اټوم جوړښت، اټومي طیف، کوانتوم میخانیک او اوسني اټومي تیوري روښانه شوي ده . په دویم څپرکي د پربوډیک سیستم د جوړښت تاریخچه ، د عنصرونو الکتروني جوړښت ، د عنصرونو خواص او په دوره یي جدول کې د عنصرونو پرله پسې بدلون او د انتقالی عنصرونو د خواصو په اړه بحث شوی دي . په درېیم څپرکي کیمیاوي اړیکې (chemical Bond) له ټولو ځانګړتیاوو سره یې ، د لیویس سمبولونه ، د اوکسیدیشن قانون او د لیویس جوړښت روښانه شوي دي .

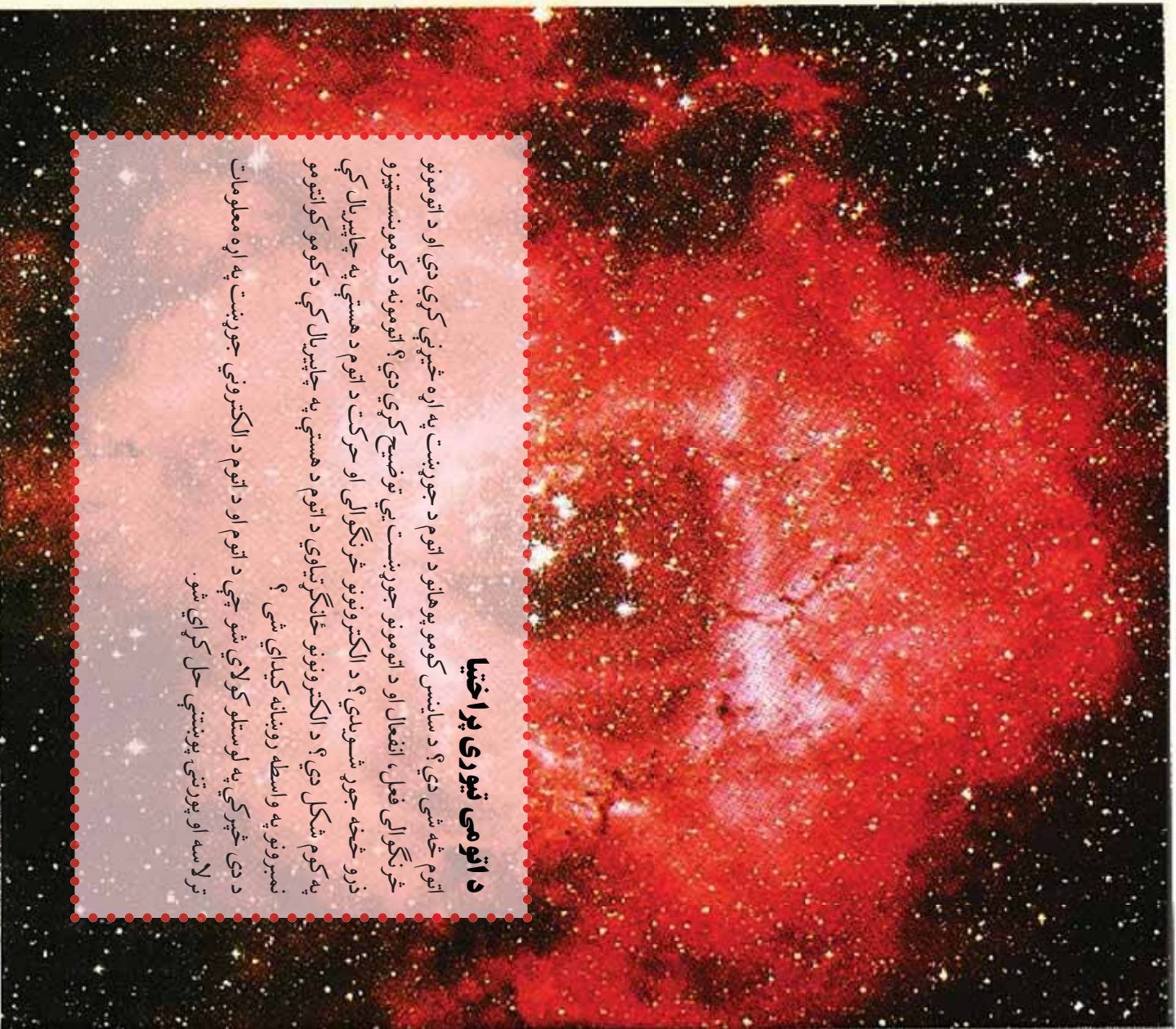
په څلورم څپرکي کې د مالیکولونو د جوړښت او د هغوی د قطبیت په اړه معلومات وړاندې شوي دي . په پنځم څپرکي کې د مالیکولونو ترمنځ قوای او د قواو ډولونه روښانه شوي دي چې د ډای پول – ډای پول د متقابل عمل قوه، د واندروالس Vander walls forces) او لندن قواو ، هایدروجنی اړیکه او د موادو په فزیکي خواصو باندې د قواو اغیزه روښانه شوي ده.

په شپږم څپرکي کې د مادي حالتونه (جامد، مایع او ګازونه) د ګازونو قوانین د بحث لاندې نیول شوي دي او په اووم څپرکي کې کیمیاوي تعاملونه وړاندې شوي دي چې د کیمیاوي معادلو د مفهوم د کیمیاوي تعاملونو د ډولونو په اړه توضیحات ورکړ شوي دي .

په اتم څپرکي کې د اکسیدیشن- ریډکشن تعاملونه، د اکسیدیشن – ریډکشن تعریف، د عنصرونو د اکسیدیشن نمبر، د اکسیدیشن – ریډکشن د تعاملونو ډولونه او د Reduction – Oxidation د تعاملونو د بیلا بیل او ترتیب میتودونه روښانه شوي وې .

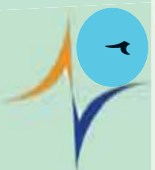
نهم څپرکي په کیمیا کې قانونونه او محاسبي راښيي او د کیمیا بنسټیز قوانین روښانه کوي . د هر څپرکي په پای کې لنډیز او ناحل شوي پوښتنې د زده کوونکو د مشق او تمرین په موخه وړاندې شوي دي ترڅو د هغوی په حل سره زده کوونکي ډیر او ښه زده کړه وکړي شي. په دې کتاب کې کونشن شوي دي چې زده کوونکي په مطلوبو کې ورنننه او د هغوی په زده کړه کې اسانتیاوي را منځته شي .





د اټومي تیوري پراختیا

اټوم څه شی دی؟ د ساینس کومو پوهانو د اټوم د جوړښت په اړه څېړنې کړي دي او د اټومونو څرنگوالی فعل، انفعال او د اټومونو جوړښت یې توضیح کړي دي؟ اټومونه د کومونیسټیزو ذرو څخه جوړ شویږي؟ د الکترونونو څرنگوالی او حرکت د اټوم د هستې په چاپیریال کې په کوم شکل دی؟ د الکترونونو ځانګړتیاوې د اټوم د هستې په چاپیریال کې د کومو کوانټومو نمبرونو په واسطه روښانه کېدای شي؟
د دی څپرکي په لوستلو کولای شو چې د اټوم او د اټوم د الکتروني جوړښت په اړه معلومات ترلاسه او پورتنۍ پوښتنې حل کړای شو.



1-1 : د اټومي تیورۍ د پراختیا تاریخچه

د علومو په تاریخ کې یوه له پخوانیو تیورنو څخه داسې وایې چې مواد ترهغه حله په کوچنیو ذرو ویشل کېدای شي کوم چې نور په کوچنیو ذرو ویش وړنه وي.

دا تیورۍ د یوناني فیلسوف دیموکریټ (Democritus) په نوم په ۴۰۰ ق م کې پیشنهاد شوی ده ، نوموړي عالم دا ذرې د اټومونو (Atoms) په نامه یاد کړې دي ، په هغه وخت کې د دیموکریټ نظریه د نورو علماوو د منلو وړ ونه گرځیده. په 18 پیړۍ کې د کیمیا پوهانو د دوهم ځل لپاره اټومي تیورۍ د پام وړ وگرځوله .

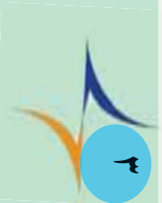
پوهانو د تعامل کونکو موادو کتلوي نسبت له یو بل سره د توضیح په اړه په خپلو تجربې څېړنو کې اټومي تیورۍ څخه استفاده وکړه او له دې تیورې سره سم کیمیاوی عنصرونه هربو د ټاکلې اټومي کتلې لرونکي دي .

په 1808 م کال کې دالټن (Dalton) انګلیسی کیمیا پوه د اټومي تیورۍ بنسټ کېښود. له دې تیورې سره سم ټول مواد له ډیرو کوچنیو ذرو (د اټومونو) څخه جوړ شویږي ، دا اټومونه نه شي کېدای چې پیدا شي او هم نشي کېدای چه په بشپړ ډول له منځه لاړ شي . د دالټن د تیورې مهم ټکی په لاندې ډول دی :

- 1 - مواد د اټومونو په نوم د ویش د نه وړ ذرو څخه جوړ شوي دي .
- 2 - د کیمیاوي عنصرونو ټول اټومونه سره ورته او یو شان دي .
- 3 - اټومونه نه جوړېږي او نه له منځه ځي .
- 4 - د بیلا بیلو عنصر و اټومونه یو له بل سره یو ځای شوي دي او د مرکب مالیکولونه یې جوړکړي دي .

- 5 - د بیلا بیلو عنصر و اټومونه د بیلا بیلو کتلو او بیلا بیلو کیمیاوي خواصو لرونکي دي .
- 6 - د یو ټاکلې مرکب په هر مالیکول کې د جوړونکو اټومونو نسبتی شمیر او ډولونه یو شان دي .
- 7 - کیمیاوي تعاملونه د اټومونو ځای پر ځای کېدلو څخه عبارت او د هغوی د اړیکو جوړښت د مالیکولونو په مرکبونو کې دي چې په دې کیمیاوي تعاملونو کې د عنصرونو اټومونه بدلون نه مومي .

کیمیا پوهانو تر 19 پیړۍ پورې د دالټن اټومي تیورې تحلیل کړه. سره له دې چې د دالټن اټومي تیورې ځینې ټکي؛ د بیلګې په ډول: د اټوم د ویشلو نه وړتیا او د هغه عنصر اټومونو د یو شان والی بې دلیل ثابت شو او د پوهانو د تائید وړ ونه گرځیده ؛ خو بیا هم د دالټن اټومي تیورۍ د کیمیا په علم کې گټوره وه او د کیمیا په برخه کې یو مثبت گام بلل شوی دی .



- 1 - ټول مواد له ډیرو کوچنیو ذرو څخه چې اټوم نومېږي، جوړ شوي دي.
- 2 - اټومونه کوچني ذري دي چې د کیمیاوي ساده وسایلو په واسطه نه تجزیه کېږي او د بیلابیلو عنصرونو اټومونه هر یو د کیمیاوي عنصر په نوم یادېږي.
- 3 - د کیمیاوي عنصرونو اټومونه تل په حرکت کې دي، د تودوخې په زیاتوالي، د هغوی د حرکت چټکتیا هم زیاتیږي او دا حرکت د هغوی په منځ کې د تعامل لامل ګرځي.
- 4 - د بیلابیلو عنصرونو اټومونه د کتلې، حجم او خواصو له امله یو له بل څخه توپیر لري.

د اټوم اندازه

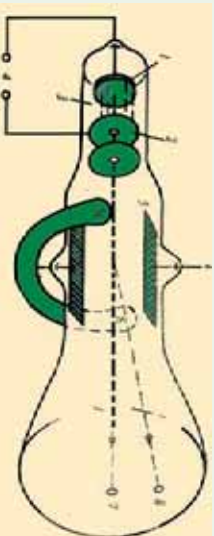
هغه څیړنې چه په 20 پېړۍ کې د روښتګین وړانګو پربنسټ ترسره شوي، لاس ته راغلل چې د اټوم قطر په تقریبي ډول $2 \cdot 10^{-10} m$ (0.2nm) دی.

د اټومونو کتله د 10^{-24} - $10^{-27} kg$ یا 10^{-25} - $10^{-27} kg$ کمیت ترمنځ شتون لري، څرنگه چې دا کتلوي کمیت ډیر کوچنی دی؛ له دې لامله اټومي نسبتي کتله د اټومونو لپاره وټاکل شوه چې د $1 amu = 1.661 \cdot 10^{-27} kg$ قیمت پربنسټ ټاکل شوی ده.

۲-۱ د اټوم جوړښت

د تامسن مودل

په 1900م کال کې د فزیک پوهانو په اثبات ورسوله چې اټومونه له ډیرو کوچنیو ذرو څخه جوړ شوي دي. انګلیسي فزیک پوه تامسن (J. J. Thomson) د کتود وړانګو انحراف په برېښنايي مقناطیسي ساحه کې مطالعه کړه، (1-1) شکل د هغې دستگاه جوړښت راښيي، کوم چې تامسن په خپلو څیړنو کې په کار وړی ده:



شکل (1-1) د تامسن د څیړنو دستگاه

د تامسن د دستگاه توضیح په لاندې ډول ده

- 1 - کتود (د الکترونونو سرچینه)، 2 - انود، 3 - د کتود د وړانګو لیدل، 4 - د برېښنا سرچینه (لور ولټاژ) 5 - د برېښنايي ساحې سرچینه چې د وړانګو د لیدلو لورې ته بدلون ورکوي، یعنې د برېښنايي ساحې شدت دی چې د وړانګو لیدل کېدو د کتود (1) لور ته بیرته ګرځوي، 6 - هغه مقناطیس ښيي چې د کتود وړانګو د لیدلو ته انحراف (کوږوالی) ورکوي، 7 - هغه روښنایي لکې چې د پردې پر منځ لیدل کېږي او د کتود د وړانګو د لیدلو د حرکت بهیر سموي.

تامسن په خپلو څيړنو کې د $(\frac{e}{m})$ نسبت يې محاسبه کړ چې $1.76 \cdot 10^{11} \text{Cb/kg}$ کمیت يې پر لاس راوړ، دلته (Cb) کولمب دی چې د چارج د مقدار بين المللي واحد دی. تامسن همدارنگه پيدا کړه چې په دستگاه کې د گاز د استعمال او هم د الکتروډونو (انود او کتود) ډول نه شي کيدای چې مشخص او معين وي.

پام وکړئ



تامسن دې پايلې ته ورسيد چې دا منفي چارج لرونکي ذرې په ټولو موادو کې ليدل کېږي او دا ذرې يې د الکتروډونو (Electrons) په نوم يادې کړې، دا نوم له الکتريک د کلمې څخه اخيستل شويدي او هغه ذره ته ويل کېږي چې د هغوي د حرکت په پايله کې د برېښنا جريان منځته راځي.

کړنه



- 1 - هغه وړانگې چې د کتود څخه د تامسن د تجزيې د تخليقي په تيوب کې ځي، کوم لورته کېږي؟
- 2 - د کتود وړانگې د څه ډول چارج لرونکي دي؟
- 3 - ولې چارج لرونکي کشف شوی ذرې د تامسن د تجزيې د تخليقي په تيوب کې د تامسن دستگاه د (Mass Spectrometer) د محاسبې وروستي بشپړونې لپاره د هغې لامل وگرځيدلي چې تر څو کتلوي سپيکترو متر ($\frac{e}{m}$) مينځته راشي چې د دې متناسبو ايزونو په واسطه د هغوی يو له بل څخه جلا کړي؟

مهم ټکي

د الکترون د برقي چارج قيمت د امریکايي پوه ميليکان Millikan په واسطه وټاکل شو نوموړي ډاکميټ په (1911-1917) کالونو کې د تيلو په شاخوکو کې کشف کړ چې مساوی په $1.76 \cdot 10^{-19} \text{Cb}$ دي، دا کميت د چارج لرونکو ذرو د چارج د لومړني واحد په حيث ومنل شو؛ پر دې بنسټ د الکترون کتلې عبارت ده له:

$$\frac{1.76 \cdot 10^{11} \text{Cb} / \text{kg}}{m} = \frac{e}{1.602 \cdot 10^{-19} \text{Cb} \cdot \text{kg}}$$

$$m = \frac{e}{1.76 \cdot 10^{11} \text{Cb} / \text{kg}} = 9.1 \cdot 10^{-31} \text{kg}$$

د يو الکترون کتلې مساوي په $9.11 \cdot 10^{-31} \text{kg}$ يا $\frac{1}{1840}$ برخه د هايډروجن د يو اټوم د کتلې (پروتون) ده. په 1898 کال کې تامسن د څيړنو په پايله کې داسې نظر ورکړ: اټومونه د يو مثبت چارج



لرونکي هستي څخه جوړ شوي دي چې د هغې په چاپيريال کې الکترونونه د منفي چارج په لرلو سره خپاره شوي دي. د تامنن اټومي مودل ميمزلرونکي کيک ته ورته جوړښت لري، داسې چې ميمز په کيک کې د الکترونونو په نشان د اټومونو د هستو په منځ کې بنسټګاري کيږي، ليدل کيږي.

منفي الکترون

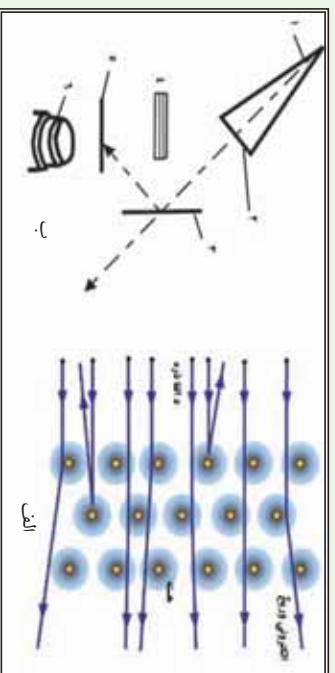


شکل د تامنن اټومي مودل

د هستي مثبت چارج لرونکي ساحه

په 1909م کال کې د رادر فورډ ملګرو کيګر (Genger) او مرسلين (Mersden) د تامنن پشنهاد د مطالعې لاندې ونيو او کشف يې کړه چې ذرې د سروزرو له نازکو پلنو څخه تيرېږي؛ خو $\frac{1}{800}$ برخه د هغوي بېرته ګرځي او يا خپرېږي.

رادر فورډ په دې هکله کې داسې نظر ورکړی دی: (چې تقريبا د باور وړ نه ده که چيرې مونږ له 4.5nm فاصله څخه د سګرتو د قطي پر کاغذي ورځه باندې فيورکړو، دا مرسي له لګيدو څخه وروسته بېرته وګرځي او پر تاسو ولګيږي). رادر فورډ پيدا کړ چې کتله او مثبت چارج د اټوم د حجم په کوچني برخه کې راټول شوي دي کوم چې د هستې په نوم يادېږي. (لاندي شکل وګوري):



(1-3) شکل الف: د α د ذرو خپرېدل ب: د ګايګر او مرسلين دستګاه

فلزونو د اټوم د هستې په واسطه

د الف شکل توضیح: 1 - اټوم، 2 - د اټوم هسته، 3 - د α ټکر کورنکي ذرې، 4 - د α د ذرو خپرېدل د ب شکل توضیح: 1 - هغه مرکبونه چې α ذرو سرچينه وي، 2 - د تالک صندوقچه چې د α ذرې ورڅخه تيرېږي، 3 - د سروزرو نازکه ورځه، 4 - سربري پرده چې α د α د ذرو کشف کورنکي د α ذرو له نيغ سقوط څخه ساتنه کوي، 5 - α د α د ذرو کشف کورنکي چې د α ذرو هغه سره ټکر کاوه او اوريي اخسته، 6 - مایکروسکوپ دی چې وړانګې ښکاره کوي. د α بخړکې له ټکر څخه وروسته بيا بېرته راګرځي کوم چې په هستې لګيدلی وي.



د α د بخرکو زیاته برخه د اټومونو د هستو د منځ له فضا څخه تیرېږي. پورتنی شکل د اټوم مودل دی، د اټوم رښتني بڼه نه ده. که چیري د اټوم هسته د () په اندازه اوسي د اټوم حجم به د یو درسي کوتي له حجم سره برابر وي. هغه اټوم چې قطر یې 10^{-8} وي، هسته به یې 10^{-15} قطر ولري. رادرفورډ په 1911 م کال کې داسې مودل پیشنهاد کړ چې شمسي نظام په یاد راوړي ؛ داسې چې هسته د لمر په شان په مرکز کې شتون او الکترونونه د سیارو په شان د هستې په چاپیریال کې په ټاکلو مدارو کې د ګرځیدلو په حال کې دي.

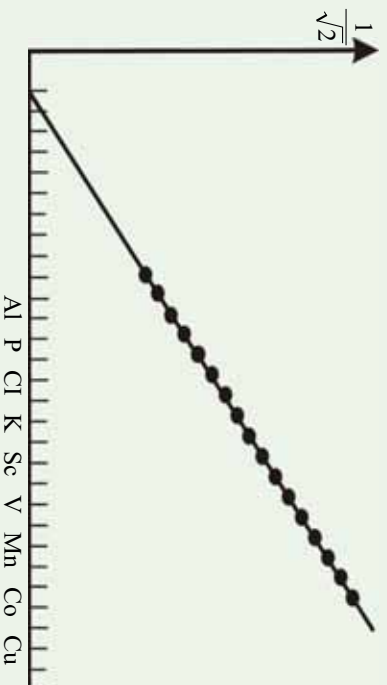
فکر وکړئ!



- 1- په نازکه طلايي پاڼه باندې د ټکرکونکو وړانګو له ټکر وروسته کومه پېښه رامنځته شوه ؟
- 2- ولې ځینې بخرکي بیرته ګرځېدلي دي؟
- 3- ولې د α ځینې بخرکي کړي شويدي؟

اټومي نمبر

په 1913 کال کې انګلیسي فزیک پوه د موزلی (Moseley) په نوم د روښنګین وړانګو چې د بیلابیلو فانوزو څخه په کټودي تيوب کې خپرېږي، مطالعه کړي، نوموړي د روښنګین د وړانګو د څپو د اوږدوالي د جذر مربعي معکوس کمیت پورې ($\frac{1}{\sqrt{\lambda}}$) مربوط گراف یې د عنصرونو د ترتیبي نمبر په پریودیک سیستم کې رسم کړ، لاندې شکل وګورئ. نوموړی گراف ښکاره کوي چې د عنصرونو اټومي نمبر د عنصرونو له مهمو ځانګړتیاوو څخه کوم یو منعکس کوي. موزلی داسې نظر ورکړ: دا ځانګړتیا د اټوم د هستې مثبت چارج له ځانه ښيي او هم دا ذرې له یو عنصر څخه تر بل راتلونکي عنصر پورې د یو واحد په اندازه په متناوب شکل زیاتېږي.



(1-4)

شکل پراتومي نمبر پورې تړلی گراف او د هغو د څپو د اوږدوالي د مربع جذر معکوس د عنصرونو ځای په پریودیک سیستم کې (افقي محور) د هغو په هسته کې د پروتونونو شمیر ټاکی، موزلی د عنصرونو ترتیبي نمبر په پریودیک سیستم کې د اټومي نمبر په نوم یاد کړ او (Z) په سمبول یې وښود. بالاخره پوه شو چې په اټوم کې د عنصرونو ترتیبي نمبر د عنصرونو د پروتونونو له شمیر سره سمون لري.



نیوترون

د موزلی د اظهاراتوله مخې د عنصرونو اټومي نمبر، د هغوی له هستې د چارج سره مساوي دي او په هسته کې د پروتونو شمیر ښکاره کوي. (پرتون لاینې کلمه ده، د لومړنی معنی او یا د ټولو څخه د پخوانی معنا ورکوي)

څرنګه چې د کیمیاوي عنصرونو اټومونه د برېښنايي چارج له کبله خنثی دي نو د عنصر د اټومونو د پروتونونو شمیر د هغو د الکترونونو له شمیر سره مساوي دي.

اټومي کتله د اټوم د هستې د پروتونونو د مجموعي کتلې په نسبت لویه ده، د دې توپیر د توضیح لپاره رادرفورډ وړاندوینه وکړه چې د اټوم په هسته کې خنثی ذرې هم شتون لري چې د هغوی د هر یوې کتله د یو پروتون کتلې سره سمون لري خو د چارج له امله خنثی دي؛ له دې کبله نیوترون (*neutron*) د (خنثی) په نوم یاد شوی دی. چادویک (*chadwick*) په 1932 م کال کې د هستوي تعاملونو په پایله کې نیوترون کشف کړ؛ نوموړي د بیرلیم هسته د α ذرې په واسطه بمباردمان کړه چې په پایله کې یې نیوترون پر لاس راوړ، د تعامل معادله یې په لاندې ډول ده:



په دې معادله کې n د نیوترون سمبول، ${}^9_4\text{Be}$ ، ${}^4_2\text{He}$ او ${}^{12}_6\text{C}$ په ترتیب سره د بیرلیم، هیلیم او کاربن د عنصرونو هستی راښيي.

د اټوم اساسي ذرې

د پروتونونو او نیوترونونو مجموعي ته نوکلېون (Nucleon) ویلي او د کتلې د نمبر په نوم هم یادېږي $\sum P + \sum n = \text{Nucleon}$

لاندې جدول د اټوم د بنسټیزو ذرو ځینې فزیکي خصوصیات راښيي.

(1-1) جدول د اټوم د بنسټیزو ذرو فزیکي خصوصیات

ذره	چارج په کولمب	نسبتی چارج	کتله په کیلو ګرام	نسبتی کتله
پروتون	$1.902 \cdot 10^{-19}$	+1	$1.6726 \cdot 10^{-27}$	1.0073
نیوترون		0	$1.657 \cdot 10^{-27}$	1.0087
الکترون	$-1.902 \cdot 10^{-19}$	-1	$9.1 \cdot 10^{-31}$	$5.4858 \cdot 10^{-4}$

نوکلیدونه او ایزوټوپونه

نوکلیدونه د اټومونو هستې افاده کوي، د هغې په واسطه د اټوم هسته ښودل کېږي د عنصرونو نوکلیدونه داسې ښودل کېږي چې نوکلېون یې د سمبول په کینه او پورتنې خوا کې او اټومي نمبر (پروتونونو شمیر) یې د سمبول په کینه او لاندینې خوا کې لیکل کېږي؛ د بیلګې په ډول:



۸



ایزوتوپونه (Isotops)

د عین عنصر له نیکلویدونو څخه عبارت دی چې د پروتونونو شمیرې یو شان وي؛ خو د هغوی د نوکلونونو شمیر یو له بل څخه توپیر لري، یعنې د دوی د نوکلیدونو او نیوترونونو شمیر یو له بل څخه توپیر لري.

څرنگه چې د عنصرونو کیمیاوي خواص د عنصرونو د اټومونو د هستې پرمخت چارج او د هغوی پراکټروني جوړښت پورې اړه لري، نو له دې امله د عنصرونو د ایزوتوپونو کیمیاوي خواص یو شان دي؛ د بیلگې په ډول: د کلورین عنصر ایزوتوپونه عبارت له $^{35}_{17}\text{Cl}$ او $^{37}_{17}\text{Cl}$ څخه دي چې د هغوی اټومي نمبر 17 او د هغه نوکلیدونه په ترتیب سره 35 او 37 او نیوترونونه یې په ترتیب سره 18 او 20 دي، د کلورین د دواړو اټومونو کیمیاوي تعاملونه یو شان دي.

کړنه:

اټومي سپکټر څانګړتیا او بیا ایښت دا پوښتنې حل کړي چې د رادرفورډ د اټومي موډل په مرسته:

- الف- د نوموړو نوکلیدونو د نیوترونونو شمیر څومره دی؟
- ب- دا نوکلیدونه یو بل په نسبت په کوم نوم یادېږي؟

۳-۱. اټومي طیف

د اټومي سپکټر څانګړتیا او بیا ایښت دا پوښتنې حل کړي چې د رادرفورډ د اټومي موډل په مرسته یې حل امکان نه درلود. که چېرې د لمر او یا د برېښنايي خراغ رڼا د یو سوري څخه تیره او په یو منشور باندې ولګېږي او له منشور څخه تیارې پردې ته تیرې شي، په دې صورت کې سره زرخونه (رنگین کمان) ساحه ښکاره کېږي چه له جلا رنگه لیکو څخه جوړه شوي ده، د دې رنگونو ټولګې دلیل وړ وړ رڼګې له ټولو څیزو لیکو سره سمون لري چې د پرله پسې (مسلسل) سپکټر په نوم یادېږي.



1- 5) شکل اټومي سپکټر

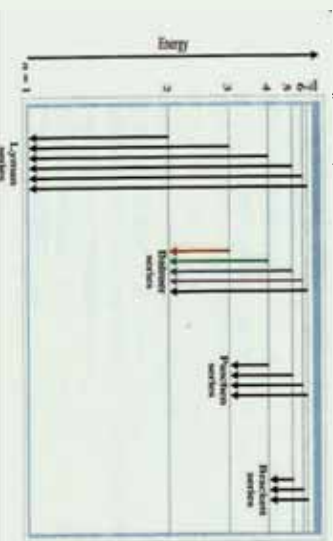
که چېرې د برېښنا منبع له خالي تيوب څخه سرچینه واخلي چې د څو عنصری گازونو لرونکی وي، په دې صورت کې هغه سپکټر تولیدوي چې د جلا بیلابیلو رنگه خطونو لرونکی وي چې دا ډول سپکټرونه د وتونکی سپکټر (Emission) یاد خطي سپکټر په نوم یادوي، (1-6) شکل، که چېرې کیمیاوي مواد د کومې وسیلې په واسطه تحریک شي، د هغوی خطي سپکټر په مشور کې

ليدل کيږي؛ د بيلگي په ډول: مواد کيدای شي چې د تخليه تيونونو د برېښنا دېټير او يا د تودوخې وړانگې په واسطه تحريک شي، خطي اتومي سپيکټرونه د ليدلو وړ په ساحه او دماورای بنفش سپيکټرونو په ساحه کې ليدل کيږي، نو کله چې د خراغ په شععه باندې د سوډيم فلز او يا د هغه مرکبونه ورزيات شي په هغه صورت کې زيا په څپيز خطونو 590nm وړانگې لگيږي او شععه يې زير رنگه ده. که چيرې په تخليه شوي تيوب کې د هايډروجن گاز و اچول شي او د برېښنا ولتاژ په واسطه تحريک شي، په دې صورت کې به سور رنگ گلابي ته ورته دي، په هغه کې وليدل شي. جنبي سپيکټر له موادو څخه د سپينې زيا د تيريدلو څخه لاسته راځي چې د ليدلو په ساحه کې د څپي په ټول اوږدوالي کې شامل دي، هغه زيا چې د اوږدوالي ټاکلې څپي لري، د موادو په واسطه جذب کيږي چې په دې ساحه کې تور خطونه ليدل کيږي، د جنبي او وتونکو سپيکټر د مطالعې په خاطر، د سپيکټرو متر (Spectro meter) په نوم اله په کار وړل کيږي.

د سپيکټرو متر ليدنې او څيړنې ښيي چې د هايډروجن سپيکټر Emission څو گروپو له مسلسلو خطونو څخه جوړيږي د خطونو دا سلسله د هغوي کشف کونکو په نوم نومول شويدي؛ د بيلگي په ډول: د بالمر (Balmer's) سلسله د يو عالم په واسطه چې بالمر (Balmer) نوميده کشف شوه چې د سپيکټر د ليدلو په ساحه کې ليدل کيږي. په هر يو سلسله کې د حرکت په پايله کې د سپيکټر د لوړې فرېکونسي په لور د موادو د مجاورو خطونو فاصله په کلې ډول کموالې پيدا کوي چې بالاخره يو له بل سره يو ځای شوي دي او مسلسل سپيکټر (Continuum) توليد کوي دی، د خطي سپيکټر فرېکونسي Redberg د معادلې په واسطه چې يو عالم دي، توضيح کيږي:

$$\gamma = CR_H \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right)$$

په پورتنۍ معادله γ فرېکونسي، C د زيا چټکتيا، R_H ثابت ريډبرگ، n_1 او n_2 نام کوونکي عددونه ښيي:



(1 - 6) الف. شکل د هايډروجن د

اتوم سپيکټر، ب- د هايډروجن په اتومي سپيکټر کې د بالمر سلسله

Balmer - Pfund Brackett - Paschen LaemappA سلسله

د برکيت سلسله د پفونډ او پو شتن د سلسلې په واسطه پو شول شويده $h\nu = C$ معادله د څپي د اوږدوالی او فرېکونسي په منځ کې اړيکه توضيح کوي.



د هایدروجن د گاز د مالیکول د بمباردمانولو په پایله کې چې له کتود خسخه د وتل شمو الکترونونو په واسطه ترسره کېږي، په اړونده اتومونو بدلون مومي، ځینې دا اتومونو انرژي جذبوي او تحرک شوی حالت ځانته غوره کوي او د انرژي لوړو سوبو ته انتقالېږي.



(nm)
د ځینې اوردوالي



1-7) شکل دهایدروجن د ائوم سپکتر

پام وکړئ!

1 - که چېرې الکترونونه له $(n = 2, 3, 4)$ قشرونو څخه هسته ته نژدې قشرونو ته انتقال شي، له ائوم څخه زیاته انرژي ازادېږي او د وړانگو خواصو لري چې د ماورای بنفش په ساحه کې لیدل کېږي، داگېلې د لیمن په نوم یادېږي، نوموړی وړانگی د څپو اوردوالی $12164 - 973$ دی.

2 - که چېرې الکترون له $(n = 3, 4, 5)$ قشرونو څخه دوهم قشر ته انتقال شي، د هغه نوزی انرژي کمزوري او د لیدود رڼا خواص لري چې د وړانگو داگېلې د (Balmer) په نوم یادوي. د نوموړو وړانگو د څپو اوردوالی $65634 - 410$ په منځ کې دی.

3 - که چېرې الکترونونه $(n = 4, 5, 6)$ له لوړو سوبو څخه د انرژي دریمې سوبې ته انتقال شي، د روښنایي انرژي او د هغه نشر شوي وړانگی یې کمزوری دي او د هغه ځانگړتیاوي د سرو وړانگو تر لاندې نژدې دي. د روښنایي دا سلسلې د (Poshen) په نوم یادېږي او د نشر شوی شعاعو د څپو اوردوالی یې $178504 - 12820$ دی.

4 - بالاخره که چېرې الکترون انتقال د $(n = 4)$ څخه لوړی د انرژي څلورمې سوبې ته ترسره شي، د هغه د رڼا د وړانگو نشر شوي انرژي ډیر کمزوري ده او د هغه ځانگړتیاوو د سره رنگ له ساحې څخه لاندې لیدل کېږي، دا رڼایي سلسله د Pfond په نوم یادېږي. د ذکر شمو سلسلو ځانگړتیاوي (1 - 6) شکل کې لیدل شي.

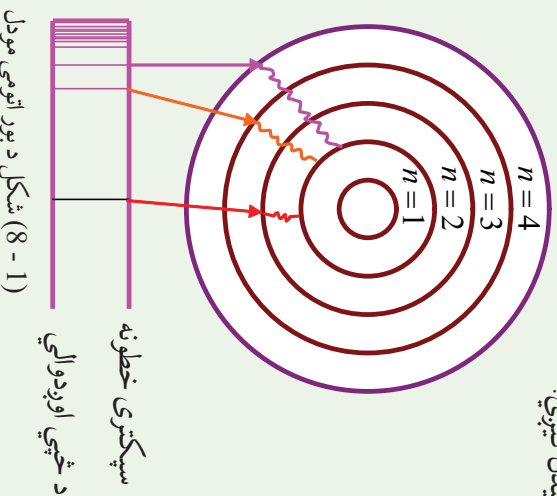
۱-۴ د بور ائومي تیوري

د ائوم د جوړښت په اړه د بور څیړنې چې د پلانک په کوانتمې تیوري باندې ولاړې دي، په لومړي

سرکي زياتي برياليتوبونونه ورسيدې؛ خو له دولسو کالو وروسته بي دليله ثابتې شوي؛ لکن موزلي (1915-1889) په خپلو تجربونو کې د بور له فرضيې څخه گټه واخيسته. د بور نظريه د انوم دسپکتر په خپرېدو کې مرسته وکړه.

د پلانک له تيوري سره سم، انرژي کوانتيزېشن Quantization کېږي. د سپکترونو د لیکود توضیح لپاره د بور (Bohr) په نوم دښارکي عالم په 1913 م کال کې اتومي مودل يې پيشنهاده، د بور دا مودل د پلانک کوانتي فرضيې باندې ټينگ وو، د پلانک له تيوري سره سم: هغه ممکنه انرژي چې جذب او يا خپرېږي، له ټاکلو قطعو څخه تشکيل شوی ده چې د کوانتم انرژي په نوم يادېږي او دا کوانتمي انرژي ده. بور داسې نظر ورکړ: د انوم دهستي په چاپيرال کې د متحرک الکترون انرژي ټاکلې او معينه ده، د الکترونونو لارزه انرژي د ټاکلي حرکت لپاره د انوم په قشر (Orbit) کې د هغه د ټاکلي قشر پر شعاع پورې اړه لري. (کوانتم لايينه کلمه ده چې معني يې مقدار او يا کميت دي). هغه الکترونونه چې له هستې څخه په لرې قشرونو کې حرکت کوي، د هغوی الکترونونو په نسبت چې هستې ته نژدې په حرکت دي، زياته انرژي لري، څرنگه چې د الکترونونو انرژي کوانتمي ده، له دې امله د اوربیتال شعاع هم کوانتمي ده، د اوربیتالونو شعاع کېدای شي يوازې د ټاکلو قيمتونو لرونکې وي.

کله چې الکترونونه د انوم په ټاکلو اوربیتالونو کې د هستې په شاوخوا په حرکت بوخت دي، نه کوانت انرژي جذب او نه يې ازاد وي. که چېرې الکترون له هستې له نژدې قشر څخه د هستې لرې قشر ته انتقال شي، کوانت انرژي جذب او برعکس که په ټاکلي مقدار انرژي ازاده کړي، له هستې څخه هستې ته نژدې قشر ته انتقال کېږي؛ خو ډير ژر ازاده شوی کوانت انرژي بيرته جذب او يا جذب شوي انرژي بيرته ازادوي، د فوتونونو له جذب څخه په کافي اندازه رڼا او له هغې څخه ډيرې زياتې توري ليکي په جنبي سپکتر کې ليدل کېږي:



شکل د بور اتومي مودل (8-1)



د کوانتوم له تیوري سره سم د فوتون انرژي عبارت د رڼا یی کوانت له فریکونسي (ν) سره دی او مساوي په $h\nu$ دی؛ یعنې:

$$E = h\nu$$

په پورتنی معادلي کې h د پلانک ثابت ($Joul \cdot sec$)، $h = 6.63 \cdot 10^{-34}$ دی. که چیري الکترون له هغه اوریست څخه چې د E_1 انرژي لرونکی دی، هغه اوریست ته چې د E_2 انرژي لرونکی دی؛ انتقال شي، یوه اندازه انرژي جذب او یا یې ازاد وي نوموړي انرژي عبارت ده له.

$$E_2 - E_1 = h\nu \quad E_1 - E_2 = h\nu$$

د الکترون ممکنه حرکي حالت له هغه حالت څخه عبارت دی چې د زاويي حرکت د مومنتي د اندازې د هغه دورانې یا زاويي حرکت له قوانینو سره سم ټاکل شوی وي. د دايروي حرکت مومنتي اندازه د هغه حرکت اندازه ده چې د سرعت، کتلې او د دايرې د شعاع د ضرب له حاصل سره مساوی کېږي:

$$P = mvr$$

د الکترون د زاويي حرکت د اندازي مومنت د صحیح او پوره مضروب $\frac{h}{2\pi}$ سره مساوی دی چې ثابت کمیت بېکاره کوي، په دې ځای کې صحیح او پوره مضروب اصلي کوانتوم نمبر (n) دی چې 1,2,3,..... او نور قيمتمنه ځانته اختیاري:

$$mvr = \frac{nh}{2\pi} \quad \text{-----1}$$

د بورد نظریو څخه کولای شو داسې پایله تر لاسه کړو چې الکترون د اتم د هستې په چاپیریال کې د دوه قوو لاندې حرکت کوي چې عبارت دي له مرکز څخه د فرار قوه او د ذرو په منځ کې الکتروستاتيکي د دفعې او یا د جذب قوو ده:

$$2 \quad F = \frac{mv^2}{r} \quad \text{له مرکز څخه د فرار قوه}$$

$$3 \quad F = \frac{kze^2}{r^2} \quad \text{د کولمب د جذب یادفعي قوه}$$

خړنگه چې د 2 او 3 معادلو کینی خوا سره مساوي دي، نو بېخي خوا یې هم سره مساوي کېږي:

$$4 \quad \frac{mv^2}{r} = \frac{kze^2}{r^2}$$

په پورتنی فارمول کې m کتله او v د الکترون سرعت دی، z د هستې چارج، e د الکترون چارج او r د اتم شعاع راښيي.

په لومړۍ معادله کې دوه مجهول کیمتونه شته دي چې v او r دي، د یو مجهول لومړی درجو



معادلو د حل پرېنستې ، دا مجهول کمپټونه کولای شو په لاندي ډول پیدا کړو:

د r قیمت له څلورمې معادلي څخه په لاس راوړو او په لومړۍ معادله کې یې دهنه پرځای وړو:

$$r \sqrt{\frac{mv^2}{r}} = \frac{kze^2}{r^2} \cdot r$$

$$rmv^2 = kze^2$$

$$r = \frac{kze^2}{mv^2} \text{-----5}$$

$$mv \left(\frac{kze^2}{mv^2} \right) = \frac{nh}{2\pi}$$

$$mhr = kze^2 \cdot 2\pi \quad \text{یا} \quad V = \frac{kze^2 2\pi}{mh} \text{-----6}$$

له شپږمې معادلي څخه د V قیمت په پنځمې معادلي کې معامله کوو چې r لاسته راوړو.

$$r = \frac{kze^2}{m \left(\frac{kze^2}{mh} \right)^2}$$

$$r = \frac{kze^2}{1} = \frac{n^2 h^2}{mk^2 z^2 \cdot 4\pi^2 \cdot e^2 \cdot 4\pi^2}$$

$$r = \frac{n^2 h^2}{mkze^2 4\pi^2} \text{-----7}$$

ګڼه



له شپږمې معادلي څخه پر لاس راغلل چې د هایدروجن د اټوم د الکترون

چټکتیا ($n=1$) مساوی 2200 km/sec ده او د γ معادلي پرېنست محاسبه شوي دي چې د

هایډروجن د اټوم شعاع 0.053 nm ($n=1$) ده.

دا عبارت سم دی او یا ناسم؟ په دې اړه فکر وکړئ او پورتنی کمپټونه د محاسبې پرېنست پیدا کړئ.

که چېرې د الکترونونو حرکتی او پوتنسیالی انرژي، له $E = \frac{1}{2} mC^2$ او $E_p = \frac{-kze^2}{r}$ سره جمع کړو، د الکترون مجموعي انرژي پر لاندي ډول په لاس راځي:

$$E = E_o + E_p = \frac{1}{2} mv^2 + \left(-\frac{kze^2}{r} \right)$$

$$E = \frac{1}{2} mv^2 - \frac{kze^2}{r} \text{-----8}$$



پام وکړئ



که چیرې د برق اندازه یو کولمب او د چارجونو د تعیین فاصله $1m$ وي هغوی یو بل په $9 \cdot 10^9 N$ قوه جذب او یا دفع کوي. نو د k قیمت په لاندې ډول محاسبه کړئ:

$$F = K \frac{q_1 q_2}{r^2}$$

$$K = \frac{F \cdot r^2}{q_1 q_2} = \frac{9 \cdot 10^9 N \cdot m^2}{CbCb} \quad k = 9 \cdot 10^9 \frac{N \cdot m^2}{Cb^2}$$

که چیرې د دوهمې معادلې دواړه خواوې په $\frac{1}{2}$ کې ضرب کړو، په دې صورت کې حاصلېږي چې:

$$\frac{mv^2}{r} = \frac{kze^2}{r^2}$$

$$\frac{1}{2} \frac{mv^2}{r} = \frac{kze^2}{r^2} \cdot \frac{1}{2}$$

$$\frac{1}{2} mv^2 = \frac{kze^2}{2r} \text{-----9}$$

اوس د $\frac{1}{2} mv^2$ قیمت په ۸ معادله کې معامله کړو، حاصلېږي چې:

$$E = \frac{kze^2}{2r} - \frac{kze^2}{r}$$

$$E = \frac{kze^2 - 2kze^2}{2r} = \frac{-kze^2}{2r}$$

$$E = -\frac{1}{2} \cdot \left(\frac{kze^2}{r} \right) \text{-----10}$$

د r قیمت له پنځمې معادلې څخه په لسمې معادلې معامله کړو، حاصلېږي چې:

$$E = \frac{-1(-kze^2)}{2} \cdot \frac{mkze^2 4\pi}{n^2 h^2}$$

$$E = \frac{-(-k^2 z^2 e^4 \cdot 2\pi^2)}{n^2 h^2} \text{-----11}$$

دلته $n = 1, 2, 3$ دی.

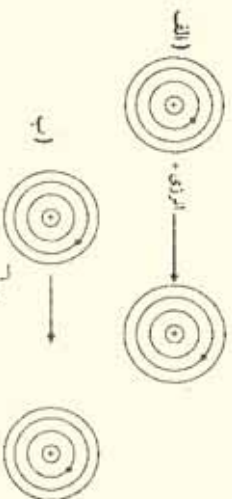


لاندي توضيحاتو ته پام وکړي

د بور د لومړۍ قاعدې پر اساس کېدای شي چې د الکترون حرکتې چټکتيا توضیح کړلی شي ، په دوهمه قاعده کېدای شي ، دا مطلب توضیح شي چې الکترون پرته له دې چې انرژي جذب او یا آزاد کړي ، په یو قشر کې د څپیز حرکت په حال کې دی او که الکترون ته انرژي ورکړل شي ، د هستې د نژدې قشر څخه ، د هستې لرې قشر ته انتقالېږي خو که چېرې د الکترون څخه انرژي واخیستل شي ، هستې ته نژدې لانیدنیو قشرونو ته سقوط کوي ، لکن جذب شوي انرژي په 10^{-8} - 10^{-10} ټاټبه کې بیرته ازاد او یا ازاده شوي انرژي بیرته په 10^{-8} - 10^{-10} ټاټبه کې جذب وي او خپل اصلي موقعیت ته بیرته ځي چې الکترونونه په دایروي مدارونو کې د هستې په چاپېریال کې د حرکت په حال کې دي .

کړنه

لاندي شکل ته څیر شئ ، د شکل څخه لاندي جملو کې د نامناسبو کلمو لاندي خط وپاسي او جملې سمې کړي:



(۱-۹) شکل اتومونه د الکترون اخیستلو او یا ورکولو په بهیر کې

په الف شکل کې الکترون (د انرژي په اخیستلو ، انرژي له لاسه ورکولو) کې د انرژي پورته ، بڼکته) سوبو ته انتقال شویږي .

د ب په شکل کې الکترون د (انرژي په اخیستلو ، انرژي له لاسه ورکولو) کې د انرژي پورته/ بڼکته) سوبو ته انتقال شوي دي .

زیاتي معلومات

د بور تیوري ته په ۱۹۱۶م کال کې د زومیر فیلډ په نوم یو عالم پراختیا ورکړه ، نوموړي داسې نظر ورکړ: د کوآنتوم هر یو نمبرد کروي اوریټونو انرژي ټاکلې ده او هم کېدای شي چې ځینې بیضوي قشرونه د همدې اصلي کوآنتوم نمبرونو په نوم و نومول شي چې دا نمبر کوآنتم د (n) په توري ښودل کېږي او دوهم کوآنتوم نمبرونه هم په کې شامل کړل شي چې د قشرونو بیضوي شکل (مختلف المرکز) ټاکي او په ۱ بڼه بدل کېږي ، د ټولو کوآنتوم نمبرونو په اړه به معلومات وړاندې شي .

کړنه:

الف- د انرژي د بدلونو کمیت چې یو الکترون د انرژي له لومړي سوبې څخه د انرژي دوهمې سوبه ته انتقال شي ، څومره دی؟

ب- د انرژي د بدلونونو کمیت کله چې یو الکترون د دوهمې سوريې څخه لومړۍ سوريې ته سقوط کوي، څومره به وي؟

پیرتیمو تیوریو د اټوم د الکتروني جوړښت په اړه اړونده معلومات ورکولی نه شول، نو له دې امله نورې تیورۍ منځته راغلې چې لاندې مطالعه کېږي:

۱- ۵: اوسنی اټومي تیوري

ممکن خیر انګرښکي وي. چې د بور نظریه له خپلو بریالیتوبونو سره، له نننۍ څخه لس کاله وروسته رد شوه، سره له دې چې د بور نظریې وکولی شول د یو الکتروني اټومونو سپکتر توضیح کړي؛ خو د څو الکتروني اټومونو د سپکتر په توضیح کولو بریالي نه شو. په 1920 - 1930 کالونو کې په نظري فزیک کې دوه پوښتني منځته راغلي:

1 - لومړۍ پوښتنه د نور د طبیعت په اړه د دوه بیلابیلو نظرونو پورې اړه لري چې «څپیزه او د نورفوتوني طبیعت نظریه» ده.

2 - دوهمه پوښتنه د رڼا او انرژي د ټاکلې اندازې کوانتومي پدیده څخه عبارت دي چې باید هغه د یو هیږي شوي مسئله په شکل د نیوتون په میخانیک کې ور دننه کړه.

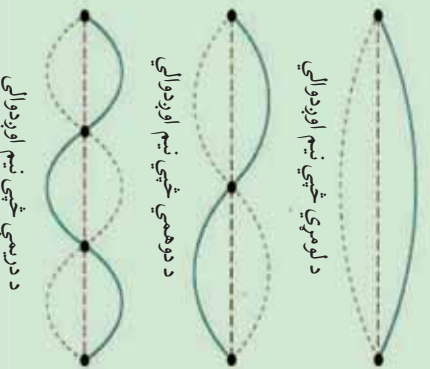
د همدې علت پر بنسټ د میخانیک نوي او معاصره تیوري رامنځته شوه، د دې تیوري سره سم: رڼا څپیزه خواص او هم دوه وي خواص لري.

څپیز او ذره وی طبیعت

لومړۍ سوري چې د معاصر څپیز میخانیک په اړه مثبت ګام کېښود، په 1924 م کال کې د دی- بروګلي (De - Broglie) په نوم عالم. په پخوانیو وختونو کې پوهانو نظر درلود چې الکترو مقناطیسي څپې یې د مطلقو څپو څخه عبارت دي (سره د دې چې انشټاین ویلی دي) «په څپونو تجویزو کې الکترو مقناطیسي څپې ذره وي یا فوتوني خاصیت هم له ځان څخه ښيي».

پام وکړئ

څپیزې څپې یې د مایکر ذرو کېدل او ننوتل دي، د دې دو پدیلو اغیزو له پوهېدلو لپاره لازمه ده چې هرې ذرې ته نسبت ورکول شوی د څپو اوږدوالی زده کړی شي .
(1 - 10) شکل د سیستم تصویر د امتیاز په حالت کې



د لومړي څپي نیم اوږدوالي

د دوهمي څپي نیم اوږدوالي

د درېيمې څپي نیم اوږدوالي



دی - بروگی د انشتاین دانرژیکي معادلو په پام کې نیولو سره، د فوتونو د خپو اوږدوالی په لاندې ډول په لاس راوړ:

$$E = h \cdot \nu \quad , \quad \nu = \frac{E}{h}$$

$$\lambda \nu = C \quad , \quad \nu = \frac{c}{\lambda}$$

د انشتاین د نسبت د تیوري له کبله کیدای شي چې د رڼا د حرکت مقدار، چټکتیا او انرژي تر منځ اړیکه د لاندې معادلو سره سم محاسبه کړی شي:

$$E = mc^2 \quad \frac{E}{C} = mc$$

خرنګه چې د حرکت د اندازې مومنټ د کتلې او چټکتیا د ضرب حاصل دی؛ یعنې:

$$P = mc$$

د دی کبله چې $P = \frac{E}{C}$ هم ده، کیدای شي ولیکل شي چې:

$$\frac{h}{\lambda} = \frac{E}{c} = p$$

د یو ذرې د حرکت اندازه چې m کله یې او چټکتیا یې ν وي؛ نو $p = m\nu$ کیدای شي:

$$\frac{h}{\lambda} = m\nu \quad \lambda = \frac{h}{m\nu}$$

وروستی معادله د کتلو، خپو د اوږدوالي او چټکتیا په منځ کې اړیکه رابښی، ټولې ذرې د حرکت د اندازو مومنټ لرونکي ($p = m\nu$) دي او د خپو اوږدوالي یې $\lambda = \frac{h}{m\nu}$ فورمول په واسطه محاسبه کیدای شي.

فعالیت



په لاندې جدول کې د ذرو ځینې ځانګړتیاوې لیکل شوي دي، د دی ذرو د خپو اوږدوالي کوم چې ډیورټي فورمول پریښست لاس ته راغلي دي، هم په اړونده ستون کې لیکل شوی دی، تاسی هم د محاسبی په واسطه د هغوی خواږنه لاسته راوړی او د جدول له خواږنو سره یې پرتله کړی.



جدول (1-2) د بنسټيزو ذرو ځانګړتياوې.

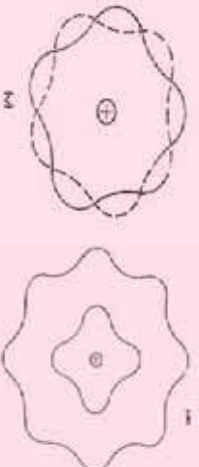
د زده کوونکي پيدا کړي بڼې	د څښې اوږدوالي	چټکتيا $\frac{cm}{sec}$	کبله په ګرام	ذري
	$61^\circ A$	$1,2 \cdot 10^7$	$9,1 \cdot 10^{-28}$	الکترون 300k
	$12^\circ A$	$5,9 \cdot 10^7$	$9,1 \cdot 10^{-28}$	الکترون د 1ev
	$1,2^\circ A$	$5,9 \cdot 10^7$	$9,1 \cdot 10^{-28}$	انرژي الکترون 100evs
	$0,1^\circ A$	$1,4 \cdot 10^5$	$6,6 \cdot 10^{-24}$	انرژي سره 300k
	$0,12^\circ A$	$2,4 \cdot 10^4$	$2,2 \cdot 10^{-22}$	د هيليم اټوم 300k اټوم 300k

په هره اندازه چې د ذرو کبله لويه او چټکتيايي زياته وي، په هماغه اندازه د څښې اوږدوالي يې لنډه دي، نو له دې کبله ده چې که چيرې ديو کرسټالي جسم سره د الکترونونو يو گڼې پکر وکړي، کېرېږي او يا بيرته راگرځي.

پام وکړي



د کوچنيسو ذرو (فوتونونه، الکترونونه، نيوترونونه... او نور) اغيزه دوه گونې طبيعت لري، په ځينې ازماينښتونو کې يې ذره وي خواص او په ځينو نورو ازماينښتونو کې د هغوی څپيز خواص ليدل کېږي نو کوچنې ذري د څپيز او ذره وي (د دواړو) خواص لرونکي دي.



شکل (11 - 1) د الکترون څپه يې طبيعت

فعاليت



د لاندې شکلونو کوم يو د الکترون د پاره خاص مسير ټاکي او کوم يو يې ځانگړی مسير نه شي ټاکلی ؟

شکل (12 - 1) د الکترونونو خاص مسير



خلو رواړه کوانتومي نمبرونه د یوې ریاضیکي پایلې په بڼه ځان ښکاره کوي او د اټومونو وضعیت او الکتروني انرژي ټاکنې، ډاکوانتومي نمبرونه د بور د نظریې پر بنسټ د نیمګړتیاوې لرونکي دي، د نیمګړتیاوې په لرلو سره هم په اټوم کې د هستې په چاپیریال کې د الکترونونو د څرنګوالي او ځای نیولو په توضیح کې کومک کولای شي:

۱- اصلي کوانتوم نمبر (The Principal Quantum Number)

اصلي کوانتوم نمبر د الکتروني ورځني جسامت، د اټوم شعاع او د الکترونونو انرژي یعنې د الکترونونو انرژیکي سطحه د هستې له کبله ټاکنې چې تام طبیعي ټاکلې عددی قیمتونه ($n = 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, \dots$) ځانته غوره کولای شي او د (n) په توری ښودل کېږي، هر څومره چې n قیمت کوچنی وي، په هماغه اندازه الکترون ډیره کمه انرژي لري او هستې ته نژدې وي، اصلي کوانتوم نمبر له نورو کوانتوم نمبرونو څخه مهم دي؛ ځکه د هایدروجن د اټوم د الکترون انرژي کمیټ او د نوراټومونو د الکترون انرژي کمیټ افاده کوي او د لاندي فورمول په واسطه محاسبه کیدای شي چې په هغه کې n هم شامل دي:

$$E = \frac{-2\pi^2 me^2 z^2}{n^2 h^2}$$

په دې فورمول کې m د الکترون کتله او e د الکترون چارج افاده کوي او دا فورمول د شروډینګر د معادلي د حل څخه حاصل شوی دی.

۲- فرعي کوانتوم نمبر یا زاویوي حرکت:

د بور د نظریې سره سم یو اصلي مدار یا الکتروني قشر عبارت د الکترون د ګرځیدلو حالت د هستې په چاپیریال کې په دایروي دورو کې دی او عمومي حالت یې د بیضوي څخه عبارت دی چې هسته د بیضوي په یوه محراق کې ځای لري. په یو بیضوي شکله مدار کې، د الکترون چټکتیا ثابتې او ټاکلې نه ده، د هغه حرکتی انرژي بدلون مومي او د انرژي بدلونونو یې کوانتومي دی، پر دې بنسټ د الکترونونو لپاره یوازې ځینې ځانګړو بیضوي مدارونه مجاز دي، په دې ترتیب دویمي کوانتوم نمبر د زاویوي حرکت اندازه او یا زاویوي حرکت د اندازې مومنت افاده کوي چې د ℓ په واسطه ښودل کېږي او د مدارو د بیضوي والي ضریب ټاکنې څرنګه چې الکترون دوراني حرکت هم لري؛ له دې کبله حرکتی انرژي هم لري چې د دوراني حرکت څخه لاس ته راځي؛ نو د حرکت د مقدار مومنت ($p = mv$) ټاکلې اندازه لري او د الکترون د انرژي د مجموعي سره مساوي دي؛ پر دې بنسټ د تعجب وړ به نه وي که چېرې د الکترون د زاویوي حرکت د مومنت اندازي نظریه د ℓ او ریټالو د حرکتو د اندازو مومنت د n د اندازو له لورې منحصر شي. نظري او تجربی تیوري ښکاره کوي چې ℓ کولای شي د نامو عددونو ټول قیمتونه د صفر او $1 - n$ ترمنځ

تام قيمتونه د صفر او $n-1$ په شمول ځانته غوره کړي:

$$l = 0 \text{-----} n-1$$

که $n=1$ وي، l يو قيمت ځانته غوره کوي چې هغه صفر دي. همدا رنگه که چېرې $n=2, 3, 4, 0, 1, 2, 3, 4$ هم دوه قيمته لری چې 0 او 1 دي... او که $n=5$ وژو، 1 هم پنځه قيمته لری چې

۳- مقناطیسي کوانتوم نمبر

زاویوي حرکت یاد یو الکترون د دوراني حرکت د اندازي مومنت په هر اتم کي کېدای شي چې دایروي سیستم د برېښنا بهیر سره چې په هغه کې بهیر لری، تشبه شي. څرنگه چې د برېښنا بهیر په دننه دوری کې منځ ته راځي او مقناطیسي ساحه په دوری کې جوړوی؛ د دی کبله ویل شو چې د الکترون تحرېکېدل په یو دایروي مدار کې مقناطیسي ساحه هم تولیدولای شي چې مقناطیسي کوانتوم نمبر m_l یی ټاکي، د بل پلوه د زاویوي حرکت د مومنت د اندازي څخه m_l حاصلېږي، نو د هغه اندازه د اوریټالي کوانتوم نمبر قیمت سره اړیکه لري. تیوري او عمل توضیح کوي چې m_l کولای شي ټول تام عددي قيمتونه د صفر او $+1$ او صفر، -1 تر منځ د صفر، $+1$ او -1 په شمول ځانته غوره کولای شي او د $m_l = 2l + 1$ دي، چې د m_l د قيمتونو د اندازه د اوریټالونو تعداد په فرعي سمبو کې هم ټاکي.

$$m_l = +1 \text{-----} 0 \text{-----} -1$$

۴- د سپین کوانتوم نمبر

الکترون د خپل دوراني حرکت په بهیر کې دمقناطیسي ساحي له جوړولو څخه پرته کو چې مقناطیس په شان هم عمل کوي؛ نو ځکه ویلي شو چې الکترون د *Spin* حرکت لري، د *Spin* کلمه د تاویلو په معنی ده، دا مقدار بنسټیزو ذرو لپاره پوره، ټاکلي او مشخصه ده، الکترون، پروتون او نیوترون د سپین قیمت $\pm \frac{1}{2}$ دي.



(13-1) شکل د الکترونو سپین

پام وکړي

څرنگه چې د l قیمت د m_l په واسطه ټاکل کېږي؛ په دې اساس د m_l او n په منځ کې ځانگړي اړیکې باید شتون ولري؛ د بیلگې په ډول: په ثابت اونیستیز حالت کې؛ یعنې: $n=1, m_l=0, l=0$ چې یو قیمت ځانته اخیستل شي، همدا رنگه د l قیمتونه د m_l قيمتونو ټاکونکی دي چې مخکې ترې یا دوني شوي دي، د $m_l = 2l + 1$ دي، یعنې:

$$m\ell = 2l + 1$$

$$\ell = 0$$

$$m\ell = 2 \cdot 0 + 1 = 1$$

$$m\ell = +1 \text{-----} 0 \text{-----} -1$$

$$m\ell = +0 \text{-----} 0 \text{-----} -0$$

$$m\ell = 0$$

همدارنگه و $n, \ell, m\ell$ له هر قیمت سره د *Spin* قیمت عبارت له $+\frac{1}{2}$ او $-\frac{1}{2}$ دی.

$$S = +\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}$$

که چیري $\ell = 1$ وي $m\ell$ د دري قیمتونو لرونکی دي چې هغه عبارت له $-1, 0, +1$ دي.

$$\ell = 1$$

$$m\ell = 2\ell + 1$$

$$m\ell = +1 \text{-----} 0 \text{-----} -1$$

$$m\ell = +1, 0, -1$$



ستاسي د زياتي زده کړي لپاره

Orbital لاتیني کلمه ده او د خالي په معنی ده، په دې ځای کې هم په همدې مفهوم په کارورل شویده او د اتموم د هستې له چاپیریال له هغې برخې څخه عبارت ده ، کوم چې په هغو کې د الکترونونو احتمالي شتون %95 وي ، د دې احتمال هم شته دی چې الکترون د وخت په پوره شسپه کې د هستې د فضايي ساحې له حدودو څخه د باندې ځای ولري چې %5 یې احتوا کوي.

اصلي او فرعي قشرونه

د هر اصلي کوانتم نمبر سره یوه اصلي انرژيکي سويه سمون لری چې دا سويه د انگرېزي ژبې د الفبا په لوبو تورو ښودل کېږي؛ لکه:

n =	1	2	3	4	5	6	7
	K	L	M	N	O	P	Q



ګڼه

n =	1	2	3	4	5	6	7
	K	L	M	N	O	P	Q

د بورډ مودل په نظر کې نیولو سره د بورډ رسم او توضیح ګرځي.

له هر فرعي ګوانتم نمبر سره د ټاکلي فرعي انرژي ګڼه سومي سمون لري چې د افرعي سومي د انګیریز ټپي د الفبا په کوچني تورو ښودل کېږي؛ لکه:

نمبر	0	1	2	3	4	...
فرعي ګوانتم نمبر	s	p	d	f	g	...

د هری فرعي سومي د اوربیتالونو شمیر د ml له اړوند قیمتونو سره سمون لري او په اعظمي توګه په هر اوربیتال کې یوازې دوه الکترونونه ځای لري چې د هغوی د سپین لوري سره مخالف دي.

که چېرې د الکترونونو تاویل د خپل محور په چاپیرال کې د ساعت له عقربې سره سمون ولري، د هغه د سپین قیمت $\frac{1}{2}$ دی او که د ساعت د عقربې په مخالف لور کې تاو شوی وي، نو د هغه د سپین قیمت $-\frac{1}{2}$ دی.

اوربیتالونه پر صندوقچو \square باندې ښودل کېږي. د اوربیتالونو شمېر په هره اصلي انرژي کې سومي ګڼه له n^2 سره سمون لري او د الکترونونو اعظمي شمېر په هره اصلي انرژي کې سومي ګڼه له $2n^2$ سره سمون لري.

ګڼه

د لاندې جدول تش ځایونه پوره او سم ګرځي.

اصلي قشر	اصلي ګوانتم نمبر (n)	$2n^2$	د الکترونو مجموعي تعداد
K	n=1	$2(1)^2$	2
L	n=2
M	n=3
N	n=4
O	n=5

د الکترونونو د انرژي حالت د اعدادو او تورو په واسطه ښودل کېږي، داسې چې د هغوی اصلي ګوانتم نمبر د عدد په واسطه او د اعدادونه د هغې توري ګڼې څوانه لیکل کېږي کوم چې د انرژي فرعي سومي رانښيي او له یو ټاکلي فرعي ګوانتم نمبر سره سمون لري؛ د بیلګې په ډول: $3p$ ښکاره کوي چې الکترونونه په دریمه اصلي سومي کې د p په حالت کې دي او د الکتروني

وربځي شکل يې دمبل په شان دي . د s د اوربیتال د الکتروني وربځي شکل کروي دی ، د d او f د اوربیتالونو د الکترونو وربځو شکل بیچلي دي د سل پانی او یا مرسل د گلابونو د پانو په شان یو د بل له پاسه شتون لري .

لاندي جدول د څلورگوني کوانتوم نمبرونو ترتیب او د هغه اوربیتالونه نښي .
 (3 - 1) جدول د څلورگونو کوانتوم نمبرونو ترتیب او د هغوی اوربیتالونه:

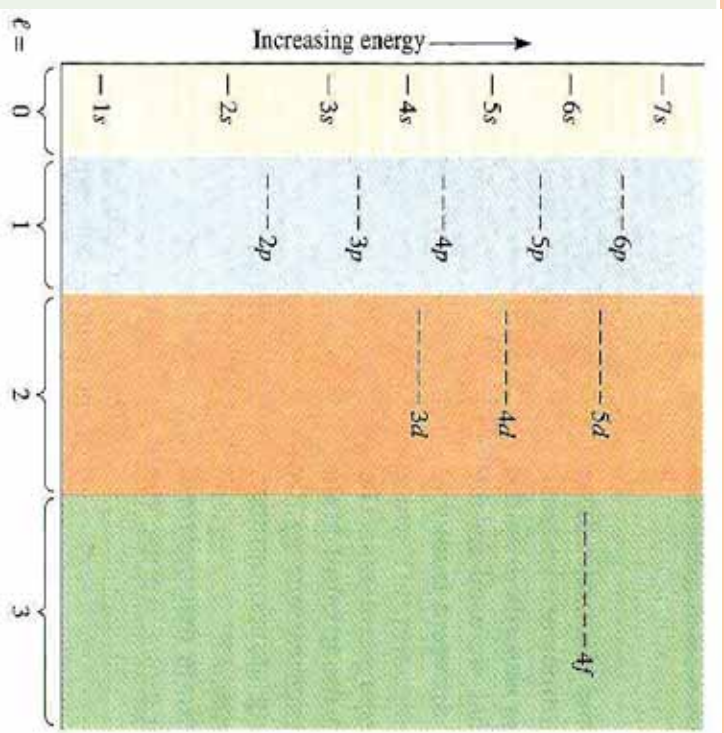
$n+l$	د الکترونو شمېر	اوربیتالونو شمېر	انرژي حالت	څلورگوني کوانتوم نمبرونه	
				s	ml
1	2	1	s	0	
2	6	1	s	0	
3	6	3	p	$0 - 1$	
4	10	3	p	0	
5	10	5	d	$+1, 0, -1$	
6	14	5	d	$+2, +1, 0, -1, -2$	
7	14	7	f	0	
4	2	1	s	0	
5	6	3	p	$+1, 0, -1$	
6	10	5	d	$+2, +1, 0, -1, -2$	
7	14	7	f	$+3, +2, +1, 0, -1, -2, -3$	

ځواب:

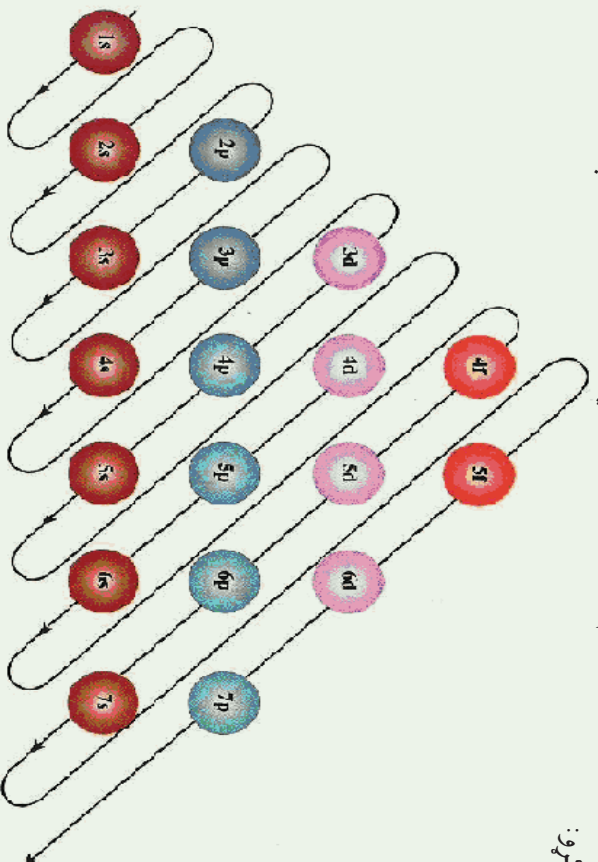
که $n = 5$ وي د s, ml, l اړونده قیمتونه، انرژي حالت، د اوربیتالونو تعداد، د الکترونونو تعداد د O د قشر $n+l$ پیدا او په یو جدول کې یې ترتیب کړئ.

۶-۱ د څو الکتروني اتومونو الکتروني جوړښت

د الکترونونو په واسطه د انرژيکي سمپو د اوربیتالونو وکيدل الکترونونه په لومړي سرکې د انرژيکي سمپو هغه اوربیتالونه نيسي کوم چې د انرژيکي په ټيټه سطحه کې ځای ولري . په دې هکله ډیرې قاعدې اوکړنې شته دي چې دا قاعدې او دهغوی اړوند گرافونه په لاندي ډول توضیح کېږي:

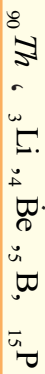


(7 - 1) شکل د اوربیتالونو د انرژی سومی گراف د لاندې سلسلې په بنسټ هم کولای شو د انرژی سومی په اوربیتالونو کې د الکترونونو ویشل عملی کړو:



لوهری فعالیت

د لاندې عنصرونو د اټومونو الکتروني او اوربتيالي جوړښت د کالجکونفسکي د قاعدې پرنسټي وليکئ او ترتيب يې کړئ:



دوهم فعالیت :

د لاندې جدول تشخېونه په مناسبو عددونو پکې کړئ:

عنصر	د الکترونو شمېر	الکتروني جوړښت		
		لوهری سويه	دويمه سويه	درېمه سويه
H		1		
He	2	2		
Li		2	1	
C	6	2	2	
Ne	10		8	
Mg	12	2	8	2
S	16	2	8	
Ar	18	2		8



د لومړۍ څپرکي لنډيز

- د ډيموڪرات په نوم يوه پوه په 400 ق، م کال داسې نظر ورکړ: مواد کېدای شي چې په داسې کوچنيو ذرو ووېشل شي کوم چې نور د هغوی دوشلو امکان نه وي، نوموړی دا ذره د اټوم په نوم ياد کړه. اټوم يوناني کلمه ده چې د *atom* (وېشل) او *4* (ښي) څخه اخیستل شوي ده.
- دالتن په 1808 م کال د اټومي تیورۍ بنسټ کېښود، د دې تیورۍ سره سم مواد د اټومونو په نوم له کرچنپو ذرو څخه جوړ شوي دي.
- نوي اټومي تیوري وړاندې کوي دا چې ¹ اټومونه کومې ذرې دي چې د کيميا په ساده وسايلو نه تجزيه کېږي او د اټومونو مجموعه چې عين چارج ولري، د کيمياوي عنصر په نوم يادېږي.
- اټومونه تل د حرکت په حال کې دي، د تودوخې په زياتوالي د هغوی د حرکت چټکتيا زياتېږي او دا حرکت يو د بل سره د هغوی د تعامل سبب گرځي.
- د بيلابيلو عناصرونو اټومونه د کتلې، حجم او خواصو له لحاظ يو له بل څخه توپير لري
- د عناصرونو اټومونه د دوو برخو څخه جوړ شويدي، چې د هستې او الکتروني قشر څخه عبارت دي . تامسن د تجرونو پر بنسټ په اټوم کې الکترونونه کشف کړل.
- رادرفورډ د څيړنو پر بنسټ د اټوم د هستې کتله او چارج يې محاسبه کړ او پيدا يې کړل چې د اټوم په هسته کې مثبت چارج لرونکي ذرې شته دي، نوموړی دا ذرې د پروټونونو په نوم ياد کړې.
- چادويک د اټوم په هسته کې نيوترونونه کشف کړل، نوموړي له لاندي هستوي معادلې سره برابر، نيوترونونه پر لاس راوړل.



- د پروټونونو او نيوترونونو مجموعه د نوکلېون په نوم ياد وي.
- د الکترونونو چټکتيا کېدای شي د $\frac{h}{m\lambda} = \frac{mv}{h}$ فورمول په واسطه محاسبه شي. او د $\frac{m^2 v^2}{2} = \frac{h^2}{2m\lambda^2}$ فورمول پر بنسټ د اټوم شعاع پر لاس راځي
- د الکترون د څټې اوږدوالی د دې -بروگلی د فورمول پر بنسټ په لاندي ډول پر لاس راوړي:

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$



- د الکترونونو څرنگوالی او حالت کېدای شي چې د څلور کوانتومي نمبرونو په واسطه مشخص شي
 - 1- اصلی کوانتوم نمبر: دا کوانتوم نمبر د الکترونو وړیځي جسمت، د اتم شعاع او د الکترونونو انرژیکي سوږه د هستې په پرتله په بیلابیلو قشرونو کې رانېسي.
 - 2- فرعی کوانتوم نمبر: دا نمبر د الکترونونو وضعیت د اتم د هستې په چاپیریال کې په کوارډیناتونو کې ټاکي او د نامو عددونو ټاکلی او پوره قیمتونه د صفر او $1-n$ ترمنځ $(1-n)-----0-----1$ ځانته غوره کوي.
 - 3- مقناطیسي کوانتوم نمبر: دا کوانتوم نمبر د الکترونونو وضعیت او مقناطیسي خاصیت د اتم د هستې په چاپیریال کې ښکاره کوي او د قیمتونو شمېرې $1+ml=2l$ دی او دا قیمتونه له نامو عددونو څخه عبارت دي چې $l+-----0-----l-$ ځانته غوره کوي.
- د الکترونونو تحرېک په دایروي مدارونو کې مقناطیسي ساحه تولیدوي چې هغه مقناطیسي کوانتوم نمبر ټاکي .
- 4- د سپین کوانتوم نمبر: سپین (*spin*) لاتیني کلمه ده چې د تاویدو په معنی ده ، په دې ځای کې هم په همدې مفهوم په کارول شوي ده او د الکترونونو تاویدل د خپل محور په شاوخوا باندې چې د سپین کوانتوم نمبر په نوم یاد شوي او د مایکرو ذرو قیمتونه $-\frac{1}{2}$ ، $+\frac{1}{2}$ ځانته ټاکلی شي .
- اوریټال (*Orbital*) : لاتیني کلمه ده او دخالی په معنی ده ، چې په دې ځای کې هم په همدې مفهوم په کارول شوي ده چې اتم د چاپیریال له هغې برخې څخه عبارت دی کوم چې د الکترون احتمالي شتون په کې 95% دی .
- د پاولی قاعده: په یوه اتم کې دوه الکترونونه نه شي کولای چې د یو شان څلور کوانتوم نمبرونو لرونکي وي .
- د هونډ قاعده: فرعی عین انرژیکي سوږو اوریټالونه د الکترونونو په واسطه داسې ډکېږي چې د هغوی د سپین د عددي قیمتونو مجموعه یې اعظمی وي .
- د کلیچکوفسکي قاعده: الکترونونه لومړی د هغې انرژیکي سوږو اوریټالونو کې ځای پر ځای کېږي چې د اصلي کوانتوم نمبرونو (n) او د فرعي کوانتوم نمبر (l) د هغه د عددي قیمتونو مجموعه $(n+l)$ یې کوچنی وي ، که چېرې د دوی یا څو سوږو $(n+l)$ سره مساوي وي ، په دې صورت کې د هغو سوږو اوریټالونه د الکترونونو په واسطه ډکېږي چې د n قیمت یې کوچنی وي .



پوښتني : څلور خوا به پوښتني:

- 1 - د یوې مادې کوچنی ذره د لومړۍ ځل لپاره کوم عالم د اټوم په نوم یاده کړه؟
الف - دالتن ب - دیموکرات ج - ارسطو د - رادرفورډ
 - 2 - د اټوم کلمه له لاندې کومو کلمو څخه اخیستل شویده؟
الف - tom (تقسیم) ب - A (زه) ج - الف او ب دواړه سم دي د - هیڅ یو
 - 3 - د اټومي تیوري بنسټ ایښودونکی له لاندې علماو څخه کوم یو دی.
الف - ارسطو ب - دیموکرات ج - رادرفورډ د - تامسن
 - 4 - د اټوم د هستې د ځانګړتیاوو کشف کونکی له لاندې علماو څخه کوم یو دی؟
الف - موزلی ب - چادویک ج - رادرفورډ د - سودي
 - 5 - د کومو فورمولونو پر بنسټ کېدای شي چې د الکترون چټکتیا د اټوم د هستې په چاپیریال باندې محاسبه شي:
الف - $\frac{h}{mv}$ ب - $v = \frac{h}{m\lambda}$ ج - $v = \frac{h}{m\lambda}$ د - هیڅ یو
 - 6 - که چېرې $n = 3$ وي، د λ قیمتونه عبارت دي له:
الف - درې قیمتونه، ب - دوه قیمتونه، ج - یو قیمت، د - ټول ناسم دي.
 - 7 - هغه عنصر چې د 26 اټومي نمبر لرونکی دی د سپین د کومو عددي قیمتونو د مجموعو لرونکی دی.
الف - $1 + \frac{1}{2}$ ، ب - $2 + \frac{1}{2}$ ، ج - 3 د - 1
 - 8 - که $n = 3$ وي، د m_l قیمتونه عبارت دي له:
الف - درې قیمتونه، ب - دوه قیمتونه، ج - اوه قیمتونه، د - د m_l قیمت په اړه نه لري.
 - 9 - د الکترون د څپې اوږدوالی د کومو لاندې فارمولونو په واسطه لاس ته راځي؟
الف - $\lambda = \frac{h}{mv}$ ب - $\lambda = \frac{h}{m\lambda}$ ج - $\lambda = \frac{h}{m\lambda}$ د - ټول
 - 10 - پروتون د اټوم کوم ډول ذره ده؟
الف - منفي ذره ب - مثبت ذره ج - خنثی ذره د - مثبت او منفي چارج لرونکی ذره
- سمې او ناسمې پوښتني:** لاندې سمې جملې په (س) او ناسمې جملې په (نا) نښانې کړئ
- 1 - مواد د اټوم په نوم له ډیرو کوچنیو ذرو څخه جوړ شوي دي. ()



2 - تامسنن په خپلو څيړنو کې د موادو د چارج نسبت پر کتلې ($\frac{e}{m}$) پيدا کړ چې $1,76Cb / kg$ کميت يې په لاس راوړ.

3 - چادويک Chadwick په 1932 کال د هستوي تعاملونو په پايله کې پروتون کشف کړ
4 - په يو اټوم کې دوه الکترونونه کولای شي چې يو شان څلور کوانتوم نمبرونه ولري
5 - د کوانتوم له تيوري سره سم د فوټون انرژي عبارت د نور د کوانټ انرژي د λ د فريکونسي لړسره ده چې $E = h\nu$ کېږي .

6 - د پلانک له تيوري سره سم انرژي کوانټايزېشن (quantization) کېږي .
7 - د بيلا بيلو عنصرونو اټومونه د کتلې ، حجم او خواصو پر لحاظ يو له بل څخه توپير نه لري .
8 - د اټوم د شاوخوا فضا هغه برخه چې په هغې کې د الکترون د شتون احتمال 95% وي ، د اوربیتال په نوم يادېږي .

9 - اصلي کوانتوم نمبر د اټوم د هستې په شاوخوا د الکترونونو د وضعيت په کوارډيناټونو کې ټاکي .

تشریحي سوالونه :

- 1 - ثبوت کړئ چې $h = \frac{m\nu}{\lambda}$ دي .
- 2 - اصلي کوانتوم نمبر په لنډه ډول توضیح کړئ .
- 3 - ثبوت کړئ چې $r^2 = \frac{nh^2}{4\pi^2 kze^2}$ دي .
- 4 - که چېرې د يو عنصر اټومي نمبر 82 وي ، د هغه الکتروني جوړښت وليکي او د عنصر موقعيت په پير يود او گروپ کې وټاکئ .
- 5 - د هايډروجن د اټوم د الکترون د څپې اوږدوالي محاسبه کړئ ، په هغه صورت کې چې چټکتيا $\nu = 2200 km / sec$ او $(n = 1)$ وي .



دوهم څپرکی

د عنصرونو الکتروني جوړښت او دوره يي خواص



- د هر عنصر د خواصو مطالعه، په جلا ډول به مشکل کار نه وي؟ ولې د عنصرونو دوره يي جدول ترتیب او منځته راغی؟ د مندلیف د جدول ترتیب د عنصرونو د اټومونو د کومو پارامترونو پر بنسټ ترسره کېدلی شي؟ د عنصرونو الکتروني جوړښت د جدول په ترتیب کې څه رول لري؟ د مندلیف د جدول بلاگونه، گروپونه او پېریودونه د عنصرونو د اټومونو د کومو بنسټيزو فکتورونو پر بنسټ ترتیب او تنظیم شوي دي؟
- د پورتنیو پوښتنو او هغې ته ورته پوښتنو د حل لپاره کولای شي په دې څپرکي کې معلومات لاسته راوړئ او د مندلیف جدول او د عنصرونو د پرله پسي خواصو په اړه مفصل معلومات به لاسته راوړئ.



۲- ۱ : د پیریودیک سیستم د جوړښت تاریخچه

په طبیعت کې 90 عنصره په طبیعي ډول او نور پاتې په مصنوعي ډول کشف شوي دي، د عنصرونو په خواصو او مشخصاتو پوهیدل په جلا ډول ستونزمن کار دی، له دې امله کیمیا پوهانو کوشش وکړ ترڅو عنصرونه په یو جدول کې داسې تنظیم کړي چې د هغوی د پیر د خواصو په هکله پوهه، د هغوی د یو شمیر نورو په خواصو هم پوه شي.

په 1865 م کال یو انګلیسي کیمیا پوه د نیولیندز (Newlands) په نوم د خپل وخت کشف شوی عنصرونه د هغوی د نسبي کتلې د متناوبو زیاتوالو پر بنسټ په افقي قطارونو کې ترتیب کړل، دلته ولیدل شوه چې اتم نمبر عنصر د لومړي نمبر عنصر د لاندې چې له سره یو شان خواصو لري، ځای ونیو او په همدې ترتیب نهم نمبر د دوهم نمبر د لاندې او داسې نور ځای ونیوه، همدا رنگه یې دیوشان خواص لرونکي عنصرونه په یوه عمومي ستون کې ځای پر ځای کړ (چې نن ورځ دا سیستم د نیولیندز د اوکټا په نوم یادېږي) د نیولیندز جدول په لاندې ډول دی:

(2- 1) جدول د نیولیندز اوکتای

1	2	3	4	5	6	7
H	Li	Be	B	C	N	O
F	Na	Mg	Al	Si	P	S
Cl	K	Ca	Cr	Ti	Mn	Fe



نیولیندز خپل کیمیاوي اوکتای (octave) د موزیک له اوکتایونو سره پرتله کړ او هغه یې د (octave) د قانون توضیح شوي قانونمندی په نوم یاد کړه، د نیولیندز پرتله کول یې دلته او ناکامیابه وموندل شوه او دنوموړی عالم تیوري له نظر څخه و غورځېده.

په 1869 م کال مندلېف (D.M. Mendeleev) روسی ورته مفکره پیشنهاد کړه، نوموړي هم د خپل وخت کشف شوی عنصرونه د هغوی د نسبي اټومي کتلې د تناوب د زیاتوالي پر بنسټ په افقي قطارونو (Period) کې ترتیب او په عمومي ستونونو کې (Group) یو ځای کړه، نوموړي دا ډول ترتیب شوی جوړښت د عنصرونو د پیریودیک سیستم په نوم یاد کړ. د مندلېف دا ترتیب شوي سیستم د نیولیندز د سیستم څخه بشپړ دی چې یوه برخه یې لاندې لیدل کېږي: (دا جدول 1871) م کال کې ترتیب شوی دی.

1 - د مایر L.motier په نوم جرمني عالم په 1864 کال کې 27 عنصره د هغوی د اټومي کتلې د زیاتوالي پر بنسټ ترتیب کړل او وروسته هغه یې د تناوب پر بنسټ په پڅو گروپونو تقسیم کړل چې هر یو گروپ یې درې عنصرونه درلودل او په 1870 کال کې یې ادعا وکړه چې مندلېف ته ورته جدول یې ترتیب کړي دي.

2-2) جدول د مندلیف پیرویونیک سیستم

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H 1							
2	Li 7	Ba 94	B 11	C 12	N 14	O 16	F 19	
3	Na 23	Mg 24	Al 27.3	Si 28	P 31	S 32	Cl 35.5	
4	K 39	Ca 40	-44	Ti 48	V 51	Cr 52	Mn 55	Fe 56, Co 59 Ni 59, Cu 63
5	(Cu 63)	Zn 65	-68	-72	As 75	Se 78	Br 80	
6	Rb 85	Sr 87	Y 88	Zr 90	Nb 94	Mo 96	-100	Ru 104, Rh 104 Pd 105, Ag 108
7	(Ag 108)	Cd 112	In 113	Sn 118	Sb 122	Te 125	1127	
8	Ca 133	Ba 137	Zn 138	Ce 140	-	-	-	
9	-	-	-	-	-	-	-	
10	-	-	Fe 176	Ta 180	Ta 182	W 184	-	Os 195, Ir 517 Pt 198, Au 199
11	(Au 199)	Hg 200	Tl 204	Pb 207	Bi 208	-	-	
12	-	-	-	Tn 231	-	U 240	-	

د دوره يي جدول په ترتيب کي د مندلیف نوبوالي

1 - مندلیف اوږدي سلسلې او یا لوی پیرویونونه په خپل جدول کي د عنصرونو لپاره وټاکل کوم چې نن ورځ د انتقالی (Transitional) عنصرونو په نوم یاد یږي، د هغو ډټاکلو لامل داو چې Fe, Mn, Ti په زیاتی ډول د غیر فلزونو S, P, Si د عنصرونو لاندې تنظیم کیدای نشي (د نیولیندز د اوکټای پوزیټی شکل وگوري).

2 - مندلیف په خپل ترتیب شوی جدول کي نشی حجرې د نړۍ د ناکشفو عنصرونو لپاره پرانیټي وي، نو دلته يي پام و چې ارسنیک As په طبیعي بڼه ^{75}As گروپ ته وټرل شو. نوموړي عالم دوره حجری د جست Zn او ارسنیک ترمنځ کي خالی پرېښودلي وي.

3 - کله چې د عنصرونو ځای په لومړي پیرویونیک سیستم کي د هغوی د اټومي کتلې پر بنسټ په گروپونو کي د یو گروپ عنصرونو د کتلې له خوا صو سره سمون نه درلود، دلته به مندلیف د همداسې عنصرونو لپاره نوي نسبتې اټومي کتله پیشنهاد کړه د (Cr, In, Pt, Au) عنصرونو ته نوي اټومي کتله وړاندې شوي ده چې د مندلیف په جدول کي د دې عنصرونو اړونده ځای په ځای کیدل باید وي.

4 - مندلیف د عنصرونو د کشف وړاندیز کړی وه چې له کشف څخه وروسته د مندلیف د جدول په ځینو ځایونو کي د هغوی کیمیاوي خواصو په پام کي نیولو سره ځای پر ځای شول په دې صورت کي د مندلیف په پیرویونیک جدول باندې باور خورا زیات او ترتیب ته يي صحیح بڼه ورکړل شوه.



فعالیت



خبرنگه د عنصرونو دري بعددي جدول جوړولې شو؟

لومړۍ پړاو: په پیل کې د عنصرونو اصلي گروپونه د مقور اکاغذ پر مخ ولیکئ او د عنصرونو هر گروپ له مقوا څخه جلا کړئ.

	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1	H							He
2	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	Ti	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra						

دوهمه پړاو: د لومړۍ گروپ د ځنځیري برخه د اتم گروپ د ځنځیري سره ونښلولی، یو اته ضلعي جوړښت په لاسته راوړی؛ حتی کولی شي چې د هر عنصر حجره په بیلابیلو رنگونو ونښتي. دریمه پړاو: د فرعي گروپونو عنصرونه هم یو مقواکې په گروپونو او پیریودونو په ترتیب سره ولیکئ او د دوهمې مرحلې په شان عمل وکړئ، دلته به دولس ضلعي پړ لاس راوړی.

IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIIIB			IB	IIIB
Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn
Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd
La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg

څلورمه پړاو: د لښتایدونو او اکتینایدونو د سلسلو عنصرونه د مقوا په مخ ولیکئ او د پورتنیو پړاو لاس ته راغلي مواد په ترتیب سره یوه ښښنه یي تختي کې ونښلوئ، بیا لاس ته راغلی ترتیب را څرگنده کړئ.

د دندالیف له پیریودیک قانون سره سم: د عنصرونو خواص او د هغوی پړه پسې بدلون په پیریودونو کې له هغې د نسبي اتومي کتلې سره اړیکې لري او دهغوی ځای په پیریودکې ټاکي. کله چې نڅیبه گازونه (د VIIA اصلي گروپ عنصرونه) کشف شو، په دې وخت په پیریودیک سیستم کې د عنصرونو د ځای پر ځای کیدلو شخړه د هغوی د اتومي کتلې د متناوب زیاتوالي په پام کې نیول هم د مینځه ولاړل، نڅیبه گازونه د نورو کشفونو د ډلې څخه او وروسته د مندلیف د جدول له ترتیب څخه وو، دا عنصرونه یي د هلوچنونو او فعالو فلزونو (الکلی فلزونو) د I اصلي گروپ ترمنځ ځای پرځای کړی دي.

د جدول ښي څوانه چې صفري (VIIA) جلاگروپ زیات شوی دي، د دې گروپ یو عنصر چې



ارگون (Ar) دی، اټومي نسبتې کټله يې د هغه د وروستي عنصر څخه چې پروټاشيم دی او I اصلي گروپ کې ځای لري، لويه ده ($amu, Ar = 40, amu K = 39$) نو بايد ارگون د پروټاشيم په حجره کې ځای ولري؛ نو سرچپه بايد په صفري گروپ کې له نجیبه گازونو سره ځای پرځای وي؛ خو دلته منډلیف د نسبتې اټومي کتلې د زیاتوالي څخه د خپل جدول په ترتیب کې گڼه وانه څیستله؛ نو د هغوی د کیمیاوي او فزیکي خواصو تشابه يې په پام کې ونیوله او عنصرونه يې په عین گروپ کې ځای په ځای کړل چې K په اول اصلي گروپ کې او Ar په صفري ($VIII$ اصلی) گروپ کې له نجیبه گازونو سره ځای لري چې خپله هم په ترتیب سره فعال فلز او نجیبه گاز دي، د دې سلسلې د جوړېدو بله بیلگه د ایوډین او تلوریم له ځای څخه عبارت دي؛ که چېرې په پیریودیک سیستم کې د عنصرونو د ځای پر ځای کېدلو معیار د عنصرونو نسبتې اټومي کټله وي، نو باید تلوریم د برومین لاندې د هلو جنونو او ایوډین به د سلفر او سلیسیم لاندې ځای درلوده، خو د تلوریم او ایوډین کیمیاوي خواص د دوی ځای پر ځای کېدل په معکوس ډول حکم کوي.



پام وکړئ:

نوموړې پرېلمونه د منډلیف په جدول کې د موزلي (*Moseley*) په نوم عالم په 1916 کال کې حل کړه، نوموړی وینودله چې اټومي نمبر (د پروتونونو شمېر) د نسبتې اټومي کتلې څخه لورمفهوم د عنصرونو په پرله پسې ترتیب کې په دوره يې بڼه لري، نوموړی عالم د روټگین د وړانگو د څپو د اوږدوالي دمرج جذر اوبڼتې (معکوس) کمیت په پیریودیک سیستم کې د عنصرونو ترتیبي نمبر سره اړیکه يې د گراف په بڼه روښانه کړه او ویني ويل چې د عنصرونو ترتیبي نمبر د دوی مهمه ځانگړتیا ښکاره کوي، دا خاصیت د اټوم د هستې چارج د خپل ځانه څخه راښيي او هم دا ذرې د یو عنصر خپل وروستي عنصر څخه د منډلیف د جدول په پیریودونو کې د یو واحد په اندازه په پرله پسې بڼه زیاتېږي. د موزلي د اکتشف د منډلیف د جدول د ترتیب په ورستیو پړاو نو او د عنصرونو د پیریودیک سیستم په ټینګښت کې لوی خدمت کړی دی او عنصرونه يې په پیریودیک سیستم کې د هغوی د اټومي نمبر د پرله پسې زیاتوالي پرېنسټ ځای په ځای کړل.

هغه عنصرونو چې په پیریودیک سیستم کې یو له بل لاندې په عمودي شکل په ستونونو کې ځای لري، دوی یوشان کیمیاوي خواص لري. د منډلیف د جدول عمودي ستونونه د گروپونو (*Groups*) په نوم او افقي قطارونه يې د پیریودونو (*Periods*) په نوم یادوي. د جدول په اوږدو پیریودونو کې انتقالی فلزونه (*Transitional Elements*) ځای پر ځای شوي دي.

د منډلیف جدول د عنصرونو په سلسله کې د عنصرونو د کیمیاوي خواصو ورته والی د څو



عنصرونو تر منځ وروسته بیرته نکر اریږي؛ د بیلاګي په ډول له نجیبه گازونو اتومي نمبرونه 2, 10, 18 او 36 او 54 او 86 دي؛ نو ورته کیمیاوي خواص د پیرتیبو لیکل شوو عددونو له منځونو څخه وروسته بیا لیدل کیږي. وروسته د نجیبه گازونو څخه، فعال کیمیاوي فلزونه (لومړی ګروپ) ځای لري چې د M^+ ایونونه تشکیلوي او له القلی عنصرونو (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr) څخه عبارت دي. مخکي له هر نجیبه غاز څخه فعاله غیري فلزي عنصرونه ځای لري چې د $-Y$ ایون جوړوي چې له هلو جنونو (I, Br, Cl, F, At) څخه عبارت دي. وروسته د فعالو القلی فلزونو څخه ځمکني القلی فلزونه (Be, Mg, Sr, Ca, Ba, Ra) ځای لري چې د IIA ګروپ یې تشکیل کړي دي، په همدې ترتیب له هلو جنونو (VII) څخه د مخه PO, Te, Se, S, O ځای لري چې د هغوی ولانس (2) دي او د هغوی خواص له عنصرونه (O, S, Se, Te, Po) ځای لري چې د هغوی ولانس (2) دي او د هغوی خواص له غیر فلزونو څخه تر فلزونو (د پورته څخه بېګڼه خواته په متناوبه بڼه) بدلون مومي. په III, IV, V, VI او اصلي ګروپونو کې هغه عنصرونه شامل دي کوم چې ډیر کم یو بل سره یو شان خواص لري، د دوی خواص خپل اړوند ګروپ پورې اړه لري او له پورته خوا څخه بېګڼه خواته یې فلزي خاصیت زیاتېږي، دوی ټاکلي ولاسونه ځانته غوره کوي. عنصرونه د کیمیاوي خواصو او د هغوی د بدلونونو په پام کې نیولو سره په اوو پیریودو (*Period*) یا سلسلو ویشل شوي دي، چې په لومړی پیریود کې دوه عنصرونه، دوهیم او دریم پیریود کې 8، 8 عنصرونه، په څلورم او پنځم پیریود کې 18، 18 عنصرونه، په شپږم پیریود کې 32 عنصرونه او په اووم پیریود کې 17 عنصرونه شتون لري چې اوم پیریود لاتر اوسه بشپړه شوی نه دي، د عنصرونو شمېر په پیریودونو کې د نجیبه گازونو د اتومي نمبر د تفاوت پر بنسټ (وروستی له مخکي څخه منفي) او یا د لاندې فورمولونو په واسطه لاس ته راوړل کیږي:

$$\frac{(n+1)^2}{2} = \text{په طاق پیریود کې د عنصرونو شمېر}$$

$$\frac{(n+2)^2}{2} = \text{په جفت پیریود کې د عنصرونو شمېر}$$

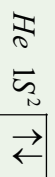
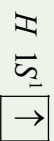
په څلورم او پنځم پیریود کې د IIA او III ګروپو په منځ کې په هر پیریود کې (د IA او IIA) بلاک د عنصرونو په منځ کې) لس فلزي عنصرونه ځای لري چې تقریباً یو بل ته د ورته خواص لري او د انتقالي (*Transitional*) عنصرونو په نامه یادېږي، په شپږم او اووم پیریود کې له انتقالي فلزونو څخه پرته د f عنصرونه هم شتون لري چې خاصې سلسلې د *Lanthanides* او *Actinoids* په نوم یې تشکیل کړې دي، د دې سلسلو عنصرونه یو بل ته فوق العاده ورته خواص لري او هر ه سلسله 14، 14 عنصرونه لري.

(3-2) جدول د دوره يي عنصرونو ډیر نوی او وروستی جدول

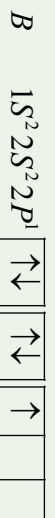
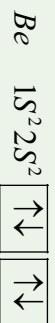
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIA	VIII	IB	IIB
H 1.01	Li 6.94	Na 22.99	K 39.10	Rb 85.47	Cs 132.91	Fr [223]	He 4.00	Ne 20.18	Ar 39.95
Be 9.01	B 10.81	Mg 24.31	Ca 40.08	Sr 87.62	Ba 137.33	Ra [226]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
B 10.81	C 12.01	Al 26.98	Ga 69.72	In 114.82	Tl 204.38	Pb 207.2	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Si 28.09	P 30.97	Ge 72.64	Sn 118.71	Pb 207.2	Bi 208.98	Po [209]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
As 74.92	S 32.07	Se 78.96	Te 127.60	At [210]	At [210]	At [210]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Br 79.90	Cl 35.45	Br 79.90	I 126.90	At [210]	At [210]	At [210]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Kr 83.80	Ar 39.95	Kr 83.80	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	Ne 20.18	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	Ar 39.95	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	Cl 35.45	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	S 32.07	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	P 30.97	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	C 12.01	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	B 10.81	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	Be 9.01	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	Li 6.94	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94
Rn [222]	H 1.01	Rn [222]	Xe 131.29	Rn [222]	Rn [222]	Rn [222]	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94

د انتقالی فازي عنصرونو د پیرودیک جدول فرعي گروپونه تشکیل کړی دي.
۲- ۵ عنصرونو الکتروني جوړښت:

هایدروجن یو الکترون لري، هیلوم دوه الکترونونه لري، چې د منلیف د جدول لومړی پیرود یې تشکیل کړی دی، د نوموړو عنصرونو الکترونونه د انرژیکي ښکته سوبې نیولی دي چې د هغوی الکتروني جوړښت په لاندې ډول دي:

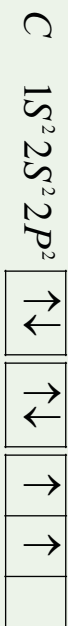


دلته د فرعي انرژیکي سوبې کیني خواته عدد اصلي کوانتوم نمبر او پورتنی عددونه د فرعي انرژیکي د الکترونونو شمېر دهغوی په اورینتالونو کې راښيي .
 لیتم درې الکترونونه لري، بېریلیوم (Be) الکترونونه لري او بورون (B) الکترونونه لري چې د نوموړو عنصرونو الکتروني جوړښت په لاندې ډول دي:

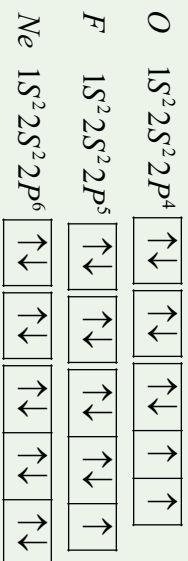


کاربن 6 الکترونونه لري چې پنځم او شپږم الکترونونه یې له هوند د قاعدې سره سم د P دوه

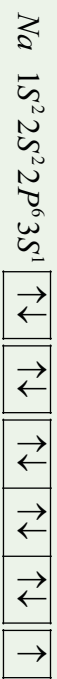
اوربیتالونه په طاقه ډول د هم جهته سپین سره (د هغو د سپین مجموعه ± 1 ده) ځای نیولی دی چې الکتروني جوړښت یې په لاندې ډول دي:



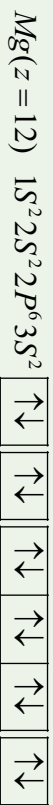
په همدې ترتیب د اکسیجن الکتروني جوړښت $Z = 8$ فلورین $Z = 9$ او نیون $Z = 10$ په لاندې ډول دی:



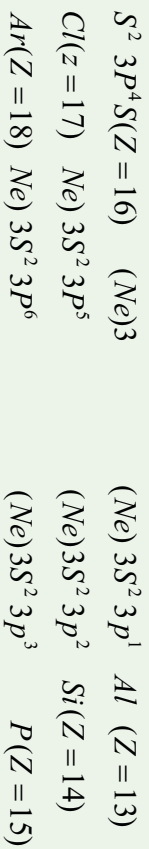
د Ne عنصر د L مشبوع قشر (L -shel) لري، له نیون (Ne) څخه وروسته عنصر د Na د عنصر دی، چې د منلیف د جدول د دریم پیړیو د لومړني عنصر دی، الکتروني جوړښت یې په لاندې ډول دی:



څرنگه چې لیدل کیږي، سوډیم دریمه د M سره په کارورېي ده او دهمې د $3S$ فرعي سره په الکترونو په واسطه په ډکیدو پیل کړی دی: له سوډیم نه وروسته عنصر Mg دی ($Z = 12$) چې د هغه الکتروني جوړښت په لاندې ډول دی:



د لاندې شپږو عنصرونو الکترونونه په $3P$ فرعي قشر کې ($3P = subshel$) لیدل کیږي، د نوموړو عنصرونو الکتروني جوړښت په لاندې ډول دی:



څرنگه چې په پورتنیو الکتروني جوړښتونو کې لیدل کیږي، د $2P^6 2S^2 1S^2$ جوړښت د Ne د الکتروني جوړښت معادل دی، نو له دې امله د دې الکتروني جوړښت پر ځای د نیون سمبول (Ne) لیکل کیږي.



څلورم پیرود په K ($Z = 19$) Ca ($Z = 20$) باندي پیل او په Kr ($Z = 36$) ختم کیږي ، د K او Ca الکتروني جوړښت په لاندې ډول دي:



وروسته له هغې چې $4s$ فرعي سوبه (*sub shell*) د الکترونونو په واسطه ډکه شي ، د $3d$ فرعي سوبې ډکېدل کیږي چې د Sc ($Z = 21$) د $3d$ فرعي سوبې څخه عبارت دي او د $3d$ د لسو عنصرو اوربیتالونه Sc (په شمول) د الکترونونو په واسطه ډک کیږي ، چې د هغه وروستی عنصر Zn ($Z = 30$) دی ، کله چې د عنصرونو د $3d$ سوبو د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حال وي ، د داسې عنصرونو کیمیاوي خواص په هغه اندازه چې د لیدلو وړوي ، بدلون نه کوي. داسې عنصرونه چې د هغوی د $3d$ فرعي سوبو اوربیتالونه د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حال دي ، یو بل ته د ورته کیمیاوي خواص لري او د انتقالی عنصرونو په نوم یادېږي. د شپږ عنصرونو سوبه گالیم ($Z = 31$) څخه تر Kr ($Z = 36$) پورې د P فرعي سوبې اوربیتالونه یې د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حالت کې دي (د هغوی د M اصلي قشر د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حالت کې دي).

پنځم پیرود له دوهم اوږد پیرود څخه عبارت دي چې په Rb ($Z = 37$) پیل او د زیون Xe ($Z = 45$) په واسطه پای ته رسېږي ، د انتقالی عنصرونو دوهمه سلسله په دې پیرود کې ځای لري.

شپږم پیرود په Cs ($Z = 55$) پیل او د Rn ($Z = 86$) په عنصر پای ته رسیدلې دي چې په دې پیرود کې د f څوارلس (14) عنصرونه هم ځای لري ، دا پیرود د Ce ($Z = 58$) څخه پیل او پر Ln ($Z = 71$) پای ته رسېږي. دا هغه عنصرونه دي چې د هغوی د f فرعي سوبو اوربیتالونه یې د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حال کې دي او د ځمکې د نادر فلزونو د ډلو څخه دي ، دا عنصرونه د کیمیاوي خواصو له کبله یو بل سره ډیر مشابه د d انتقالی عنصرونو څخه دي ، څرنگه چې له Lan څخه وروسته په پیرود کې ځای لري؛ د دې امله دا سلسله د (*Lanthanoides*) په نوم یاده شوې ده ، هغه عنصرونو چې د Ln ($Z = 71$) څخه تر Hg ($Z = 80$) پورې د انتقالی عنصرونو دریمه سلسله یې تشکیل کړې ده ، د هغوی د $5d$ فرعي سوبې اوربیتالونه د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حال کې دي.

اووم پیرود چې تر اوسه پورې د منلیف جدول د عنصرونو وروستی پیرود دی ، په Fr ($Z = 87$) پیل کیږي ، وروستی طبیعي عنصر (یورانیوم) هم په دې پیرود کې ځای لري ، 14 فلزي عنصرونه د f هم په دې پیرود کې ځای لري چې د f فرعي سوبې اوربیتالونه یې د الکترونونو په واسطه د ډکېدو په حالت کې دي ، دا عنصرونه Th ($Z = 90$) څخه پیل او د Lr ($Z = 103$) پر مصنوعي عنصر پای ته رسېږي؛ څرنگه چې دا عنصرونه په پیرود کې د Ac ($Z = 89$) عنصر په دوام ځای

لري؛ له دي امله د دې سلسلې عنصرونه چې يو بل سره ورته ځانگړتياوي لري، د (Actinoides) د سلسلې په نوم يادېږي.

نوټ: له يورانيم څخه وروسته عنصرونه مصنوعي او راډيو اکتيف دي.

۲- ۳: د عنصرونو خواص او په دوره يي جدول کې دهغوی متناوب بدلون

د عنصرونو د اټومونو څښتنې مهم خواص په پېرېودونو او گروپونو کې، يو بل په پرتله، په متناوب ډول بدلون مومي، چې د عنصرونو د خواصو متناوب بدلون د مندليف جدول کې په لاندې ډول توضیح کېږي:

۲- ۱: د ايونائيزيشن انرژي او د هغې متناوب بدلون د مندليف په جدول کې
 ايونائيزيشن انرژي: هغه مقدار انرژۍ ده چې د يو اټوم - گرام څخه د يو الکترون د لرې کولو لپاره په لايتماهي ضرورت ده، د ايونائيزيشن د انرژي اندازه د جلا شوی الکترون او د آزاد شوي الکترون د انرژي له توپير سره مساوي ده، (د آزاد الکترون انرژي صفر فرض شوي ده) په عمل کې د ايونائيزيشن د انرژي اصطلاح لومړنۍ، دوهمې، درېمې او نورو الکترونونو د پاره په کاروړي، داسې چې د لومړني الکترون د ايونائيزيشن انرژي عبارت له هغه انرژي څخه ده چې د لومړني الکترون د جلا کولو لپاره ضروري وي، نو دا الکترون د انرژي په لوړه سطحه نورو الکترونونو په پرتله شتون لري. د اټوم لومړی الکترون دوهم څخه او دوهم له دريم اونور په پرتله په کمه انرژي جلا کېږي او د ايونائيزيشن انرژي يې څېره کمه ده؛ يعنې: $E_1 < E_2 < E_3 < \dots$ لاندې جدول د لومړي، دوهمې، ... د ايونائيزيشن انرژي ورښيي:

(2- 4) د لومړي اصلي گروپ د عنصرو د اټومونو د لومړني، دوهمې د جوړېدلو د انرژي اندازه:

گروپ I اصلي	11 Na	5.1 eV	47 eV	72 eV	99 eV
گروپ II اصلي	12 Mg	7.6 eV	15 eV	80 eV	109 eV
گروپ III اصلي	13 Al	6.0 eV	18.8 eV	2814 eV	120 eV

د سويم لومړی الکترون، د Mg لومړنی او دوهم الکترون او د المونيم دريم الکترونه په آساني جلا کېږي.

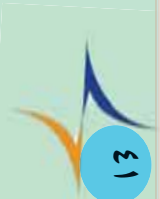
ضروري معلومات



د هايډروجن د اټوم د ايونائيزيشن انرژي 13.6eV ده او د انرژي په دې خاطر لږ څه زياته ده چې الکترون هستې ته نژدې دي او د هستې د کشش قوه په هغه باندې اغېزه کوي.

اضافي معلومات:

د گروپونو په حدود کې د ايونائيزيشن انرژي له پورته څخه ښکته ځوانه کمېږي، برعکس له ښکته څخه پورته ځوانه زياتېږي، علت يې دا دي چې په عين گروپ کې د عنصرونو الکترونونه د هستې څخه لرې کېږي، په لومړني اصلي گروپ کې د ايونائيزيشن انرژي له پورته څخه ښکته ځوانه کمېږي.



او برعکس له ښکلتني خوا څخه پورتنی خواته زیاتیږي.

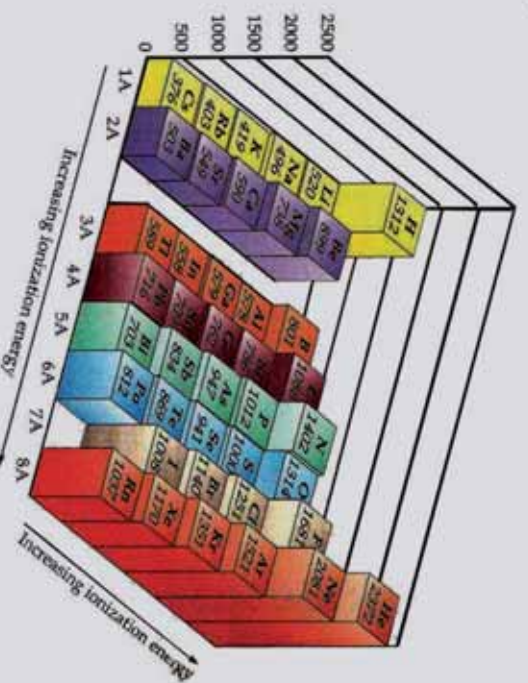
(2 - 5) د تناوب جدول د لومړی گروپ د عنصرونو د ایونایزیشن انرژی

د ایونایزیشن انرژی	د سمبول عنصر
13.6 eV	1 H
5.4 eV	3 Li
5.1 eV	11 Na
4.3 eV	19 K
4.2 eV	37 Rb
3.9 eV	55 Cs

د بیرونونو په چاپیریال کې د ایونایزیشن انرژی د اټومي نمبر د زیاتوالي پر بنسټ زیاتیږي ، ځکه په بیرونونو کې د اټومي نمبر په زیاتوالي د قشرونو شمېر نه زیاتیږي ؛ خو د هستې چارج لوړیږي چې هسته الکترولونه ځان خواته راکش کوي او پر خپل شاوخوا کې یې راټولوي ، په پایله کې د اټوم حجم او شعاع کوچنی کیږي ، د هستې د مثبت چارج اغیزه په الکترولونو باندې زیاتیږي او الکترولونه خپل خواته کش کوي ، په دې بنسټ د ایونایزیشن د انرژی ضرورت زیات او په زیاتي انرژی کولای شو چې له هستې څخه الکترولون جلا کړو :



(2 - 6) جدول : د عنصرونو د اټومونو د ایونایزیشن انرژی

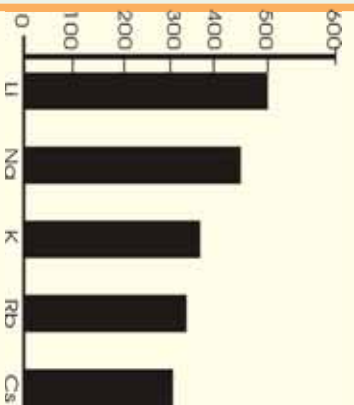


خړنگه چې په پورتنی جدول کې لیدل کېږي، هر څومره چې د عنصر وزنو د اټومونو الکتروني خارجي قشر هیر زیات د الکترونونو په واسطه ونیول شي په همافه اندازه د عنصر د اټوم کلاکوالي او ټینګښت زیاتېږي له دې امله دې چې نجیبه گازونه هیر کم ایونایزیشن کېږي او د هغوی د ایونایزیشن انرژي هیره زیاته ده.

کړنه

لاندي گراف وگورئ او لاندي پوښتنو ته ځواب ورکړئ.

کوم عنصر د ایونایزیشن هیره زیاته انرژي لري؟ کوم یو د ایونایزیشن هیره لږه انرژي لري ؟



ضروري معلومات

د الکتروني جوړښت وړاندیز او د اټومي نمبر لاس ته راوړل د عنصر د پرله پسې ایونایزیشن انرژي په گټه اخیستلو سره کېدای شي .

په لاندي جدول کې د یو عنصر متوالي انرژي په کیلو ژول فی مول وړاندې شوي:

د (2 - 7) جدول د یو عنصر متوالي انرژي په کیلو ژول فی مول

E1	E2	E3	E4	E5	E6	E7
1402	2856	4578	7475	9444	53266	64359

خړنگه چې په جدول کې لیدل کېږي، دنوموړی عنصر د ایونایزیشن انرژي د E_5 څخه E_6 ته په هیر زیات کیمت تړپ وهلې دي؛ نو:

1 لوی تړپ د عنصر د اټوم د ایونایزیشن په ټوله انرژي کې = د عنصر پیږیو د

$$2 = 1 + 1 = \text{د عنصر پیږیو د } x$$

خړنگه چې د عنصر د ایونایزیشن د زیاتوالي تړپ په شپږمه پړاو کې لیدل کېږي، نو له دې امله عنصر په خپل باندني قشر کې یوازې پنځه الکترونه لري او د منډلیف د جدول په پنځم گروپ کې ځای لري. نو نوموړی عنصر نایتروجن دي او اټومي نمبر یې 7 او الکتروني جوړښت یې په لاندي ډول

دي: $7 N \quad 1S^2 2S^2 2P^3$ $\uparrow \downarrow$ $\uparrow \downarrow$ \uparrow \uparrow \uparrow

۲-۳ : د عنصرونو د الکترون غوښتلو خاصیت او تناوب یی

د عنصرونو د اټومونو نور خواص چې الکتروني جوړښت پورې اړه لري، هغه د الکترون اخیستلو میل دی. څرنگه چې وړاندی وویل شول، د یو الکترون جلا کول له اټوم څخه باید اټوم ته انرژي ورکول شي، تر څو د هستې د جاذبې قواو څخه جلا شي، که چېرې یو الکترون اټوم ته ورزیات او په منفي ایون (*Anion*) تبدیل شي، زیات شمې الکترون د هستې د قوې په واسطه جذبېږي او له هغه څخه په ټاکلي اندازه انرژي ازاېږي، دا انرژي د الکترون غوښتلو (*Electron Affinity*) د انرژي په نوم یادېږي او له هغه انرژي سره معادله ده کوم چې وروسته له منفي ایون څخه د الکترون د جلا کېدلو په بهیر کې جذبېږي.

څه ناڅه د ټولو عنصرونو لپاره د الکترون غوښتلو عملیه یو *Exothermic* تعامل دی، نو کله چې یو بل الکترون د اکسیجن ایون ته ورزیات شي، تر څو چې د اکسیجن منفي ایون تشکیل شي، اړه ده چې یوه اندازه انرژي د اکسیجن اټوم ته ورکول شي، چې په دې صورت کې الکترون له هغې سره یو ځای او د ورک شوي انرژي اندازه 6.5eV سره مساوي ده. او په تشکیل کې د ورک شوي انرژي مقدار 4eV دی. لاندې جدول د ځینو عنصرونو *Electron Affinity* انرژي مقدار راښيي:

(2 - 8) جدول د ځینو عنصرونو د الکترون غوښتلو د انرژي مقدار

محصولات	انرژي Electron Affinity	عنصر
$F + 1e^- \longrightarrow F^-$	-344 KJ/mol	فلورین
$Cl + 1e^- \longrightarrow Cl^-$	-349 KJ/mol	کلورین
$Br + 1e^- \longrightarrow Br^-$	-325 KJ/mol	برومین
$O + 1e^- \longrightarrow O^-$	-142 KJ/mol	اکسیجن
$O^- + 1e^- \longrightarrow O^{2-}$	+844 KJ/mol	ایون O^{1-}
$H + 1e^- \longrightarrow H^-$	-72 KJ/mol	هایدروجن
$Na + 1e^- \longrightarrow Na^-$	-50 KJ/mol	سودیم

د عنصرونو الکترون غوښتنه په بیرونونو او گروپونو کې په پرله پسې ډول بدلون مومي؛ داسې چې د یو گروپ په چاپیریال کې د عنصرونو *Electric Affinity* له پاسه څخه ښکته خواته کمېږي او د بیرونونو په چاپیریال کې انرژي او د الکترون اخیستلو میل له کینې خوا څخه ښي خواته زیاتېږي او د ایونایزیشن له انرژي سره نیغه اړیکه لري.



۲- ۳- Electron Negativity و Elicto Positivity خاصیت

هغه عنصرونه چې د الکترون اخیستلو میل لري او الکترونونه ځان ته جذبوي، د الکترونيگاتیویتی *Electro Negative* په نوم یادېږي او برعکس هغه عنصرونه چې د الکترون له لاسه ورکولو میل لرونکي دي، الکترون ورکونکي عنصرونو (*Electro Positive*) په نوم یادېږي. د عنصرونو الکترونيگاتیویتی د هغوی د ایونایزیشن په اثرې پورې اړه لري، که چېرې د عنصر د ایونایزیشن اثرې کمه وي، دا عنصر الکترونيگاتیویتی دی او که چېرې د ایونایزیشن اثرې ښه وي، برعکس د هغه الکترونيگاتیویتی کمه ده.

ډیر پوه شي: (اضافي معلومات)



د یو پیړیو په چاپېریال کې د عنصرونو الکترونيگاتیویتی له کینې خوا ښي خوا ته کمه کېږي؛ برعکس له ښي خوا څخه کینې خوا ته زیاتېږي؛ په همدې ترتیب د یو گروپ په چاپېریال کې د عنصرونو الکترونيگاتیویتی له پورته څخه ښکته خوا ته زیاته شوي؛ برعکس له ښکته خوا څخه پورته خوا ته کمېږي. همدارنگه د عنصرونو الکترونيگاتیویتی خاصیت په گروپ او پیړیو کې په متناوب شکل بدلون مومي؛ داسې چې د یو پیړیو په چاپېریال کې د عنصرونو *EN* له کینې خوا څخه ښي خوا ته په متناوبې شکل زیاتېږي، برعکس د ښي خوا څخه کینې خوا ته کمېږي. د یو گروپ په چاپېریال کې د عنصرونو الکترونيگاتیویتی د پاس څخه ښکته په متناوب شکل کمېږي او برعکس له ښکته څخه پورته خوا ته په متناوب شکل زیاتېږي؛ له دې څخه معلومېږي چې د عنصرونو *EN* له اتومي شعاع سره معکوسه اړیکه لري؛ پر دې بنسټ فلورین د طبیعت ډیر الکترونيگاتیویتی عنصر دی، *CS* او *Fr* د طبیعت ډیر الکترونيگاتیویتی عنصرونه دي. په 1939 کال د پاولینگ (*Linus Cart Pauling*) په نوم عالم د عنصرونو الکترونيگاتیویتی لپاره نسبتی واحد وټاکه چې د *Fr* او *CS* الکترونيگاتیویتی 4.1ev ده (2-9) جدول د پاولینگ الکترونيگاتیویتی راښيي. دا جدول د عنصرونو هغه جدول دی کوم چې په کې د نجیبه عنصرونو گازونه شتون نه لري؛ ځکه د هغوی الکترونيگاتیویتی صفر ده، څرنگه چې له جدول څخه معلومېږي. هغه عنصرونه چې په ښي خوا او پورتي برخه کې ځای لري، الکترونيگاتیویتی دی او د هغوی الکترونيگاتیویتی تقریباً $E \geq 2ev$ ده، دا عنصرونه ډیر فلزونو (*Nonmetals*) په نامه یادېږي او نور عنصرونه فلزونه او شبه فلزونه دي، د جدول په لاندینی او کیته برخه فلزونه ځای په ځای دي چې ډیر الکترونيگاتیویتی دي.



(9 - 2) جدول د عنصرونو الکترونو ګڼو بڼې

له ویلو دي پاتې نه شي دا چې د الکترونو ګڼو بڼې عددونه په درې طریقو محاسبه شوي دي او په جدول کې د سمبول دلاندې عددونه د پاولینگ په طریقې لاس ته راغلي دي .

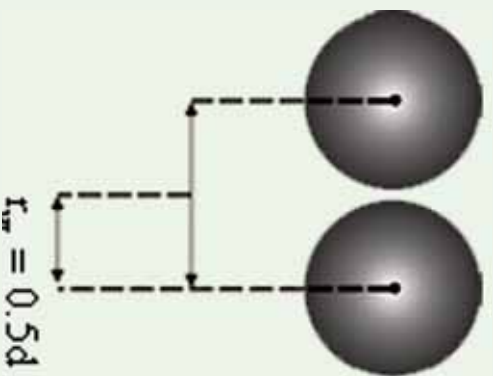
۲ - ۳ . د اټومي او ایوني شعاع (Atomic and Ionic Radius) متناوب بدلون

د عنصرونو اټومي شعاع د اټوم د هستې او باندي قشر د وروستي الکترون ترمنځ فاصله ده چې د اټوم له هندسې پارامترونو څخه ګڼل کېږي .

پور د لومړۍ ځل لپاره د هایدروجن اټومي شعاع د الکترون د حرکت فرضول په دایره وي قشر کې په ریاضیکي معادلی کې محاسبه کړ ، چې کمیت یې 52.9 پیکامتر دی .

څرنگه چې د اټوم په جوړښت کې مولو ستل ، د الکترون ځای په اوربیتالونو (Orbitals) کې دي او اوربیتال هم د اټوم د شواخوا فضا هغه برخه ده چې په هغه کې د الکترون د احتمالي شتون %95 دي ، دا اوربیتالونه کېدای شي کروي (د S اوربیتال) د دمبل په شان (د P اوربیتال) ، وی ، نو کولای شو چې په بیلابیلو طریقو اټومي شعاع پیدا کړو .

1 - د واندر والس د شعاع پر بنسټ کېدای شي د مطلوب عنصر اټومي شعاع لاس ته راشي . د واندر والس شعاع نیمه فاصله د دوو مجاور اټومونو د دوو هستو ترمنځ ده .



د واندر والس شعاع = نیمه فاصله د دوو مجاور هستو ترمنځ



لومړی مثال: د اوسپني د دوو مجاورو اټومونو ترمنځ فاصله په فلزي شبكه کې 2.48 \AA ده، پر دې بنسټ اوسپني اټومي شعاع 1.24 \AA = $\frac{2.48 \text{ \AA}}{2}$ ده.

2 - د دوو اټومي ماليکول د دوو هستو په منځ کې (کوولانسی شعاع) په دوو ویشل شي، د هغه کوولانسی شعاع یا اټومي شعاع پيدا کړئ.

دوهم مثال: د اټومونو فاصله 2.66 \AA ده ، د اټومونو شعاع لاس ته راوړئ.

$$r_{CO} = \frac{1}{2} d = \frac{2.66 \text{ \AA}}{2} = 1.33 \text{ \AA}$$

حل:

شعاع کوولانسی = د ماليکول د هستو د ماليکول د دوو هستو په منځ کې نیمه فاصله

د عنصرونو اټومي شعاع د هغوی د خاص الکتروني جوړښت درلو له امله یو له بل څخه توپیر لري چې دا تفاوتونه متناوب دي، داسې چې:

د عنصرونو د یو گروپ په چاپیریال کې اټومي شعاع له پورته خوا څخه ښکته خواته لویه او برعکس له ښکته خوا څخه پورته خواته په پرله پسې ډول کوچنی کیږي، لامل یې دا دي چې د عنصرونو اټومي شمېر په ټاکلو کمیټونو او د لیدو وړ له پورته خوا څخه ښکته خواته زیاتېږي او د الکتروني قشرونو شمیر هم د یو واحد په اندازه لوړېږي چې په پایله کې د عنصرونو د اټومونو حجم په گروپ کې له پورته خوا څخه ښکته خواته لوړېږي او اټومي شعاع هم لویه کیږي.

د بیرونیو ډونو په چاپیریال کې د عنصرونو اټومي شعاع د کیني خوا څخه ښي خواته کوچنی او برعکس د ښي نه کیني خواته په متناوب شکل لویه کیږي، د هغې لامل دا دي چې د هستې مثبت چارج اغیزه په الکتروني قشر باندې زیاته او الکترونونه یې د هستې په چاپیریال کې راټولېږي، پر دې بنسټ د اټوم حجم او شعاع یې کوچنی کیږي . (2 - 10) په جدول کې وگورئ چې د عنصرونو د اټومي

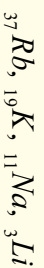
شعاع کموالی او زیاتوالي په پیریودونو او گروینو کې په څه ډول بدلون کوي.

فعالیت



1 - د Na , Al , او P عنصرونو الکتروني جوړښت ولیکئ او هم د هغوی اتومي شعاع د (10-2) جدول څخه پر لاس راوړئ او د هغوی د شعاع د زیاتوالي پرنسټ ترتیب کړئ.

2 - د لاندې څلور اتومونو الکتروني جوړښت ولیکئ او د هغوی اتومي شعاع د (2-10) جدول څخه پر لاس راوړئ او د زیاتوالي پرنسټ یې تنظیم کړئ.



(2-10) جدول د کیمیاوي عنصرونو د اتومونو شعاع

IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	0
H 0.37							He 0.5
Li 1.52	Be 1.11	B 0.88	C 0.77	N 0.70	O 0.66	F 0.64	Ne 0.70
Na 1.86	Mg 1.60	Al 1.43	Si 1.17	P 1.10	S 1.04	Cl 0.99	Ar 0.94
K 2.31	Ca 1.97	Ga 1.22	Ge 1.22	As 1.21	Se 1.17	Br 1.14	Kr 1.09
Rb 2.44	Sr 2.15	In 1.62	Sn 1.40	Sb 1.41	Te 1.37	I 1.33	Xe 1.30
Cs 2.62	Ba 2.17	Tl 1.71	Pb 1.75	B 1.46	Po 1.5	At 1.4	Ra 1.4

ایوني شعاع او د هغی بدلون د منډلیف په جدول کې

عنصرونه میل لري تر څو خپل اوکټیت تکمیل او خپل بانډېني مدارانو الکترونونو اتو اعدادونو ته ورسوي او د نښه گازونو ثابت الکتروني جوړښت ځانته غوره کړي؛ دهمدې امله فلزونه د خپل بانډېني قشر الکترونونه له لاسه ورکوي او غیر فلزونه الکترونونه اخلي او په ایونونو بانډې بللېږي. د آیونایزیشن عملیه د عنصرونو په اتومي شعاع کې مهم بدلونونه رامنځ ته کوي؛ څرنگه چې د عنصرونو د کټیون شعاع د هغوی له اتومي شعاع څخه کوچنی ده او دعنصرونو د ایونونو شعاع



د هغوی له اټومي شعاعو څخه ډیره لویه ده؛ خو د هغوی بدلونونه په پیرود یک سیستم کې د اټومي شعاع د پرله پسې بدلونونو په شان د پیرودونو او ګروپونو په چاپیریال کې دي. لاندې جدول د عنصرونو د ایزونو او کتیونونو شعاع ورښيي:

(2-11) جدول د ایزوني او کتیوني شعاع پرتله کول.

د اټوم شعاع	د ایزون شعاع	د اټوم شعاع	د کتیون شعاع
Cl 1 ⁰ A	Cl ⁻ 1,8 ⁰ A	Li 1,5 ⁰ A	Li ⁺ 0,8 ⁰ A
O 0,78 ⁰ A	O ²⁻ 1,4 ⁰ A	Na 1,9 ⁰ A	Na ⁺ 1 ⁰ A
S 1,27 ⁰ A	S ²⁻ 1,84 ⁰ A	K 2,3 ⁰ A	K ⁺ 1,3 ⁰ A
S 1,27 ⁰ A	S	Rb 2,4 ⁰ A	Rb ⁺ 1,5 ⁰ A
N 0,92 ⁰ A	N ³⁻ 1,7 ⁰ A	Cs 2,6 ⁰ A	Cs ⁺ 1,6 ⁰ A
O 0,92 ⁰ A	N ⁵⁺ 0,11 ⁰ A	Ca 1,7 ⁰ A	Ca ²⁺ 1,0 ⁰ A
		Fe 1,2 ⁰ A	Fe ²⁺ 0,7 ⁰ A
		Fe 1,2 ⁰ A	Fe ³⁺ 0,6 ⁰ A

فعالیت



- (2-11) جدول په څیر سره وڅیړئ او پر لاندې مطلبونو باندې په ګروپي شکل په تولاګي کې څیړنې وکړئ.
- ولې د عنصرونو اټومي شعاع د هغوی د ایزونونو د ایزوني شعاع په نسبت کوچنی ده؟
 - ولې د عنصرونو اټومي شعاع د هغوی د ایزونو کتیوني شعاع په نسبت لویه ده؟
 - د عنصرونو د اټومي او ایزوني شعاعو متناوب بدلونونه په ګروپونو او پیریودونو کې څه ډول دي؟
 - هغه عنصرونه چې د منډلیف په جدول کې د ډیپګونال (زاویوي) په حالت کې قرار لري د هغوی اټومي او ایزوني شعاع یو بل ته څه نسبت لري؟

زده یې کړئ!



هغه ذرې چې مساوي الکترونونه ولري، د ایزوالکترونیک (Isoelectronic) په نوم یادېږي. هغه عنصرونه چې د منډلیف په جدول کې د ډیپګونال په حالت کې سره شتون ولري، د هغوی اټومي او ایزوني شعاع سره مشابه دي.



۲- ۴ : د انتقالی عنصرونو (d-Elements) خواص

انتقالی عنصرونه اکثراً ډیر کلاک فلزونه دي چې په ساختمانی کارونو کې د استعمال زیات ځایونه لري. اوسپنه په فلزي بڼه مس، ونادیم، نیکل او منگاینز د الیاژونو په جوړولو کې بنسټیز رول لري، نوموړي فلزونه د انسانانو د نن ورځې د تمدن لامل گرځیدلي دي. د انتقالی فلزي عنصرونو په منځ کې داسې فلزونه هم شتون لري چې د نن ورځې پر مخ تللو صنایعو کې بنسټیز رول لوبوی؛ د بیلګې په ډول: د تیتان (Ti) فلز د طیارو جوړولو په صنعت او ونادیم (Ti) د کلسټ په توګه په کیمیاوي تعاملونو کې په کار وړل کېږي او هم د دې عنصرونو په منځ کې قیمتي فلزونه چې د نړي د ډیرو هجو اودونو د پیسو پښتیاڼه ده، هم شتون لري چې له پلاتین، سرورزو او سپینوزرو څخه عبارت دي، دنوموړو فلزونو د سطحې د بڼایسته والي او د رنگ وهلو په مقابل کې مقاومت له امله د بڼایست فلزونو په توګه ترې ګټه اخیستل کېږي، ټول دا عنصرونه فلز دي او د برېښنا تیرونکي دي، سپین زر په عادي شرایطو کې لومړی درجه د برېښنا تیرونکي دي، دا فلزونه ځلا لري، د څټک خوړلو او سیمو جوړولو قابلیت لري چې په نازکو پامو تبدیلېږي، د ډیرو انتقالی فلزونو رنگ سپین دي او د هغوی د ایشیدو درجه د لومړي او دوهم ګروپونو د فلزونو څخه لوړه ده؛ خو د هغوی په رنگونو کې استثنا هم موجوده ده؛ د بیلګې په ډول: د مس رنگ سور قهوه ته ورته، سره زر ژرږه او سیماب هم سپین او په STP شرایطو کې دمایح په حالت پیدا کېږي.

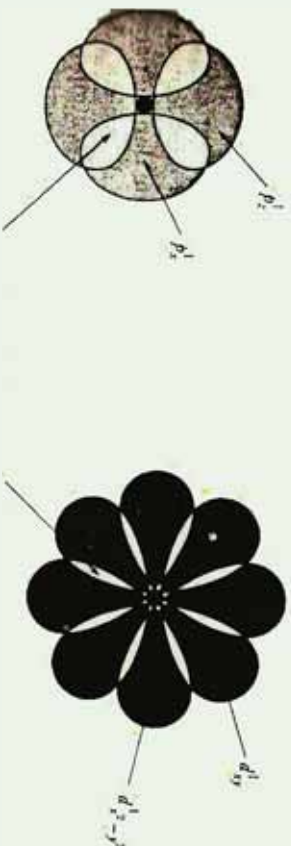
۲- ۱ : د انتقالی عنصرونو په خواصو کې د d اوربیتالونو اغیزه

څرنګه چې په لومړي څپر کې کې ولوسټل شو، د اوربیتالونو ډګ کیدل د الکترونونو په واسطه د نظري قانون سره سم د هغوی د انرژي د زیاتوالي پر بنسټ ترسره کېږي او الکترونونه لومړي د هغو انرژیکي سوبو اوربیتالونو ډګ وي چې په ټیټه انرژیکي سوبو کې ځای ولري. د d اوربیتال انرژي د قاعدې پر بنسټ د s اوربیتال څخه لوړه ده یا نوله دی امله الکترونونه په لومړي سر کې د s په اوربیتالونو کې ځای نیسي او زياتې الکترونونه د d په اوربیتالونو کې ځای کېږي، نو باید د d په اوربیتال کې موجود الکترونونه د s څخه بې ثباته وي؛ خو په عمل کې داسې نه ده، په انتقالی عنصرونو کې د الکترونونه د راتلونکو s اوربیتالونو د الکترونونو څخه ډیر ټینګ بنسټلی دي او د دې عنصرونو د اتمونو تبدیلیدل په کټیونو باندې د نظري وړاند وینو پر خلاف د s الکترونونه په لومړي سر کې له لاسه ورکوي او د اړتیا په صورت کې خپل د d اوربیتالونو الکترونونه وروسته له s څخه د لاسه ورکوي؛ د بیلګې په ډول: د اوسپنې د اټوم الکتروني جوړښت $4s^2 3d^6 (Ar)$ دي، د Fe^{2+} کټیون $4s^0 3d^6 (Ar)$ او Fe^{3+} کټیون د الکتروني جوړښت $4s^0 3d^5 (Ar)$ دي.

د d د فلزونو ډیر زیات بیلابیل کیمیاوي خواص کیدای شي چې دهغوی د d اوربیتالو د فضايي جوړښت د سمت درلودلو پر بنسټ درک کړي؛ ځکه الکترونونه د d په بیلابیلو اوربیتالونو کې د الکترونونو د اټوم د هستې په چاپیریال فضا کې ټاکلی ځایونه ځانته غوره کوي چې د هغوی ترمنځ



د دفعي قوه ډیر کمه وي، د الکترونو اغیزه په d اوربیتالونو کې د s او p اوربیتالونو څخه ډیره کمه ده. د دوو الکترونو اغیزه چې په عین اوربیتال کې شتون لري. د d د اوربیتالونو فاصله 20 ځله د p د اوربیتالونو تر منځ فاصلي څخه زیاته ده. لاندې شکلونه دا مطلب په ښه توګه توضیح کوي:



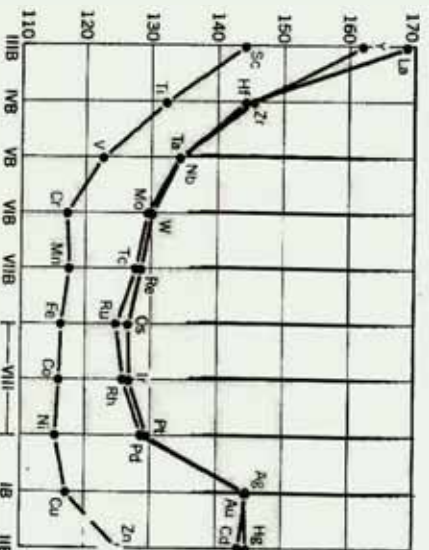
(1-2) شکل د دوو اوربیتالونو الکترونونو امکان لري په دې ناحیه کې موجود وي
 (1-2) شکل د d دوه اوربیتالونو په لازمه فاصله یو له بل څخه فاصله لري او د هغوی په منځ کې متقابل عمل ډیر کمه دی، په داسې حال کې چې د p د اوربیتالونو الکترونونه سره نژدې او د هغوی په منځ کې متقابل اغیزه ډیره زیاته ده.

فعالیت



د انتقالی عنصرونو فوق العاده بیلابیل فعالیتونه د دې عنصرونو پر کوم جوړښت پوري اړه لري؟

د نوموړو عنصرو دا جوړښت د دلیلونو پر بنسټ په خپل منځ کې په ګروپي شکل توضیح کړئ او هغه تړاګی ته وړاندې کړئ.



(2-2) شکل د انتقالی عنصرونو د اټومي شعاع بدلونونه په څلورم، پنځم او شپږم پېریود کې.



د انتقالی عنصرونو د اکسیدیشن نمبر

د انتقالی عنصرونو له مهمو ځانګړتیاوو څخه د هغوی تمایل د مختلفو پیچلو (کامپلکس) مرکزونو جوړول دي، دا عنصرونه بیلابیل او متحول اکسیدیشن نمبرونه لري. لاندې جدول د ځینو انتقالی عنصرونو د اکسیدیشن نمبر راښيي:

(2 - 12) جدول د انتقالی عنصرونو اکسیدیشن نمبر

Group Number	Group Number											
	VIIb		VII		VI		V		IV		III	
IB	Ib		II		III		IV		V		VI	
IB	Cu	Zn										
II			Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn
III			Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd
IV												
V												
VI												
VII												
VIII												
IX												
X												
XI												
XII												

د مس عادي اکسیدیشن نمبر 1 + دي؛ د بیلګې په ډول: د $CuCl$ په مرکب کې د مس اکسیدیشن نمبر 1 + او په $CuCl_2$ کې 2 + دي، ځینې وختونه مس په مرکبونو کې 3 + اکسیدیشن نمبر هم ځانته غوره کولای شي.

د اورډو پیرویونو تر منځ عنصرونه متحول اکسیدیشن نمبرونه لري چې له 1 + څخه تر 8 + پورې وي، د بیلګې په ډول: منګان د اکسیدیشن بیلابیل نمبرونه لري او همدارنګه ډیالین فرعي ګروپ عنصرونه (Rh, Ru, Pd, Os, Ir, Pt) د متحول اکسیدیشن نمبر لرونکي دي. هغه پیروی چې د d د عنصرونو د اکسیدیشن درجه یې لوړه وي، د هغه د ایون اکسیدي کونکي لوړتیا هم لوړه ده؛ د بیلګې په ډول: Mn د 7 + اکسیدیشن نمبر په درلودلو سره ډیر قوي اکسیدي کونکي دي:



د d عنصرونه د بیلابیلو اکسیدیشن نمبر په درلودلو سره بیلابیل اکسایدونه جوړولی شي، که چېرې ددې عنصرونو د اکسیدیشن نمبر په اکسایدونو کې ډیر ټیټ وي، اکساید یې داقلې خاصیت لري، که دنوموړو عنصرونو د اکسیدیشن نمبر منځنی ښه ولري، اړونده اکساید یې امفوتریک خاصیت او که د اکسیدیشن نمبر یې ډیر لوړ وي، اکساید یې تیزابي خاصیت ځانته غوره کوي؛ د بیلګې په ډول: د کرومیم د فرعي ګروپ عنصرونه پورتنۍ خواصونه ځانته غوره کوي.

د کرومیم د اکسیدیشن نمبر په CrO کې 2، په Cr_2O_3 کې 3، او په CrO_3 کې 6 دی، نو اګسیډونه یې په ترتیب سره القلي، امفوتریک او تیزابي خاصیتونه لري. d عنصرونه چې د جدول کښې خواته ځای لري د s د ګروپ له عنصرونو سره شباهت لري، ځینې د هغوی د زیاتي الکتروپوزیتیو لرونکي دي، دا عنصرونه زیات مرکبونه جوړولی شي او د هغو د کانونو څخه ایستل ګران کار دي.

لوهری فعالیت

لاندې سوالونو ته په ګروپي شکل په ځپل منځ کې له بحث نه وروسته په ټولګي کې د ګروپ د نماینده په واسطه ځواب ورکړئ.

- 1- ولې د اوسپني اټوم ځپل د $4s$ د اوربیتالونو الکترونونه د $3d$ په نسبت لوهری له لاسه ورکوي؟ سره له دې چې د s اوربیتال د $3d$ د اوربیتالونو په نسبت د انرژي په ټیټه سطحه کې ځای لري.
- 2- د d د عنصرونو بیلابیل ځواک څرنگه کولای شي چې روښانه کړئ؟ په دې اړه په ګروپي شکل بحث وکړئ او د ګروپ نماینده په واسطه د سوالونو ځوابونه په ټولګي کې له قانع کونکو دلیلونو سره وړاندې کړئ.

دوهم فعالیت

MnO_2 او MnO_3 اګسیډونه د همدو اګسیډیشن خواصو د زیاتوالي پر بنسټ په جدول کې ترتیب کړئ او د دلیلونو پر بنسټ د منګان د مرکبونو دا خاصیت توضیح کړئ.



د څپرکي لنډيز

- کيميا پوهانو کوشش وکړ چې د خپل وخت کشف شوي عنصرونه په يو واحد جدول کې داسې ترتيب کړي چې د هغوی د يو د خواصو په پوهيدلو د هغوی دځيني نورو په خواصو هم پوه شي.
- په (1865) کال کې انگلیسی کيميا پوه نیولیندز (Newlands) د خپل وخت کشف شوي عنصرونه د هغوی د نسبتي اتمي کتلې د پرله پسې زياتوالي پر بنسټ په افقي قطارونو کې ترتيب کړی.
- په 1869 کال روسی عالم منلیف (D.M. Mendler) د خپل وخت کشف شوي عنصرونه د هغوی د نسبتي اتمي کتلې د پرله پسې زياتوالي پر بنسټ په افقي (Period) قطارونو کې ترتيب او په عمودي ستونزو کې ځای پر ځای کړل ، نوموړي خپل ترتيب شوی جوړښت د عنصرونو د پېروديک سیستم په نوم یاد کړ.
- د عنصرونو خواص او په پېرودونو کې د هغوی د پرله پسې بلون ، د هغوی له نسبتي اتمي کتلې سره سمون لري او د هغوی ځای په پېرودونو کې ټاکي.
- په پېرودونو کې د عنصرونو شمېر د نجیبه گازونو د اتمي نمبر د توپير او يا د لاندي فورمولونو پر بنسټ لاس ته راتلاى شي :

$$\frac{(n+1)^2}{2} = \text{په طاقتو پېرودو کې د عنصرونو شمېر}$$

$$\frac{(n+2)^2}{2} = \text{په جفتو پېرودو کې د عنصرونو شمېر}$$
- **د آیونایزیشن انرژي** : له هغې انرژي څخه عبارت ده چې د یو الکترون د لرې کولو لپاره د یو اټوم - گرام څخه لایتېهای فضا ته ضرورت ده .
- د گروپونو په حدودو کې د آیونایزیشن انرژي له پورته څخه ښکته خواته کمه او برعکس له ښکته څخه پورته خواته زیاتېږي.
- د پېرودونو په حدودو کې د آیونایزیشن انرژي د اتمي نمبر د زیاتوالي پر بنسټ زیاتېږي؛ ځکه په پېرودونو کې د اتمي نمبر د زیاتوالي سره قشرونه نه زیاتېږي؛ خو د هستې چارج زیاتېږي چې الکترونونه ځان ته کش کوي او خپل چاپیریال کې یې راټول او متراکم کوي ، په پایله کې د اټوم شعاع او حجم کوچنی کېږي ، د هستې د مثبت چارج اغېزه په الکترونونو باندې زیاتېږي او الکترونونه خپل ځانته کش کوي.
- که چېرې یو الکترون یو اټوم ته ورزیات شي ، ترڅو چې په منفي ایون (Anion) تبدیل شي ، ورزیات



شوي الکترون د هستي د قوي په واسطه جذب او د هغه انرژي په ټاکلي اندازه ازادېږي ، همدا انرژي دالکترون غوښتلو د انرژي (*Electron Affinity*) په نوم يادېږي.

- د يو پېرېود په چاپېريال کې د عنصرونو الکتروپوزيتيوي ډکېن خوانه ښي خوانه کمېږي ، برعکس د ښي خوانه کيڼي خوانه زياتېږي ، نو د دې څخه معلومېږي ، چې د عنصرونو *EN* له اتومي شعاع سره معکوسه اړيکه لري ، نو فلورين د ټولو عنصرونو ډېر الکترونيگاتيډ عنصر او *CS* او *Fr* طبيعي ډېر الکتروپوزيتيډ عنصرونه دي.

- د عنصرونو اتومي شعاع د اټوم د هستي او د اټوم د باندي قشروروستي الکترون ترمخ فاصله ده چې د اټوم د هندسي پارامترونو څخه ده .

- د يو گروپ په چاپېريال کې اتومي شعاع له پورتي برخي څخه ښکتنی خوانه لويه کېږي او برعکس له ښکتنی برخي څخه پورتي خوانه په پرله پسې ډول کوچنی کېږي.

- د پېرېودونو په چاپېريال کې د عنصرونو اتومي شعاع له کيڼي خوا څخه ښي خوانه کوچنی او برعکس د ښي خوا څخه کيڼي خوانه په پرله پسې ډول لوېږي.

- *d* عنصرونه چې د جدول کيڼي خوانه ځاي لري ، د *s* گروپ له عنصرونو سره يو شان خواص لري چې ځينې يې زيات الکتروپوزيتيډ دي ، ددې عنصرونو مرکبونه هم زيات دي او د هغه را ايستل د کانونو څخه ستونزمن دي . د *d* ټول عنصرونه فلزي خاصيت لري او د برېښنا هادي دي . سين زړه په عادي شرايطو کې د برېښنا لومړی درجه هادي دی . دا فلزونه ځلا لري او د خټک خوړلو وړتيا هم لري چې په نړيو پلانو تېليلاي شي او له هغوی څخه سيمونه هم جوړېږي .

د څېړکي پوښتني انتخابي پوښتني:

- 1- هغه عنصر چې په څلورم پېرېود او څلورم گروپ کې ځای لري ، د کومو لانديو اتومي نمبر لرونکی دی ؟
الف - 31 ب - 32 ج - 33 د - 14
- 2- کوم لاندي اتومي نمبر پر هغه عنصر پورې اړه لري کوم چې د ډيبرو الکترونونو لرونکی دی ؟
الف - 13 ب - 14 ج - 10 د - 19
- 3- د تناوب د قانون سمه توضیح دا ده ، هر کله چې عنصرونه د زياتوالي پرنسټ تنظيم شي ، د هغوی فزيکي او کيمياوي خواص په متناوب ډول ؟
الف - اتومي کتله - ټکرارېږي ب - اتومي کتله - بدلون مومي
ج - اتومي نمبر - ټکرارېږي د - اتومي نمبر - بدلون مومي
- 4- منلېف د عنصرونو د دوره يي جدول په تنظيم کې دوه اصلونو ته پام اولي دی :
د عنصرونو ځای په ځای کيږي د کيږي کيږي پرله پسې زياتوالي د هغوی په هر پېرېود کې

..... يي يو له بل په څنگ او د عنصرونو د کيمياوي خواصو ورته والي په پام کې نيول او په

هر.....

الف- اټومي کتله – گروپونه – پيريودونه ، ب- د اټوم کتله – دوره – گروپ

ج- اټومي نمبر- پيريود – گروپ ، د- اټومي نمبر – گروپ- پيريود

5 - کوم يو د لاندې مواردو څخه د منډليف ابتکار نه دی؟

الف- د ځينو ډيرو درندو عنصرو ځای پر ځای کيدل مخکې له سپکو عنصرونو څخه

ب- په جدول کې د ځينو تشو ځايونو پريښودل

ج- د عنصرونو وپشل په فلزونو او غير فلزونو

د- د نه پيژندل شوو عنصرونو د خواصو وړاندوینه

6 - د منډليف د جدول په پيريود کې شامل عنصرونه د لاندې کومو څانگرتياوي له مخې يو بل ته سره ورته دی.

الف- دلور اکسيديشن نمبر، ب- د ولاسي قشر الکتروني جوړښت

ج- د الکترونونو په واسطه د نيول شوو الکتروني سوبو شمير، د- د اصلي الکتروني سوبو شمير

7 - د يو عنصر اټومي نمبر 21 دی، نوموړی عنصر ځای په ټاکلي پيريود او گروپ کې په لاندې ډول دی:

الف- دريم اصلي گروپ او څلور پيريود ، ب- دريم فرعي گروپ او څلورم پيريود

ج- لومړی اصلي گروپ د- دوهم اصلي گروپ او څلورم پيريود

8 - د يو عنصر د وروستي الکتروني قشر جوړښت $3d^2 3p^4$ دی، نوموړی عنصر په کوم پيريود کې ځای لري.

الف- دريم پيريود، ب- دويم پيريود ، ج- شپږم پيريود ، د- څلورم پيريود.

9 - د لاندې کوم عنصر اټومي شعاع لويه ده.

الف- سترانسيم ب- المونيم ج- روبيديم د- سلفر.

10 - اکټينايدونه د منډليف د جدول په کومه حجرو کې ځای لري.

الف- 64 نمبر حجره ب- 57 نمبر حجره

ج- 89 نمبر حجره د- 72 نمبر حجره

11 - په دوره يي جدول کې د يو عنصر پر موقعت پوهيدل ، کوم مطلبونه د عنصرونو په اړه په دقيق ډول په واک کې ورکوي.

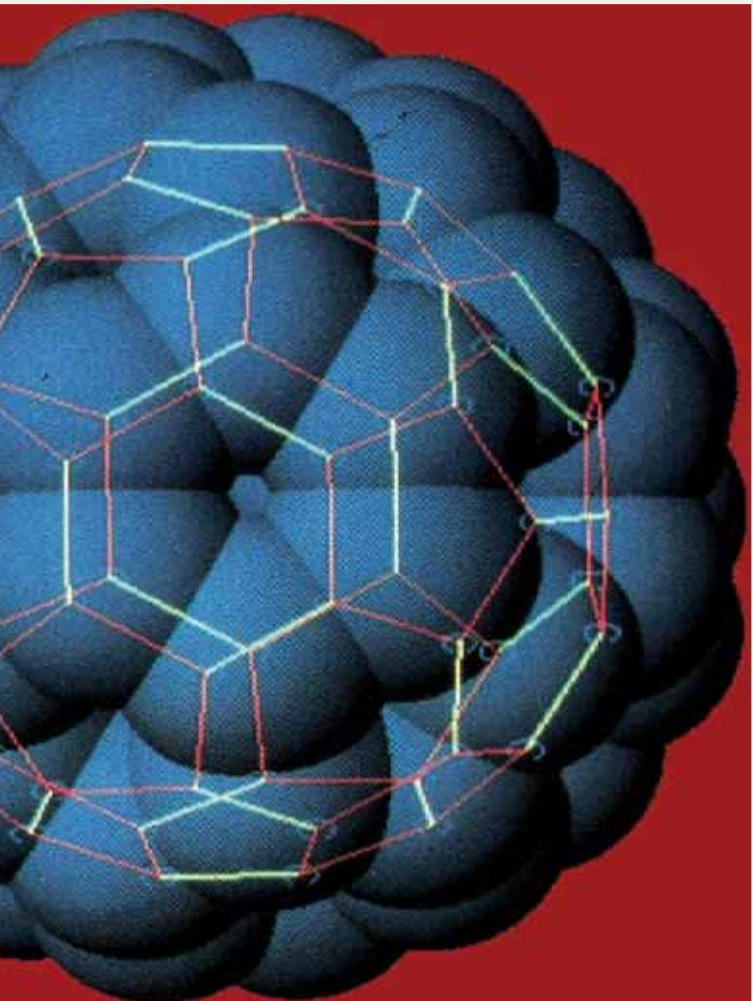
الف- کيمياوي خواص ، ب- فزيکي خواص

ج- الف او ب دواړه د- هېڅ يو.



تشریحي پوښتني

1. ولي د منڊلیف جدول د پیر یو بړیگ جدول په نوم یادوی؟
2. د منڊلیف قانون د منڊلیف د جدول په اړه ولیکئ.
3. د منڊلیف په جدول کې ډیر اوږد پیر یوډ او ډیر لنډ پیر یوډ کوم دي؟ معلومات ورکړئ.
4. د M عنصر په لومړي اصلي گروپ او شپږم پیر یوډ کې ځای لري د هغې الکتروني جوړښت ولیکئ.
5. ولي د عین گروپ عنصرونه د یرشان خواصو لرونکی دي؟ په دي اړه معلومات وړاندې کړئ. د عنصرونو دوره یې جدول د څو گروپونو او څو پیر یوډونو جوړ شوي دي؟
6. د فلزي عنصرونو شمیر زیات دي او یا دا چې د غیر فلزي عنصرونو شمیر زیات دي؟
7. د ایرنایزیشن انرژي څه شي او د هغه تناوب د منڊلیف په جدول کې په څه ډول دی؟
8. اتومي شعاع څه شي دي؟ د هغې متناوب بدلون د منڊلیف په جدول کې په څه ډول دی؟
9. د عنصرونو الکترون غوښتل او د هغې تناوب د منڊلیف په جدول کې څه ډول دي؟
10. د منڊلیف په جدول کې د عنصرونو ترتیب او تنظیم، فلزي او غیر فلزي خواصو له مخې په څه ډول دي؟ په دي اړه معلومات وړاندې کړئ.



کیمیاوي اړیکې Chemical Bonds

ایا کله هم دي مطلب ته متوجی شوي بي ، چې ولې د موادو کوچنی ذرې سره تړل او لوی جسمونه تشکیلوي ؟ مالیکولونه څرنگه تشکیلېږي ؟ مواد څرنگه او د کومې قوه په واسطه یو په بل کې حل شوي دي ؟ په همدې ترتیب اړیکه څه شي ده ؟

کوم قوه یو بل سره د ذرو د وصل کېدو لامل ګرځي ؟ د اړیکو ډولونه کوم دي ؟ ولې د موادو د اتومونو په منځ کې اړیکه تشکیلېږي ؟ د اړیکو د تشکیل لاره په څه ډول ده ؟ په دې څپرکي د اړیکو د ځانګړتیاوي په اړه ، د اړیکو د جوړېدو لاره ، د اړیکو ډولونه او د اړیکو د نورو خصوصیتونو په اړه معلومات وړاندې شوي او د موادو تړل فعل او انفعال چې د اړیکو د جوړېدو لامل ګرځي ، توضیح شوي دي .



۳-۱ : د کیمیاوي اړیکو ځانګړتیاوي او د لیویس سمبولونه

د یو مالیکول د اټومونو په منځ کې د جاذبې قوه د کیمیاوي اړیکو (Chemical Bond) په نوم یادېږي . د څو اټومونو لرونکو موادو شتون دا واقعیت څرګند کړ چې اټومونه یو په بل اغیزه اچوي ، مرکبونه منځ ته راوړي چې د هغوی د اټومونو په نسبت د ټیټې انرژیکې سطحې لرونکي دي ، که چېرې د انرژي د مقاومت اندازه د اړوند اټومونو او مالیکولو په منځ کې $10 \text{ Calory} / \text{mol}$ اوسی ، اړیکه تشکلیږي .

د کیمیاوي اړیکې موضوع د نظري کیمیا عمده برخه ده. د اټومونو په منځ کې د اړیکو د جوړېدو په پایله کې پیچلي ذرې ، لکه مالیکولونه ، راډیکالونه ، د موادو کرسټلونه او نور تشکلیږي . کیمیاوي اړیکه د دوو او یا له دوو څخه د زیاتو عنصرونو د مقابل عمل په پایله کې تشکلیږي او د انرژي له ازاډیدو سره یو ځای وی .

د کووانټ د تیوري له رامنځته کېدو څخه د مخه د کیمیاوي اړیکو د تشکیل په اړه د لیویس نظریې حکم درلود . په 1916م کال د لیویس (Lewis) په نوم عالم د کیمیاوي اړیکو د جوړېدو نظریې ته انګشاف ورکړ چې له دې نظریې سره سم ((کیمیاوي اړیکه)) د دوو اټومونو ترمنځ د جوړه الکترونونو د شریکو اېښودلو په پایله کې جوړېږي . دلته هر یو د اټومونو یو ، یو الکترون یو له بل سره شریک وي چې دا ډول اړیکه د کووالنټ اړیکې په نوم یادېږي ، د لاندې اټومونو ترمنځ اړیکې په H_2, F_2, NH_3 او CH_4 مالیکولونو کې وړاندې شوي دي چې د عنصرونو د اټومونو الکترونونه په (x) او یا (.) ښودل شوي دي :



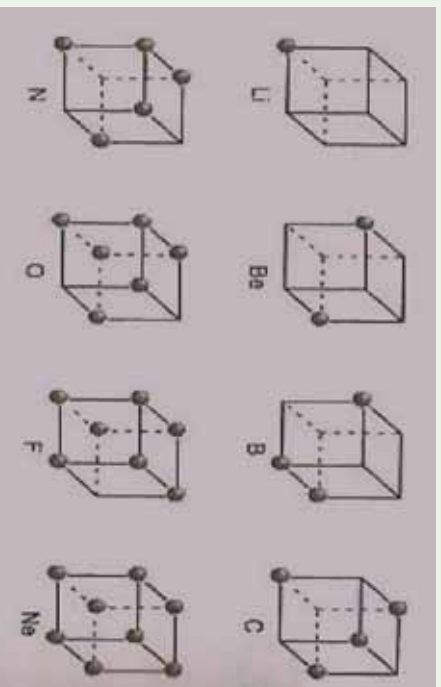
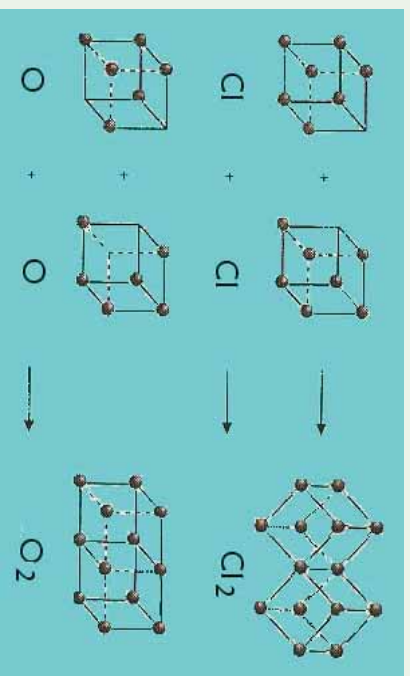
د مرکبو مالیکولونو په جوړښت کې د اټومونو ترمنځ د اړیکو د جوړېدو په پایله کې اټومونه او مالیکولونه باثبات الکتروني جوړښت تر لاسه کوي او خپل باندني قشر 2 او 8 الکترونونه ته رسوي .

لاندي جمله په یاد ولری .

د اوکتیت قاعده یا اته بیزه قاعده
 یو له بل سره د اټومونو د جوړولو اړیکو شمیر ، د هغوی د باندیني قشر جک کېدلو لامل په اتو
 الکترونو په واسطه کېږي .



په پیل کې لیریس د اټومونو د اړیکو د جوړېدو د څرنگوالي د بنسټونو لپاره د اوکتیت د قاعدې پر بنسټ د هر اټوم ولانسی الکټرونونه یې د هر مکعب په راس کې خیال کاره، د اټوم هسته د هغه په مرکز کې ځای لري او تر هغه وخته پورې چې د مکعب په دې راسونو کې الکټرونونه ځای ونه نیسي ، هغه اټوم کولای شي چې اړیکه جوړه کړي. دا شکلونه په لاندي ډول دي:

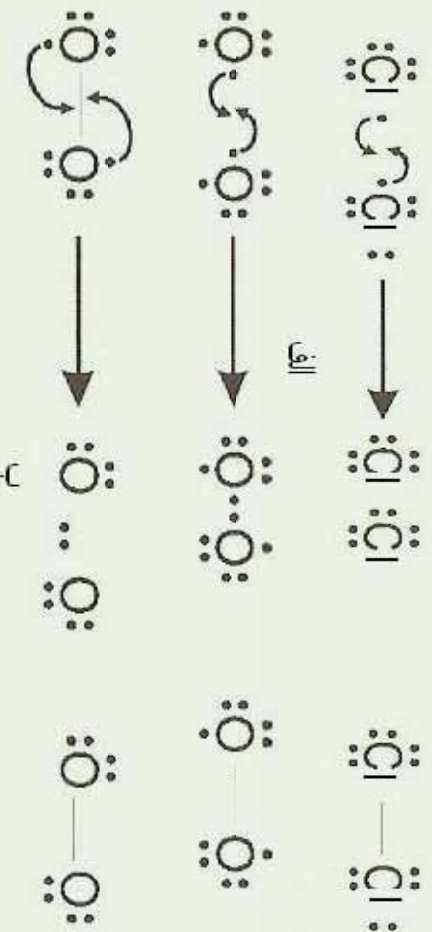


شکل د لیریس جوړښت (1 - 3)

۳- ۲ : د اوکتیت قانون او د لیریس جوړښت

د اټومونو او مالیکولونو د بنسټولو لاره چې په کې د ولانسی قشر الکټرونونه د ټکي او د اړیکې د شریکو الکټرونونو جوړی د ټکو او یا خطونو (-) به واسطه ښودل کېږي کوم چې د دوو اټومونو په منځ کې ځای لري ، د ټکو د جوړښت او یا د لیریس د ساختمان په نوم یادېږي.

۳-۲-۱: د الکتروني جوړښت د ټاکلو لاره - د مالیکولي ټکی :
الف - د امتحان او تیروتنې لاره
 په دې ټک لاره کې د هر اټوم طاقه الکترونونه د اړیکو د جوړونکو نقطه یي الکتروني جوړښت د دواړو اټومونو د سمبولونو په منځ کې لیکل کېږي ؛ د بیلگې په ډول:



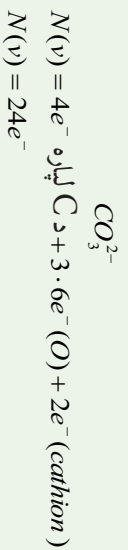
(3 - 2) شکل نقطه یي الکتروني جوړښت

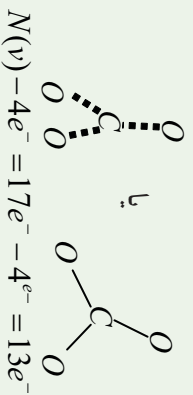
ب- سیستماتیکه لاره :

په دې لاره کې د الکترونونو سرچېنه په پام کې نه ده نیولې شوی؛ بلکه په اټومونو کې د الکترونونو دویشلو څرنگوالي په پام کې نیول شوي دي ، د دې لارې روش د CO_3^{2-} آیونونو او NO_2 مالیکولونو لپاره په لاندې ډول دي :

لومړی پړاو : د ولانسي الکترونونو مجموعي محاسبه او د ساده اړیکو جوړیدل

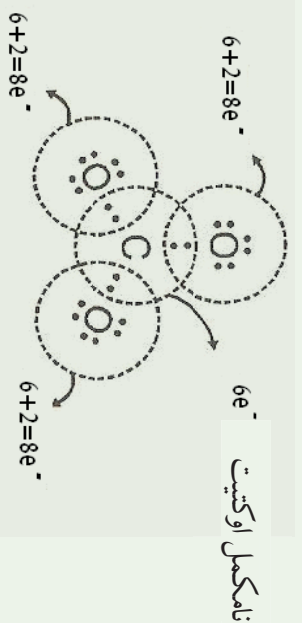
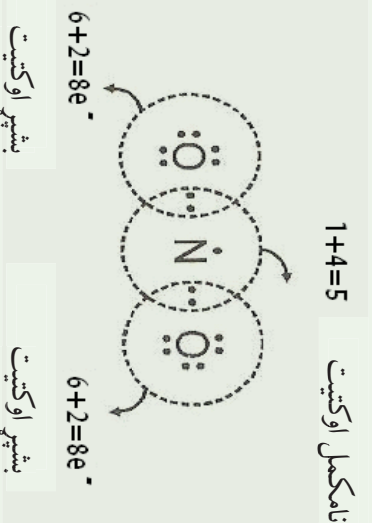
د ټولو ولانسي الکترونونو مجموعه په یوه مالیکول (NY) لاسته راوړي او د اټومونو ځای په مالیکول کې تثبیري. د دوه اټومونو په منځ کې یوه جوړه الکترونونه د ساده اړیکې په توگه ځای په ځای کوي ، د هرې اړیکې لامل دوه ولانسي الکترونونه له هر مالیکول څخه کمېږي ، د آیونونو په اړه د منفی چارجونو شمیر په (N) باندې زیات او د مثبت چارج شمیر کمېږي ، د عنصرونو ډیر زیات اټومونه چې د هغوی شمیر په مالیکول کې لږ دي ، په مرکز کې ځای په ځای کېږي او د نورو عنصرونو اټومونه د هغوی په شاوخوا کې په مالیکولونو کې د دوو اټومونو تر منځ لومړنی اړیکه د سگما (σ) د اړیکې ډول ده او دوهمه اړیکه یې د پای (π) د اړیکې په نوم یادوي.





دو همه تراو: د پای الکترونیو توزیع د اوکتیت د قاعدی پر بنسټ

پای ولانسی الکترونیو په ائومونو باندي داسی ونشل کیږی چې د هر ائوم اوکتیت د هغه پر بنسټ تکمیل شی. لومړی د عنصرونو د هغو ائومونو اوکتیت پیدا کوو چې د لږو اړیکو لرونکی او د الکترونیگاتیف عنصرونو له ډلې څخه وی:



(3-3) شکل په مالیکولونو کې الکترونی جوړښت

دریمه تراو: د پای (π) د اړیکو جوړښت او د اکسیدیشن د نمبر محاسبه

که چېرې د مرکب په مالیکول کې د عنصرونو د ائومونو اوکتیت تکمیل شوی نه وی، د نږدی ائوم ازاد جوړه الکترونیو په داسی ځای پر ځای کیږی چې د دوی په منځ کې شریک واقع شی او

د پای (PT) اړیکه تشکیل کړي، پردې بنسټ په مالیکول کې د هر اټوم د اکسیدیشن نمبر په لاندې ډول محاسبه کېږي:

(د اړیکو شمیر اټومونو تر منځ) = (د ازادو الکترونونو شمیر) - (محکمې له اړیکې څخه د ولانسي

الکترونونو شمیر) ، دگروپ نمبر = د اټوم د اکسیدیشن نمبر

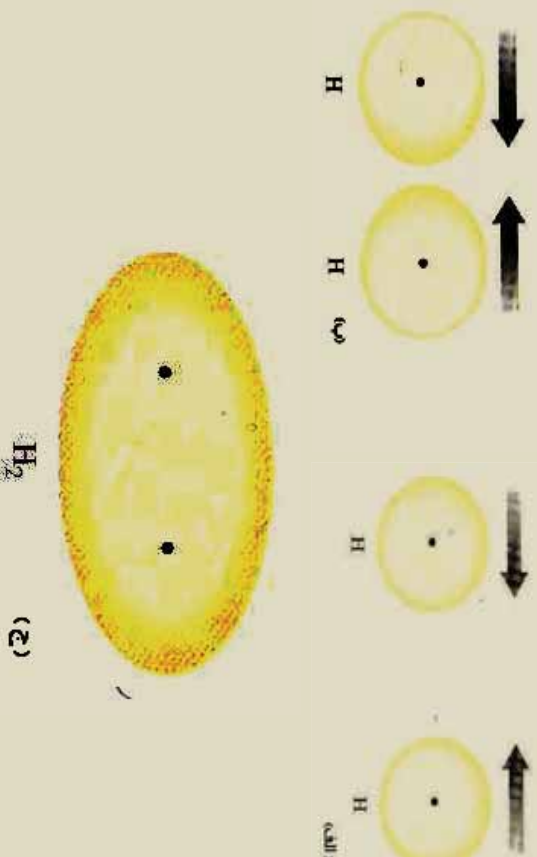
په دې بنسټ د مرکب د مالیکول د تشکیل کورنکو عنصرونو د اټومونو د اکسیدیشن نمبرونو الجبري مجموعه له صفر سره مساوي ده او په ایونونو کې د هغوی له چارج سره مساوي وی .

زیاتي معلومات ۱



ممکن ځینې د اټومونو (لکه نایتروجن په NO_2 کې) خپل اوکسیت یې نه وي، پوره کړي او دا یوه استثنا ده چې د NO_2 په مالیکول کې لیدل کېږي؛ په دې مالیکول کې د الکترون د طاق والي په خاطر د ولانسي الکترونونو په مجموعه کې د اټوم د اوکسیت د پوره کیدو لپاره هېڅ امکان دی.

د لیویس مفکوره ځینې رېښتیاوې د اړیکو په هکله وړاندې کوي، خو د اړیکو د تشکیل لامل یې نه شو روښانه کوی. د کووانټ میخانیک د نظریاتو له پراختیا سره سم د اړیکو د جوړېدو لامل روښانه شو: که چېرې الکترون د دوه اټومونه الکترون ورېځې د حالت لرونکي وي، نو د داسې اړیکو جوړېدل د جوړه الکترونونو په واسطه د الکتروني ورېځې د ننوتلو په پایله کې خیال کېدای شي:



(3 - 4) شکل د دوو اټومونو تر منځ د کیمیاوي اړیکو د تشکیل بڼه او د $S-S$ د الکتروني ورېځې ننوتل

خړنگه چې په (3-4) شکل کې لیدل کېږي ، د الکتروني وړېخي کثافت د هایدروجن د اټومونو د دوو هستو په منځ کې د هغوی په مالیکول کې زیات دي، لامل یې دا دي چې دا ساحه زیاته د هستو تر اغیزې لاندې ده او الکترونونه د دې دوو هستو په واسطه کش شوي او په دې ځای کې راټول شوي دي ، له دې ځایه ویلي شو، هغه قوه چې د کیمیاوي اړیکو د جوړیدو لامل ګرځیدلې ده ، د الکترو ستاتیکی خاصیت لرونکې ده.

د لیویس نظریات د دوو الکترونونو د شریک والي په اړه په اړیکه کې د میخانیک له نظره یو عمومي مفهوم دي، د پاولي د پرنسپ پر بنسټ دا دواړه الکترونونه باید د یو کوانتوم نمبر په واسطه توپیر ولري . (د هغه د سپین نمبر) د هایدروجن د اټوم د سپین *Spin* جهتونه یو له بل مخالف دي ، هغه لاره چې په هغه کې د دوو اټومونو په منځ کې الکترونونه په شریک ډول ایښودل کېږي او د اړیکې د جوړیدو لامل ګرځي د کیمیاوي اړیکو د ولانسی میتود (*MTB*) په نوم یادېږي په عمومي ډول کیمیاوي اړیکه د (-) په واسطه بندول کېږي ، د دې خط په سروني کې د یو ، یو الکترون خیال کېږي .

۳-۲-۲ : ولانس *Valance*

ولانس د عنصرونو د اټومونو یو ډول خاصیت دي چې د نورو اټومونو یو ټاکلي شمیر نښلوي او یا یې تعویضوي یا په بل عبارت د کیمیاوي عنصرونو د اټومونو د یو ځای کېدلو قوه په تعاملونو کې د هماغه عنصر د اټوم د ولانس په نوم یادېږي.

د ولانس کلمه د لاتین اصطلاح (*Valantia*) څخه اخیستل شوې ده چې د ظرفیت معنی ورکوي.

کوسیل (*Kossel*) په خپله لومړۍ علمي مقاله کې توضیح کړل چې اړیکې د الکترونونو د بشپړ انتقال د یو اټوم څخه بل اټوم ته په پایله کې تشکیلېږي چې د عنصرونو د اټومونو د باندني قشر د الکترونونو شمیراتو الکترونونو ته ورسیږي ، د هر اټوم اخیستل شوي او یا ورکړي شوي الکترونونه د هغه ولانس ټاکي.

۳-۳ : د کیمیاوي اړیکو ډولونه ۳-۳-۱ : ایوني اړیکه: (*Electro Volant Bond*)

د اټوم د جوړښت مطالعه په خاص ډول د اټوم الکتروني جوړښت بڼې چې د ns^2np^6 جوړښت ، د نجیو ګازونو له الکتروني جوړښت سره سمون لري ، دا ګازونه عبارت له *He* ($1s^2$) ، *Ne* ($2s^2$) ، *Ar* ، *Kr* ، *Xe* ، *Rn* دي، د څیړنو په واسطه لاس ته راغله چې نوموړی ګازونه په کیمیاوي تعاملونو کې برخه نه اخلي او با ثباته دي. د نجیو ګازونو ثبات د هغو د باندني قشر مشبوع کېدل د اټو الکترونو په واسطه دي.

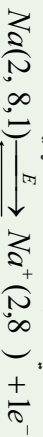
په 1916م کال د فزیک پوهانو هریر کوسیل (*Kossel*) او لیویس (*Livers*) د خپل ځان سره د

کیمیای اریکو تیوری وړاندې کړه، هغوی د کیمیای اریکو تشکیل هماغه د اټومونو د الکترونونو بایلل اویا اخیستل اود وروستی مدار د اټو الکترونو پوره کیدل ويلي چي تر څو اړونده ثبات حاصل کړي.

په پیر یو بونډیک سیستم کې د عنصرونو تسلسل چي له نیون (Ne) څخه پیل شوي، گورو چي په قوس کې د عنصرونو د K, L او M د قشرونو الکترونونو شمیر بنوډل شوي دي:



د Na اټوم کولای شي چي د یو الکترون د بایللو په پایله کې د Ne د نجیبه گاز الکتروني جوړښت ځانته غوره کړي او با ثباته الکتروني جوړښت حاصل کړي:



د سوډیم په اټوم کې د 10 الکترونونو او 11 پروتونونو شتون د دي لامل گرځیدلي دي چي سوډیم مثبت چارج ولري او په چارج لرونکي ذره Na^+ تبدیل شوي چي د کټیون (Cation) په نوم یادېږي.



هغه ذره چي د 10 الکترونو او 9 پروتونونو څخه جوړه شوي ده د F^- د منفي چارج لرونکي ایون څخه عبارت ده، د (Na^+) مثبت چارج لرونکي ذرې او د (F^-) د منفي ایون د ذرو تر منځ الکتروستاتیکی جاذبي قوه عمل کوي او د دي جذب په پایله کې کیمیای اریکه تشکیلېږي. دا ډول اریکه د ایزني یا برقي اریکې (Electro Valente Bond) په نوم یادېږي.

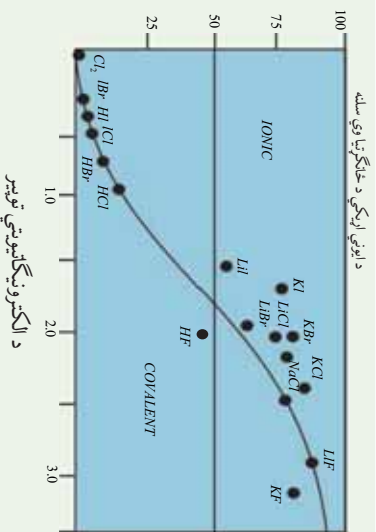


ایوني اریکه د کیمیای اریکې یو ډول ده چي الکتروستاتیکی قوه د جذب په پایله کې د مخالف العلامه چارج لرونکو ذرو په منځ کې جوړېږي.

په کو لانسې اریکو کې ایوني خاصیت :

قطبي انشتراکي اریکه د پوره انشتراکي (غیر قطبي) او ایزني اریکې تر منځ سرحد تشکیلوي ؛ ځکه په دي اریکه کې الکتروني ورځ لږ څه له یو اټوم څخه بل اټوم ته تیرېږي، که چېرې الکترونونه په پوره ډول له یو ایون څخه بل ایون ته ولیږل شي، ایوني اریکه جوړېږي، د ایوني او انشتراکي اریکې د توپیر ځانگړتیاوي په لاندې ډول دي :

الف- په هره اندازه چي د عنصرونو د اټومونو تر منځ د الکترونیگاتیویټي توپیر زیات وي ، په هماغه اندازه د هغوی په منځ کې اریکه قطبي ده ، لاندې گراف د ایوني اریکې د خاصیت سلنه او د الکترونیگاتیویټي توپیر ښيي :



5-3) شکل د آیوني اړیکې د خاصیت د سلنی او د الکترونیگاتیویتی توپیر اړوند گراف

د پورتنی گراف پر بنسټ ولې شو چې د دوو اټومونو په منځ کې اړیکه هغه وخت برقي یا الکتروولانت ده چې د دوو اټومونو تر منځ د

الکترونیگاتیویتی توپیر (1.7) او د هغه څخه پورته وي. آیوني مرکبونه او یا الکتروولانت مرکبونه له ایزونو څخه تشکیل شوي، که چېرې د دوو اټومونو تر منځ الکترونیگاتیویتی توپیر له I څخه تر (1.7) پورې وي ، د هغوي تر منځ اړیکه 50% آیوني او 50% قطبي اشتهرکي ده .

ایوني مرکبونه او دهغوی خواص

مرکبونه چې د الکترونی اړیکې لرونکي وي ، کرسټلونه تشکیلوي . ایا د خورږو د مالګې په اړه معلومات لري؟ پوهیږئ چې د خورږو مالګه له کومو عنصرونو څخه تشکیل شوي ده؟ د خورږو مالګه له سوډیم کلوراید څخه عبارت ده ، چې په نړۍ کې موندل کېږي او فورمول یې NaCl دی .

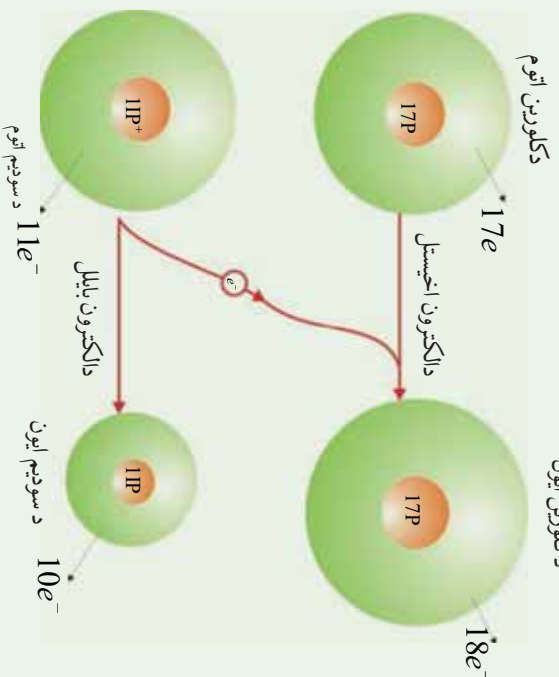
دا فورمول ښکاره کوي چې د خورږو مالګه دسوډیم او کلورین له عنصرونو څخه جوړه شویله . سوډیم نرم او فعاله کیمیاوي فلز دي او کلورین گازی عنصر دي ، د دې دوه عنصرونو د تعامل په پایله کې له لاندې شکل سره سم د خورږو مالګه تشکیلېږي چې د سپین رنگ لرونکي ده :



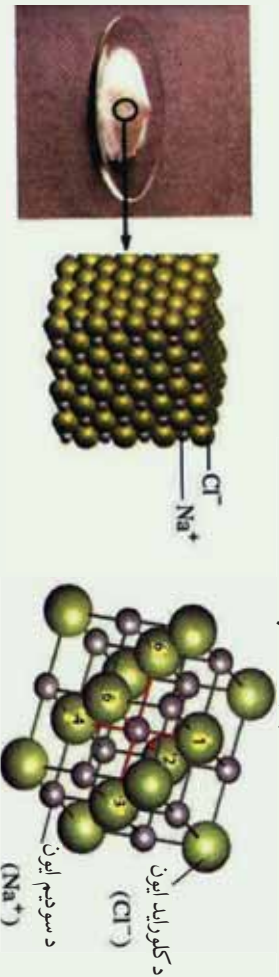
3- 6) شکل د کلورین د گاز تعامل له سوډیم سره

تولې مالګې د خورږو له مالګې په شان آیوني مرکبونه او له مثبتو او منفي ایزونو څخه تشکیل شوي دي ، د سوډیم کلوراید په مالیکول کې د سوډیم او کلورین د اټومونو تر منځ آیوني اړیکه شتون لري ، څرنگه چې د سوډیم اټوم د یو الکترون له لاسه ورکولو سره یو مثبت چارج او د کلورین اټوم د یو

الکترون په اخیستلو سره یو منفي چارج ځانته غوره کوي، دوي د الکتروستاتيکي قواو پرنستې یو بل جذبوي او د سودیوم کلوراید مالیکول تشکیلوي. د خوړو مالګې خواص د همدې اړیکې په ماهیت پورې اړه لري. د خوړو د مالګې مکعبی بلورونه کلک او ماتیدونکي دي او په $801^{\circ}C$ تودوخه کې ویلي کېږي او په $1413^{\circ}C$ تودوخه کې په ایشیلمو راځي، سودیوم کلوراید مالګه په اوبو کې حل کېږي، د محلول او یا په ویلي شوي حالت د بریښنا بڼه تیودونکي ده.



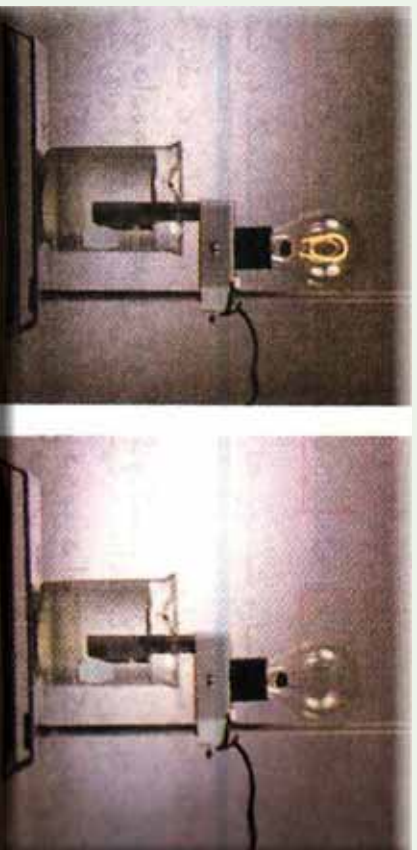
(3 - 7) شکل د سودیوم کلوراید د جوړیدو په وخت کې د الکترونونو د انتقال د سودیوم کلوراید خواص د هغې په جوړونکو ذرو پورې اړه لري، په سودیوم کلوراید کې د سودیوم او کلورین ترمنځ د جاذبې قوي قوه شتون لري چې دوی یې یو له بل سره ډیر کلک کړي دي او دا قوه د ایوني اړیکې په نوم یادوي، دا اړیکه په ټولو مالګو کې شته ده، دا ډول اړیکه یوازې د سودیوم په پرکټیون او د کلورین په یو انیون پورې اړه نه لري؛ بلکې د ټولو څنګ تر څنګ ایونونو او کټیونونو ترمنځ جوړه شوي او د ذرو نظم یې منځ ته راوړی دي، هریو کټیون د څو انیونونو او یو انیون د څو کټیونونو په واسطه چاپیریږي. لاندې شکلونه وګورئ:



(3 - 8) شکل د خوړو د مالګې په یو کرسټال کې د ایونونو جوړښت

پورتی شکل ښکاره کوي چې د سوډيم هر ايون د کلورين د شپږو ايونونو په واسطه او د کلورين هر ايون د سوډيم د شپږو ايونو په واسطه چاپير شوي دي او د ذرو نظم يې منځ ته راوړي دي. د کولمب د قانونو پر بنسټ د يو ډول چارجونو لرونکو ذرې يو بل دفعه او د مخالف ډول چارجونو لرونکو ذرې يو بل جذبوي، د مخالف علامه چارج لرونکو ذرو تر منځ د جذب قوه د يو ډول علامه لرونکو د ذرو د دفع قواوې څخه زياته ده. په اټومي مرکبونو کې د مثبتو او منفي چارجونو شمير يو له بل سره مساوي دي. نو له دې کبله دا ډول مرکبونه د برېښنايي چارج له کبله خنثي دي.

د اټومي مرکبونو ويلي شوي ښه يا اوښل محمول يې د برېښنا هادي دي، ځکه په دې مرکبونو کې ايونونه په ازادانه ډول حرکت کولای شي؛ خو په جامد حالت کې دا مرکبونه د برېښنا هادي نه دي؛ ځکه د مالګې ايونونه په جامد حالت کې يوازې اهتزازي حرکت لري، خو نور حرکتونه نه لري. که د خوړو د مالګې څو بلوره په اوبو کې واچول شي، د مالګې ايونونه د اوبو د ماليکولونو په منځ کې خپرېږي او ازادانه حرکت کوي، د برېښنا بهير د ځانه تيروي، لاندې شکل وګورئ:



شکل (3-9) د برېښنا بهير د خوړو د مالګې په محلول کې

زیات زده کړئ:

ایونونه په مالګو کې د منظم تنظیم او جوړښت لرونکي دي. په کرسټالونو کې د ايونونو جوړښل په مسلسل شکل دي او هر ايون د خپل چارج د مخالف ايونو په واسطه احاطه شوي چې نظم يې رامنځته کوي او اړیکې يې جوړې کوي دي. د ايونونو تنظيمي جوړښت په کرسټلي شبکې کې د ايونونو او کټيونونو د نسبي جسامت له ترتيب څخه پيروي کوي او دا ترتيب د کرسټالونو په ټولو برخو کې تکرارېږي. هغه جوړښت چې د جوړونکو ذرو د راټولېدو په اغيزه (کټيونونه او انيونونه) يو جسم د درې بعدي بڼې سره منځ ته راوړي، د بلوري شبکې په نوم يادېږي، (3-8) شکل وګورئ.

د کرسټالي شبکو جوړیدل له انرژي د ازادیدلو سره یوځای دی .
 د کرسټالي شبکې انرژي له هغه اندازې انرژي څخه عبارت ده چې له مثبت او منفي گازي ایونونو
 څخه د یو بلې کرسټلي مادې د جوړیدو په وخت کې د هغو څخه ازادېږي؛ د بیلگې په ډول:



لاندې جدول د ځینو موادو د کرسټالي شبکو انرژي په kJ/mol بڼې :
 (3 - 1) جدول د القلي فلزونو د هلاکیدونو د کرسټلونو د شبکو انرژي

I^-	Br^-	Cl^-	F^-	آیونونه کتیونونه
757	807	853	1036	Li^+
704	747	787	923	Na^+
649	682	715	821	K^+
630	660	689	785	Rb^+
604	631	659	740	Cr^+

(3 - 2) جدول د $+2$ او $+3$ چارج لرونکو مرکبونو د شبکې د انرژي برتله

O^{2-}	F^-	انیون کتیون
2481	923	Na^+
3791	2957	Mg^{2+}
15916	5492	Al^{3+}



فعالیت

1 او 2) جدول ته په څیر سره وگورئ،

الف - ستاسې په نظر لاندې کومې پایې اخیستې د کرسټالي شبکې د انرژي په اړه سمې دي ؟ اوړلي ؟

- 1- هر څومره چې کټیونونه کوچني وي ، د هغوی د کرسټالي شبکې انرژي ډیره ده.
- 2- هر څومره چې د انیون چارج لوی وي . د شبکې انرژي کمه ده.
- 3- هر څومره چې د انیونونو شعاع لویه وي، د شبکې انرژي زیاته ده.
- 4- د شبکې انرژي د کټیونونو د چارج سره نیغ پر نیغ اړیکه او د هغی د شعاع سره معکوسه اړیکه لري .

ب- وړاندوینه وکړي چې لاندې کومو ایوني مرکبونو شبکې انرژي زیاته ده ؟
 CaO \vee MgO

خړنگه چې د ایوني مرکبونو د ذرو تر منځ د جذب قوه قوي ده، د همدې کبله د هغوی خواص سره ورته دي؛ د بیلاګې په ډول: د هغوی د ویلي کیدو او ایشید درجې سره ورته دي. لاندې جدول وگورئ:

(3 - 3) جدول د ویلي کیدو او ایشیدو درجه سره ورته

ایوني مرکب	د ویلي کیدو ټکي $^{\circ}C$	د ایشیدو ټکي $^{\circ}C$
$NaCl$	801	1413
$RbCl$	715	1390
KF	858	1505
KBr	734	1435

ج- آیا کیدای شي چې د شبکې د انرژي او د ایوني مرکبونو د ویلي کیدو درجې تر منځ اړیکه پام کې ونیول شي.

۳- ۲: اشتراکي اړیکه (Covalent Bond)

د کوولانت اړیکو تیوري: ایوني اړیکه د کیمیاوي اړیکو یوازیني شکل نه دي، په مالیکولونو کې بیلابیلې اړیکې شته دي؛ د بیلاګې په ډول: د Cl_2 په مالیکول کې خاصه اړیکه موجود ده چې په دې اړه لیریس پیشهاد کړي: د کلورین هر یو اټوم خپل د بانډیني قشر یو الکترون په خپل منځونو کې په شریک ډول رډي، د اوربیتالونو د ننوتلو په غرض له کلورین د اټومونو څخه هر یو د



امکان تر حمله یو بل سره نژدې کېږي او د شریکو الکترونونو جوړه د کوولانت اړیکه ټینګه کوي، دا الکترونونه یوازې یو اوربیتال نیسي چې (Spin) یې مخالف سمت دي. لاندې شکل وګورئ :



(3- 10) شکل د کلورین په مالیکول کې د کیمیاوي اړیکو د وړاندې کولو لاره

د ولانسي اړیکو په میتود کې اټومي اوربیتالونو نښتول کېږي او د جوړه الکترونونو یوځای کېدل ترسره کېږي. نوموړي میتود مالیکول توصیف د ولانسي اړیکو د میتود په نوم یادېږي پر اټوم خپل کرکټر په مالیکول کې ساتي؛ خو د اټومونو باندیني قشرونو یو یا څو الکترونونه له اټومونو څخه هیر یو د اوربیتالونو د نښتولو لپاره د بل اټوم په باندیني قشر کې نفوذ کوي.

د الکتروني ریښې کثافت د الکترونونو د رقومونو په واسطه د اټومي طول واحد په یو مکعب (د بور له نظر، د واحدو اټومو د طول د هایدروجن د اټوم د لومړی اوربیتال له شعاع سره مساوي دي) په لاس راوړي.

پام وکړئ



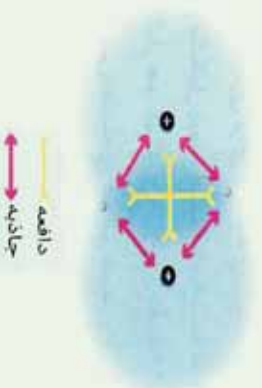
کوولانس په لغت کې د شریک ولانس په معنی او د اړیکې یو ډول ته اشاره ده چې په هغه کې اټومونو یو له بل ولانسي قشر څخه یا په ټاکلي ډول یو له بل د ولانسي قشر د الکترونونو څخه په شریک ډول ګټه اخلي، هغه اړیکه چې په هغه کې د ولانسي قشر الکترونونه په شریک ډول کښېنول شي، د اشتراکي اړیکې په نوم یادېږي.

څرنگه د کوولانس اړیکه جوړېږي؟

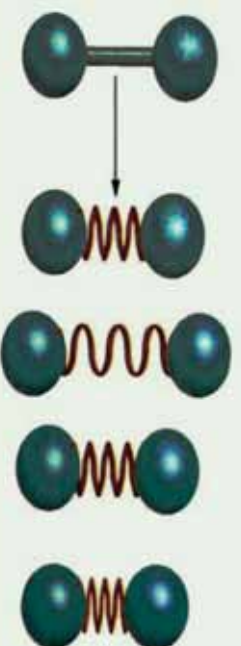
د دې پوښتنې د ځواب د وړاندې کولو لپاره، د کوولانس ساده اړیکه د هایدروجن د مالیکول د دوو اټومونو په منځ کې تر څیړنې لاندې نیسو. د هایدروجن دوه اټومونه یو بل ته نژدې شوي دي، د یو اټوم د الکترون او د بل اټوم د هستې ترمنځ د جذب قوې قواوی عمل کېږي دي، د بله طرفه د هایدروجن اټومونو ته اړونده الکترونو ترمنځ د دفعې قوه او په همدې ترتیب د اټومونو د هستو ترمنځ دفعې قواوې عمل کېږي چې په دې صورت کې دا قواو باید یو بله خنثي کړي او له دې لامل ګرځي، ترڅو د هایدروجن اټومونه یو له بل څخه بیل وي؛ خو څرنگه چې لیدل کېږي، هایدروجن د



ماليڪول ۾ ٻه شتون لڳن.
 د اڀڪي جوڙيلو ۾ وخت ڪي د جاذبي قوه د دفعي له قواو خڇه ڇيره زياته ده اود هائڊروجن ائومونيو له بل سره ٻي ٽڙي دي او ماليڪول ٻي جوڙڪري دي؛ نو د اڀڪي له جوڙيلو خڇه وروسته د جاذبي او دفعي قواي دواڙه سره مساوي ڪڀري :



(3 - 11) شڪل د هائڊروجن د ماليڪول ۾ جوڙيلو ڪي د هائڊروجن د ائومونو ترمنڃ دافعه او جاذبه قوه د ڪوولانسي اڀڪي ڪڍي شي چي د يو فتر ٻه شڪل خيال شي ، لاندي شڪل وگوري، ڪله چي د هائڊروجن دوه ائومونه يو له بل خڇه لڙي شي، دهغوي د اليڪٽرونون او هستي ترمنڃ د جاذبي قوه د بيا دهغوي ٽڙي او لومڙي حالت ته ٻي گرڇڙي او له بلي خوا د دفعي قوه دهغوي د پير ته يو له بل خڇه لڙي ڪوي، ٻه دي صورت ڪي د هائڊروجن ائوم د اڀڪو د محور ٻه اوڀڙو الي ڪي د ڇڻو ٻه حالت ڪي وي ، خو دا ڇڻي چي تل د دهغوي هستي ٻوه له بلي خڇه ٻه تعادلي فاصلو ڪي ساڻي چي دا فاصله د اڀڪي د اوڀڙوالي ٻه نوم ياد پري:

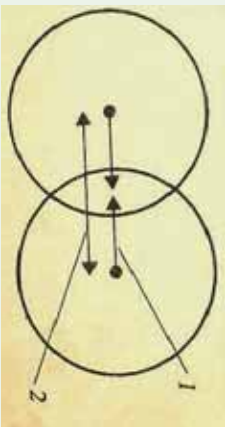


دگولئ او ميلي مودل

(3 - 12) شڪل فٽري اڀڪه

د ڪوولانٽ شعاع

د ائومونو د هستو تر منڃ فاصله چي د ڪوولانسي اڀڪو ٻه واسطه وصل شوي دي، د هغو ائومونو د ولانسي شعاعو له مجموعي سره مساوي ده، د ڪوولانٽ شعاع د ڪوولانٽ د تشڪيل ڪوونوڪو ائومونو د شعاع له مجموعي خڇه عبارت ده ، د ڪلورين او هائڊروجن د ڪوولانٽ شعاع مجموعو د هائڊروجن ڪلورايد د ڪوولانٽ اڀڪو له فاصلي سره مساوي ده:



(3- 13) شکل د هایدروجن کلوراید په مالیکول کې د لري کولو او نژدي کولو قوه

1- د هستو او الکتروني ورېځو تر منځ د نژدي کولو قوه د هستو تر منځ فضا کې

2- د دوو هستو تر منځ دفعي (لري کولو) قوه

۳- ۲- ۲: د کیمیاوي اړیکو اوردوالي:

د اتومونو د هستو تر منځ فاصله چې یو له بل سره تړلي دي، د اړیکې له اوردوالي څخه عبارت دي، د بیلابیلو مرکبونو د عنصرونو د اتومونو په منځ کې د اړیکو اوردوالي عموماً $\frac{1}{10}$ برخه دیو نانومتر، ده، د مرکب په مالیکول کې د دوو اتومونو په منځ کې د اړیکو د شمیر زیاتوالي د اړیکې اوردوالي کم او کوچنی کېږي.

$N - N$ ، $N = N$ ، $N \equiv N$ په مالیکولونو کې د نایټروجن د اتومونو تر منځ د اړیکو اوردوالي په ترتیب سره 0.145 nm ، 0.125 nm ، 0.109 nm دي او د اړیکو اوردوالي په $C - C$ ، $C = C$ ، $C \equiv C$ په ترتیب سره 0.126 nm ، 0.134 nm ، 0.154 nm دي.

د اړیکې اودوالي له انرژي سره معکوس تناسب لري.

د اشتراکي اړیکو د مطالعې یوه لاره هم د اتومونو د انرژي څېړنه مخکې له اړیکې او وروسته له اړیکې څخه ده؛ په دې اړه د هایدروجن مالیکول څېړنې لاندې نیسو:

په لاندې گراف کې گورو چې د منځني په کومو ټوکو کې د هایدروجن اتومونه یو له بل په څنګ کې شتون او ډیره کمه انرژي لري، دا ټکي د انرژي د ډیرې ټیټې سطحې ښودونکي ده او د هایدروجن د دوو اتومونو په منځ کې فاصله د اړیکې له جوړیدو څخه وروسته ښیي او دا فاصله هماغه تعادلي فاصله یا د اړیکې طول دی چې د هایدروجن اتومونه د تعادلي فاصلې څخه په لري فاصله کې د جاذبې په قواوو کې شتون له کبله، میل لري چې سره نژدې شي؛ خو د تعادلي قواوې څخه په ډیره لږ فاصله د دفعي قوه قوي شوې ده او میل لري چې تعادلي حالت ته وګرځي.

دوه وصل شوي اتومونه یو له بل سره په دایمي ډول د نوسان په حال کې دي؛ خو د انرژي د لږې سطحې د لرلو له کبله کوولانسي اړیکه په خپل منځ کې جوړه وي.

له دې څخه پایله اخیستل کېږي چې د هایدروجن وصل شوي اتومونه له جلا اتومونو په نسبت ټینګ او کلک دي یا په بل عبارت د هایدروجن مالیکول داتومي هایدروجن څخه د انرژي په ښکته سطحې کې شتون؛ نو له دې کبله کله چې د دوو اتومونو په منځ کې اړیکه جوړېږي، انرژي ازادېږي،

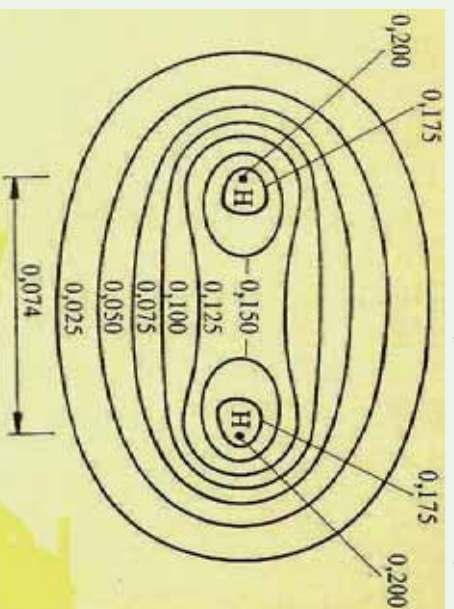
لاندي جدول د کورولانسي اړيکو اوردوالي او انرژي بنسټي چي د اړيکي د پري کيدو او د اتومونو د منځ ته راتلو لپاره په هماغه اندازه انرژي ضروري ده کوم چي د هغه په جوړيدو کي ازاده شوي ده.

(3 - 14) جدول د کورولانسي اړيکي اوردوالي او انرژي

اړيکه	اوردوالي (pm)	انرژي kj/mol	اړيکه	اوردوالي (pm)	انرژي kj/mol
H-H	75	436	H-I	161	298
H-C	109	412	C-Cl	177	338
H-Cl	127	432	H-Br	194	276
H-Br	142	366	Cl-Cl	199	243
C-O	143	360	Br-Br	229	193
C-C	154	348	I-I	266	151

قطبي اشتراکي ، غير قطبي اشتراکي اړيکي او الکترونيکاتيوي

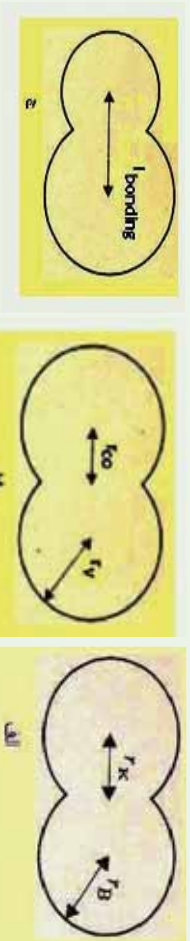
د دوو يو شان اتومونو د اړيکو په منځ کي د اړيکو (σ - Bonding) تشکیل کونکو اوربیتالونو الکتروني کثافت په نسبي منظر جول د دې دوو اتومونو په منځ کي شتون لري ، د بيلگي په جول د H_2 په ماليکول کي چي په (3-14) شکل کي ليدل کيږي:



(3 - 14) شکل د هايډروجن د ماليکول د الکتروني کثافت بڼه

که چيري د دې اړيکي لرونکي اتومونه د بيلا بيلو عنصرونو څخه وي ، اړيکي يې قطبي دي او

الکترونونو د دې اتومونو څخه د یوه لورته یې انحراف کړي دي؛ د بیلګې په ډول: د HF په مالیکول کې د الکتروني ورېځې کثافت د اړیکو په ساحه کې د هایدروجن د اتم څخه نژدې دي؛ ځکه د فلورین د الکترونیګاتیویتی وړتیا د هایدروجن څخه ډیره ده (EN د کلورین 4 او د هایدروجن 2.1 ده)، نو په دې بنسټ د هایدروجن او فلورین په منځ کې اړیکه قطبي ده، د منفي چارجونو د ثقل مرکز د هستې د مثبتو چارجونو د ثقل په مرکز باندې نښتي نه دي، د مرکبونو زیات مالیکولونه قطبي دي چې د اشتراکي او آیوني اړیکو ترمنځ د جلا کېدو سرحد ټاکل کېدای نه شي.



(3- 15) شکل د کوولانت او واندرالس اړیکو شماع

الف- r_r د H_2 واندرالس شماع: r_{CO} د کوولانت شماع (0,017mm) د r_{CO} طول له (2mm) سره مساوي دي.

ب- د Cl_2 مالیکول: $r_{CO} = 0.104mm$ ، $r_r = 0.1mm$.
ج- د HCl په مالیکول کې: د اړیکې اوږدوالي $0.141mm$ دي.

زیات پوه شي



که چېرې د دوو اتومونو ترمنځ الکترونیګاتیویتی توپیر صفر او یا 0.5 څخه لږه وي، د دې دوو اتومونو ترمنځ اړیکه غیر قطبي (Non Polar Bond) ده او له 0.5 څخه لږه توپیر اړیکه قطبي ده، همدارنګه که چېرې د عنصرونو د دوو اتومونو ترمنځ د الکترونیګاتیویتی توپیر له 1 څخه تر 1.7 پورې وي، د هغوي ترمنځ اړیکه تقریبا 50% قطبي او 50% آیوني ده او که له 1.7 څخه لږه وي، اړیکه آیوني ده؛ د بیلګې په ډول: که چېرې سیزیم فلوراید (CsF) په پام کې نیسو د سیزیم الکترونیګاتیویتی 0.7 او د فلورین 4.0 ده، نو د دوي ترمنځ د الکترونیګاتیویتی توپیر 3.3 دی، له دې کبله د دې اړیکې خواص له آیوني اړیکې سره ډیر سمون لري.

خیل ځان وازمائي

د اکسیجن الکترونیګاتیویتی 3.5 او د سلیکان الکترونیګاتیویتی 1.8 ده چې د هغوي ترمنځ الکترونیګاتیویتی توپیر 1.7 دی. د سلیکان او اکسیجن د اړیکې ډول په سلیکان ډای اکساید کې د منطقي د لیلونو پر بنسټ روښانه کړئ.



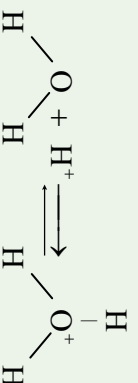


پام وکړي :

په ځينو مواردو کې که چېرې د دوو عناصرونو د اټومونو ترمنځ د الکترونينگانټيوتې ټيټر 0,4 څخه لږ وي ، غیر قطبي په نظر کې نیول کېږي؛ د بېلگې په ډول: د $C-H$ اړیکه په عضوي کیمیا کې یوه مهمه اړیکه ده چې غیر قطبي په پام کې نیول کېږي.

۳-۳ : د کوارډینیشن اړیکه Coordination Bond

د کوارډینیشن اړیکه د کولانت د اړیکې یو ډول ده چې په دې اړیکې کې دگډو الکترونو جوړې یوازې د یو اټوم له خوا له ټولو اټومونو څخه چې په اړیکو کې برخه لري ، د بل اټوم په واک کې پرېښودل کېږي ، له دې اټومونو څخه یو اټوم د ورکوونکي (Donar) په بڼه او د هغوی بل د اخیستنونکي (Acceptor) په بڼه ځان ښکاره کوي چې دا ډول اړیکه د ډونار – آکسپټور (Donar – Acceptor) په نوم هم یادېږي. د ورکوونکو (Donar) عناصرونو اټومونه په خپل باندیني قشر کې یو جوړه آزاد الکترونونه لري:



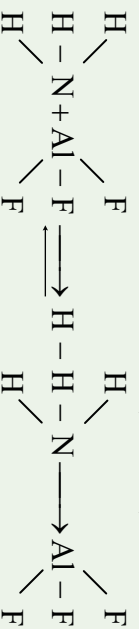
آکسپټور په خپل باندیني قشر کې د یو تش اوربیتال لرونکې دي ، د انتقالی فلزونو کټیونونه کولای شي، د آکسپټور په توگه عمل وکړي ، د اوبو په مایکول کې د آکسیجن اټوم د دوو جوړو ازادو الکترونونو لرونکې دي ، د اټوم خپل ازاده جوړه الکترونونه د الکتروني خلا لرونکو ذرو په واک کې د هغوی د اوکټیت د بشپړېدو لپاره ورکوي ؛ د بېلگې په ډول: H^+ الکتروني خلا لري او د هغه د sp اوربیتال تش دي چې دا تش اوربیتال د آکسیجن د جوړه ازاده الکترونونو په واسطه ډک او په پایله کې د کوارډینت اشنترکي اړیکه جوړېږي؛ نو ولې شو چې (H_3O^+) د کوارډینت اړیکې په پایله کې لاس ته راځي او د پروتون (H^+) چارج په ټول ایزن کې ویشل کېږي ، په همدې ترتیب اوبه د فلزونو په ایزونونو سره کوارډینیشن کېږي؛ د بېلگې په ډول: $[Cu(H_2O)_6]^{2+}$

د جیرو مالګو حلیدل د کوارډینت اړیکو په جوړېدو د فلزونو د ایزونونو او اوبو د مالیکولونو په منځ کې دي ، د کرسټلونو د شبکو د ایزونونو په منځ کې د اړیکو د پری کېدو لپاره انرژي په مصرف رسېدلې او په کرسټلونو کې د ایزونونو د اړیکو د جوړېدو په وخت کې انرژي ازادېږي ، که د کوارډینیشن د اړیکو جوړېدو په په واسطه چې د فلزونو د اټومونو او اوبو په منځ کې شتون لري، انرژي ازاده شي، نو ممکن د حل کېدو بهیر ادامه پیدا کړي او د فلزونو ایزونونه به Hydration شي.



د امونیا په مالیکول کې $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{N} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ د نایټروجن اټوم خپله پوره جوړه ازاد الکترونونه د المونیم اټوم

ته د AlF_3 په مالیکول کې ورکوي ، په پایله کې د نایټروجن او المونیم د اټوم ترمنځ د کوارډینیشن اړیکه جوړېږي ، په دې صورت کې د نایټروجن او المونیم الکتروني قشرونه اته ، اته الکترونه لري او د وروستي قشر له الکتروني ډک والي څخه برخمن دي :




د کوارډینیشن اړیکه د تیر خط \longrightarrow په واسطه ښودل کېږي او (\rightleftharpoons) د تیر سمت د دوتلار څخه اکسیټور خواته توجه شوي دی.

فعالیت

لاړاندې شکل د نو شادر (المونیم کلوراید) مالیکول راښيي ، د ډگر شوي مالیکول شکل په پام کې نیولو سره په هغه کې د اړیکو ډولونه په گروبي شکل وپاکی او په ټولگي کې خپل ټولگي والرتنه وړاندې کړي.



(3 - 16) شکل په امونیم کلوراید کې د کوارډینیشن اړیکه

پام وکري  الکترزني دوو اوربیتالونو نئوتل یو په بل کې د اشتراکي اړیکې په نوم او د دوو الکتروني یو اوربیتال نئوتل، په یو خالی اوربیتال کې د کوارډینیشن اشتراکي اړیکې په نوم او یا د یو طرفه اړیکې په نوم یادوي.

۳-۴: فلزي اړیکه

د فلزونو د ایونایزیشن انرژی او الکترونیگاتیویټی ټیټه ده او د هغوی د باندیني قشر د الکترونونو ترون لږ څه سست دي، په فلزونو کې مثبت ایونونه ټټسکلیبري اوبه بلوري شبکه کې ثابت ځای ځانته غوره کوي چې ازاد الکترونونه د هغوی په چاپیریال کې په ازاد توګه حرکت کوي او بلوري ذرې یو له بل سره نښلوي.

په یاد ولري چې

د الکترونونو تشکيل شوي الکتروني وړيځي او د فلزونو د مثبتو ایونونو ترمنځ د جذب قوه، د فلزي اړیکې په نوم یادوي.

د مثبتو ایونونو او د تشکيل شوي الکتروني وړيځي ترمنځ د جذب قوه په فلزونو کې په هغه اندازه قوې ده چې د هغو د ذرو د تراکم د ډیر نږدې کېدو لامل ګرځي او د همدې کبله ده چې فلزونو کلاک دي، د خټک خورلو او پاتې کېدو وړتیا لري؛ د بیلګې په ډول: دمس، المونیم او نورو فلزونو څخه د سیم او تختو د جوړیدل، په فلزي جسمونو کې د فلزي ذرې د کلکو اړیکو بنودونکي دي.

۳-۵: د کیمیاوي اړیکو فزیکي خواص

د مالیکولونو د اړیکو ډولونه د مالیکولونو څرنگوالي څرګندوي، د ایشیدو ټکي او د ویلي کېدو ټکي په مالیکولونو کې، د اتومونو اړیکو سره نښ پر نښ تړون لري؛ د بیلګې په ډول: درې مالیکولونه (HF , F_2 او NaF) د ایشیدو او ویلي کېدو له کبله سره پرتله کوو:

(3-4) جدول د درې مالیکولونو HF , F_2 او NaF د ایشیدو او ویلي کېدو د درجې پرتله کول

د ویلي کېدو درجه	د ایشیدو درجه	مالیکول
$-218C^{\circ}$	$-187C^{\circ}$	F_2
$-83C^{\circ}$	$+20C^{\circ}$	HF
$995C^{\circ}$	$1707C^{\circ}$	NaF

خړزنگه چې لیدل کیږي، NaF ایزني مالیکول دی، د ویلي کیدو او ایشیدو ټکی یې لور دی، په داسې حال کې چې HF یو قطبي یا نیمه ایزني مالیکول دی چې د ایشیدو او ویلي کیدو درجه یې ډیره ټیټه ده او همدارنگه F_2 یو غیر قطبي مالیکول دی چې د هغه د ویلي کیدو او ایشیدو ټکی خوځلي له دوو مخکښو مالیکولونو څخه ډیره ټیټ دی.

د یو مالیکول د ایشیدو او ویلي کیدو او تفکیک درجه، پرته له دې چې د هغو ائومونو د اړیکو خړنگوالي پورې اړه لري، د اړیکو اود هغوی د مالیکولونو په منځ کې، قواو سره هم اړه لري.

۳-۶: د کیمیاوي اړیکو هومولیتیکي او هتروولیتیکي پړي کیدل

د کیمیاوي اړیکو د قطع کیدو پړي کېدو لپاره په هماغه اندازه انرژي ضروري ده کوم چې د تشکيل پر وخت یې ازاده شوي ده، کیمیاوي اړیکه په دوو میخانیکیتونو پړي کېږي چې د هومولیتیکي (*Hemolytic*) او د هتروولیتیکي (*Heterolytic*) پړي کیدو څخه عبارت دي، په هومولیتیکي پړي کې د هر ائوم الکترون چې د اړیکې په جوړیدو کې په کاروري دي، بیرته یې اخلي، هر ذره د طاقت الکترون لرونکي ده، داسې ذری د رادیکال (*Radical*) په نوم یادوي:



د اړیکې پریکیدل چې په هغې کې د اړیکې جوړه الکترونونه یو الکترونوگانيف ائوم اخلي او د بیلابیلو چارو لرونکي ایونونه جوړیږي، د هتروولیتیکي پړي کېدو په نامه یادېږي؛ د بیلگې په ډول: د HCl د مالیکول انفکاک:



نوټ: د اړیکې هومولیتیکي پریکیدل د رڼا، تودوخې او یا د روښنایي په اغیز ترسره کیږي.

۳-۷: د اړیکو ښي

په عمومي ډول اړیکه دوه شکله لري:

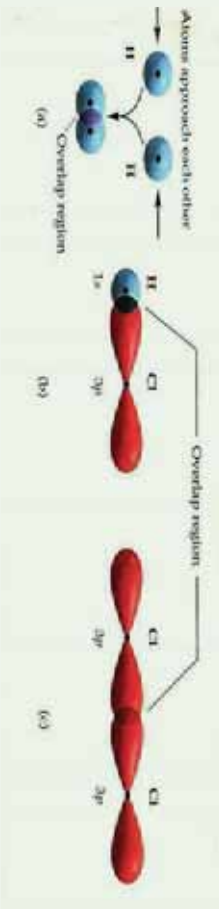
۱- **د سگما اړیکه:** کیمیاوي اړیکې د اوربیتالونو د ننوتلو او پوښښ پر بنسټ تشکیلېږي، که چېرې د الکتروني ورځو پوښښ هغې لیکې په پیل کې چې د دوو ائومونو هستې سره ښه لوري، ترسره شي؛ یعنې: د اوربیتالونو ننوتنه نیغه او لږره وي، اړیکه کلکه ده چې د سگما (σ) اړیکې په نوم یادېږي. دا اړیکه کېدای شي د دوه s اوربیتالونو د مخامخ ننوتو او یا د یو s او یو p اوربیتالونو او یا د دوو p اوربیتالونو د نیغ ډول ننوتو په پایله کې تشکیل شي. (3-17) شکل

هغه کیمیاوي اړیکه چې د یو جوړي الکترونونو پر بنسټ د دوو ائومونو په منځ کې تړل شوي وي، د یو گونې اړیکې په نوم یادېږي. اوربیتالونه د خپل د نیغ پر نیغ ننوتلو په پایله کې یوازې د سگما (σ) اړیکه جوړې وي.

۲- **د پای (π) اړیکه:** د مالیکولونو د دوو ائومونو په منځ کې اړیکه کېدای شي دوه گونې یا درې گونې وي. دا ډول اړیکه د یو جوړې څخه د زیاتو الکترونونو په واسطه تشکیلېږي؛ د بیلگې په ډول: د اکسیجن په مالیکول کې د اکسیجن د دوو ائومونو په منځ کې دوه گونې او د نایتروجن په مالیکول

کي ، د نایټروجن د دوو اتومونو په منځ کي دري گوني اړیکه شتون لري . که چېرې د اتومي اوربیتالونو نوتل پر څنګ (جانبي) وي ؛ یعنی د P د اوربیتالونو پوښښ پر څنګ وي چې د (x) په محور باندې په عمودي بڼه شتون ولري ، تشکيل شوي اړیکه د π په نوم یادېږي .

د نایټروجن په مالیکول کي د نایټروجن د دوو اتومونو د Pz اوربیتالونو نېغ پر نېغ نوتل کړی دی چې د (σ) اړیکه يي جوړه کړې ده ، هغه اړیکه چې د نایټروجن دوو اتومونو د Pz اوربیتالونو د نوتلو له امله تشکيلیږي ، څرنګه چې د اوربیتالونو نوتل څنګ پر څنګ دي او د پوښښ دوساڅي يي منځته راوړي دي چې دا دوي ساڅي د x محور په پورته اوبښکته ساڅي کي شتون لري ، دا تشکيل شوي اړیکه د π اړیکي په نوم یادېږي ، د نایټروجن د مالیکول د π دویمه اړیکه د نایټروجن د دوو اتومونو د Pz د اوربیتالونو د څنګ پر څنګ د نوتلو څخه منځ ته راځي ، او څرنګه چې وویل شو ، د π اړیکي په جوړېدو کي د اټوم د اوربیتالونو نوتل څنګ پر څنګ او سست دي ؛ نو له دې امله اړیکه سسته (ضعیفه) او د (σ) د اړیکي په نسبت نامستحکمه ده . د P اوربیتالونه کولای شي چې د π اړیکه او هم (σ) اړیکه تشکيل کړي . په څو گونو اړیکو کي یوه د سگما (σ) اړیکه او بله د (π) اړیکه ده ، لاندې شکلونه د اټوم د اوربیتالونو نوتل او پوښښ د مالیکول اړیکو په جوړېدو کي راښيي :



(3- 17) شکل د اوربیتالونو نوتل او دهغوی پوښښ د هایدروجن ، کلورین او هایدروجن کلوراید په مالیکولونو کي .

فعالیت

د مالیکولي جوړښت له رسمولو وروسته د مرکبونو د اتومونو تر منځ د اړیکو ډولونه د

لاندې مالیکولونو په جوړښت کي وټاکي :

الف- KNO_3 ب- H_2SO_4 ج- $NaCl$

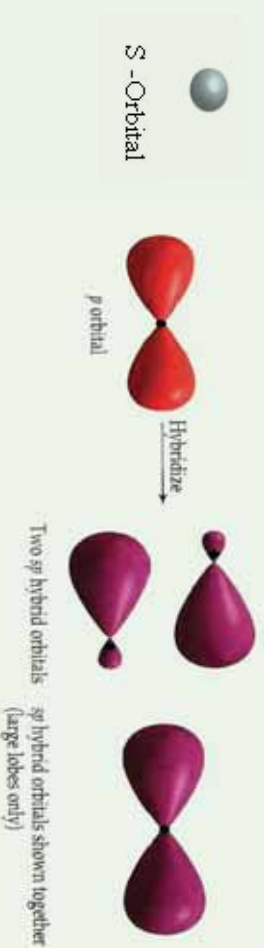
۳- ۱ : هایبریدیزیشن (Hybridization) او د اړیکو تر منځ زاویه

(Hybridization) : د Hybridization کلمه په یوناني ژبه کي د وړني د اختلاف په معنی ده؛ لکه هغه نسل چې د دوو بیلابیلو نسلونو څخه حاصل شوي دي چې د امتزاج او یا اختلاف مفهوم رسوي ، په دې ځای کي د دوو یا څو بیلابیلو اتومي اوربیتالو له اختلاف څخه خوشبخته ده چې د دوه او یا څو نوي هایبرید شوي اوربیتالونه مینځته راوړي .

د کیمیاوي عنصرونو د اټومونو ولانسي الکترونونه کولاي شي f, d, p, s --- په اوربیتالونو کې شتون لري چې په دې صورت کې نوموړي ټول او ریټالونه د انرژي له کبله یو شان ارزښت نه لري او د هغوی اړیکې هم یو شان نه دي؛ خو تجربو په ثبوت رسولې ده، په هغو مالیکولونو کې چې مرکزي اټوم د f, d, p, s --- د بیلابیلو ولانسي اوربیتالونو لرونکي دي، د اړیکوله کبله یو شان ارزښت لري، دا مطلب د علماوو هربو *Cleystor* او *Pamling* په واسطه توضیح شوي دي، نوموړو علماوو داسې نظر وړاندې کړي دي، هغه اوربیتالونه چې د انرژي له کبله زیات توپیر نه لري او په عین اصلي قشر او د اټوم په وروستي قشر کې ځای پرځای شوي دي، د لومړني تعداد په اندازه هلیبریلینیشن *Hybridization* کېږي او په خپل لومړني شمیر سره سم هلیبریل شوي اوربیتالونه جوړوي چې د انرژي په عین سطح کې دي، الکتروني ورېځې یې یو شان جوړښت لري، دا اوربیتالونه د اړیکې د جوړیدو په خوا راکش کېږي او دهغوی ننوتل په یو بل کې لورې چې دلته د اړیکو د جوړیدو زمینه برابروي.

د اټومي اوربیتالونو د هلیبریلینیشن په بهیر کې لږ څه انرژي په مصرف رسیدلې، نو ددې اوربیتالونو پایښت به لږ وي؛ خو د اړیکو د جوړیدو په وخت کې انرژي له لاسه ورکوي او اړونده ثبات لاس ته راوړي.

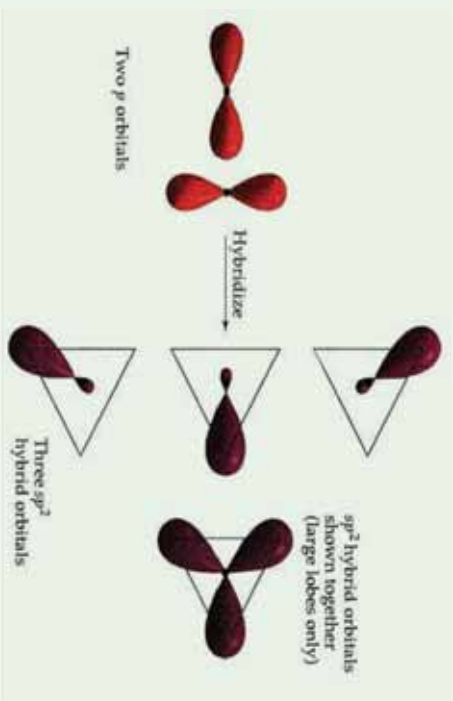
د SP هلیبرید: په دې ډول هلیبرید کې یو د s اوربیتال او یو د p اوربیتال سره مزویج شوي دي او په پایله کې یې sp هلیبرید شوي اوربیتال (*sp-hybrid*) جوړکړي دي چې د اړیکو ولانسي زاویه یې 180° درجې ده، د sp هلیبرید بیلگه کولاي شو د Hg, Cd, Zn, Be عنصرونو په هلو جنیدي مرکبونو کې وړاندې کړو: د تجربې پایلې ښکاره کوي چې په هلو جنیدونو کې Hg, Cd, Zn, Be د sp هلیبرید او د هغوی مرکبونه خطي هندسي جوړښت لري، په $sp-hybrid$ او p د هر یو برخه $\frac{1}{2}$ ده:



(3- 18) شکل د SP هلیبرید

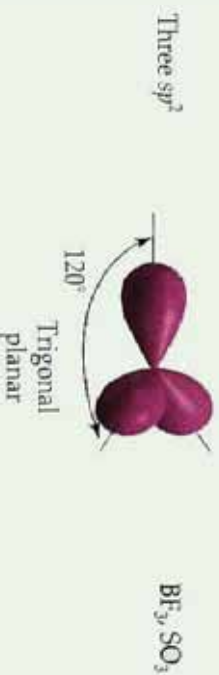
د SP^2 هلیبرید پدیزښتن: په دې ډول هلیبرید کې یو د S اوربیتال او دوه د P اوربیتالونه سره گډ یا

یوځلی شموي او په پایله کې د SP^2 درې هایدريد شموي اوربیتالونه پي جوړکړي دي ، دا اوربیتالونه په یوه سطح کې په 120° درجې زاویو یو له بل سره شتون لري ، د SP^2 -هایريد په هر اوربیتال کې د s برخه $\frac{1}{3}$ او د p برخه $\frac{2}{3}$ ده.



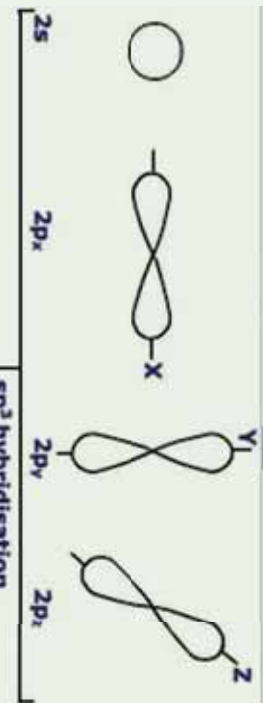
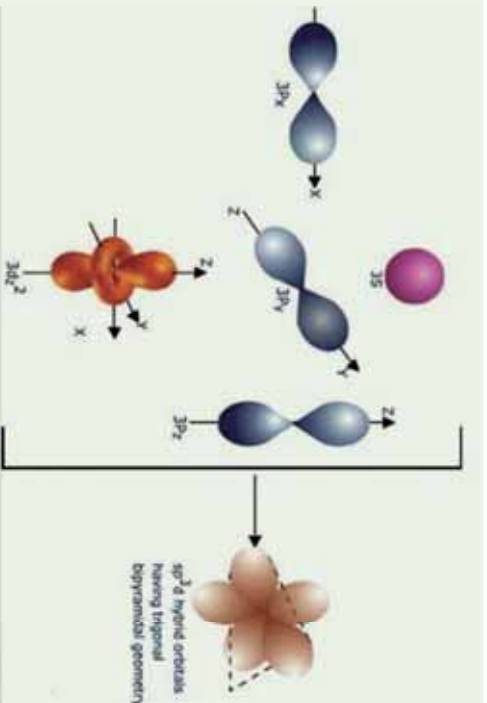
شکل د SP^2 هایدريد

د کاربن اتومونه په غیر مشبوع هایدروکاربنونو د ایتیلین په کورني کې SP^2 هایدريد لري . د BF_3 په مالیکول کې بورون د SP^2 هایدريد لرونکي دي:



(3 - 20) د SP^2 هایدريد په BF_3

د SP^3 هایدريدیزیشن: دا ډول هایدريدیزیشن د کاربن اتومونه په مشبوع هایدروکاربنونو کې لرونکي دي ، پر دې ډول چې يوس اوربیتال د درې P اوربیتالونو سره د انرژۍ د جنب په پایله کې یوځلی شموي او د SP^3 څلور هایدريد شموي اوربیتالونه پي تشکیل کړي دي چې د څلورمخیز رآسونو ته توجه او د هغوی د منځ زاویه 109.5° درجې ده او دا هایدريدیزیشن په CH_4 او CF_4 نورو مالیکولونو کې لیدلې شی. په SP^3 هایدريد کې د s برخه $\frac{1}{4}$ او د p برخه $\frac{3}{4}$ ده.



په هایدريدیزیشن کې نیم
 وک شوي اوربیتالونه او یا
 پوره وک شوي اوربیتالونه
 برخه لري چې مالیکول
 اوربیتال جوړوي؛ د بیلګې
 په ډول: د نایټروجن په اټوم
 کې د $2P$ اوربیتالونه د یو
 الکترون په لرلو او $2S$
 د دوه الکترونونو په لرلو
 برخه اخلي:

په هایدريدیزیشن کې
 نه یوازې د S او P
 اوربیتالونه برخه اخلي؛
 بلکې د d او f اوربیتالونه
 هم برخه اخېستی شي،

شکل د SP^3 هایدريد (21 - 3)

په لاندې جدول کې د مالیکولونو او ایونونو بیلابیل شکلو ته چې له خالصو اوربیتالونو او هایدريد شوو اوربیتالونو څخه تشکیل شوي دي، وړاندې شوي دي:

(3-5) جدول د مالیکولرنو او ایوزونو فضایی جوړښت

د Δs په مخ د الکترونونو د جوړو شمیر	د کواردیناسیون لایس	هیبریدی جوړښت	لاریکني NTL لاریکني	فارمول	د مالیکول شکل	د مالیکول هندسي شکل	پیلگه
2	sp خطي	2	2L	AX_2	خطي		$HgCl_2, CdI_2, Ag(CN)_2^-$
		3	3L	AX_3	مستور الاضلاع مثلث		$HgCl_2, CdI_2, Ag(CN)_2^-$
3 (+1Electron) اپاره (NO_2)	په صفحه کې واقع مثلث	2	2L-1NL	AX_2	د په شکل		
		4	4L	AX_4	څلور وچه		
		3	2L-2NL	AX_3	مثلث هرم		
		2	2L-2NL	AX_2	د په شکل		H_2O, H_2S, ClO_2, SCl_2
4 (+1Electron) اپاره (ClO_2)	منظمه څلور وچه	4	4L	AX_4	څلور وچه		
		5	5L	AX_5	مثنی دوه هرمي		H_2O, H_2S, ClO_2, SCl_2
		4	4L-1NL	AX_6	نا منظمه څلور وچه		
		3	3L-2NL	AX_6	د په شکل		$SF_4, TeCl_4$
		2	2L-3NL	AX_6	خطي		ICl_2, I_3^-
4	منظمه اته وچه	6	6L	AX_6	اته وچه		$SF_6, PCl_6^-, FeF_6^{3-}, SF_6^{2+}, AlF_6^{3-}, Fe(CN)_6^{4-}, Cr(CO)_6$
		5	5L-1NL	AX_7	د مربع په قاعده هرم		ClF_5, BrF_5, IF_5
		4	4L-2NL	AX_8	په سطح کې مربع		ICl_4^-, BrF_4^-





فعالیت:

د مرکبونو د مالیکولې جوړښت په نظر کې نیول او د هغوی رسم کیدل، د اوبو په مالیکول کې د اکسیجن هایدروجنیشن او د کاربن د اتمونو هایدروجنیشن د $1 - 4$ کاربن شمیر پورې په ${}^1\text{CH}_2 = \text{C} = {}^2\text{CH} = {}^3\text{CH} - {}^4\text{CH}_3$ وټاکئ.

د دریم څپرکې لنډیز

- په یو مالیکول کې د اتمونو د جاذبې قوه د کیمیاوي اړیکې (Chemical Bond) په نوم یادوي.
- ولانس د عنصرونو د اتمونو هغه خاصیت دی چې یو شمېر ټاکلي اتمونه په کیمیاوي تعاملونو کې خای پر خای او یا تعویض وي، په بل عبارت د کیمیاوي عنصرونو د اتمونو د اتحاد قوه په کیمیاوي تعاملونو کې د هماغه عنصر د اتم د ولانس په نوم یادېږي.
- دیوې کیمیاوي اړیکې انرژي د هماغه مقدار انرژي څخه جلا کېږي.
- د الکتروني جوړو د الکتروني ورځې د کش کولو وړتیا د اتم په واسطه د الکترونیګاتیوټي په نوم یادوي چې په EN باندې ښودل کېږي.
- د مالیکولونو د اړیکو ډولونه، د مالیکولونو څرنگوالی ټاکي. د ایشیدو او ویلې کیدو ټکی نیغ پر نیغ په مالیکولونو کې د اتمونو له اړیکو سره اړه لري.
- په هومولیتیکې پریکړلو کې هر اتم خپل الکترون چې د اړیکې په تشکیل کې یې برخه درلودله، بیرته اخلی او هر ذره د طاقه الکترون لرونکي وي چې داسې ذرې د رادیکال (Radical) په نوم یادېږي.
- که د الکتروني ورځې پوښښ د لیک په اوږدوالي چې د دوو اتمونو هستې سره ښلوي ترسره شي؛ یعنی د اوریتالونو تړل پر نیغ او اعظمی وی، اړیکه کلکه ده چې د سگما (σ) اړیکې په نامه یادېږي.
- که د اتموسي اوریتالونو تړل څنګ پر څنګ وي؛ یعنې د P د اوریتالونو د الکتروني ورځو پوښښ څنګ پر څنګ وي او د X د محور د پاسه عمود وي؛ دا تشکیل شوي اړیکه د پای π اړیکې په نوم یادېږي.
- هایدروجنیشن (Hybridization): د دوو یا څو بیلابیلو اتموسي اوریتالونو د اختلاط څخه عبارت دی چې دوه او یا څو نوي هایدروني اوریتالونه منځته راوړي.
- ایوني اړیکه: اړیکه د کیمیاوي اړیکې یو ډول ده چې د مخالف علامه چارج لرونکو ذرو په منځ کې د الکتروستاتیکې قوې د جذب په پایله کې جوړېږي. د دوو اتمونو په منځ کې اړیکه هغه وخت برقي یا الکتروولانت ده چې د دې دوه اتمونه تر منځ د الکترونیګاتیوټي توپیر (1.7) او



یا دهغنی څخه لوړه وي. ایوني مرکبونه او یا الکتروولانت مرکبونه د ایونونو څخه تشکیل شوي دي.

● که چېرې د دوو اتومونو په منځ کې د الکترونیگاتیویتی توپیر صفر او یا د 0.5 څخه لږ وي، د دې دوو اتومونو په منځ کې اړیکه غیر قطبي (Non Polar Bond) ده او د 0.5 څخه تر یو پورې اړیکه قطبي ده، که چېرې د عنصرونو د اتومونو په منځ کې د الکترونیگاتیویتی توپیر د 1 څخه 1.7 پورې وي، د دوي په منځ کې اړیکه تقریبا 50% قطبي او 50% ایوني ده او که له 1.7 څخه لوړه وي اړیکه ایوني ده.

د دریم څپرکي تمرین

- 1 - کیمیاوي اړیکې د اتومونو د کومو فکتورونو پر بنسټ تشکیلېږي؟
 - الف- د واندروالس قوه
 - ب- ولانسی قوه
 - ج- د د ننیو الکترونونو په واسطه
 - د- یو هم نه
- 2 - په یو مالیکول کې د اتومونو د جذب قوه د په نوم یادوي.
 - الف- ولانس
 - ب- اړیکه
 - ج- الکترونیگاتیویتی
 - د- سمبول
- 3 - د اړیکې د جوړېدو پر وخت کې انرژي..... کېږي.
 - الف- جذب
 - ب- آزاد
 - ج- تشکیل
 - د- اړیکه انرژي ته اړتیا نه لري.
- 4 - د s د یو اوربیتال او د p دوه اوربیتالونه د اختلاف څخه کوم یو لاندي هلیرید تشکیلېږي؟
 - الف- SP^3
 - ب- SP
 - ج- SP^2
 - د- sdP^2
- 5 - د اړیکې بړې کېدو پر وخت په هومولیتکي شکل کې کومې لاندي ذرې تشکیلېږي؟
 - الف- کټیون
 - ب- انیون
 - ج- رادیکال
 - د- الف او ب دواړه
- 6 - که د دوو اتومونو تر منځ د الکترونیگاتیویتی توپیر 1.4 وي، اړیکه..... ده.
 - الف- 50% قطبي، 50%
 - ب- ایوني
 - ج- اشتراکي
 - د- غیر قطبي
- 7 - که چېرې د الکترونونو شریکي جوړې یوازې د یو اتوم له خوا چې په اړیکه کې برخه اخلي، ورکړ شوي وي، دا اړیکه د په نوم یادېږي.
 - الف- کواردینیشن
 - ب- یو طرفه اشتراکي
 - ج- کواردینیت کوولانتي
 - د- ټول سم دي
- 8 - که چېرې د اتومي اوربیتالونو ننوتل څنګ پر څنګ وي، یعنې P د اوربیتالونو د الکتروني ورځو پوښښ جانی وي او د X د محور له پاسه عمود وي، دا تشکیل شوی اړیکه د.....
 - الف- سګما
 - ب- پای
 - ج- یوه گوني
 - د- دوگوني او یا څلورگوني
- 9 - که د دوو اتومونو په منځ کې د الکترونیگاتیویتی توپیر صفر او یا 0.5 څخه ډیر لږ وي، د دوو اتومونو تر منځ اړیکه..... ده.
 - الف- غیر قطبي
 - ب- Non Polar Bond
 - ج- ایوني
 - د- الف او ب

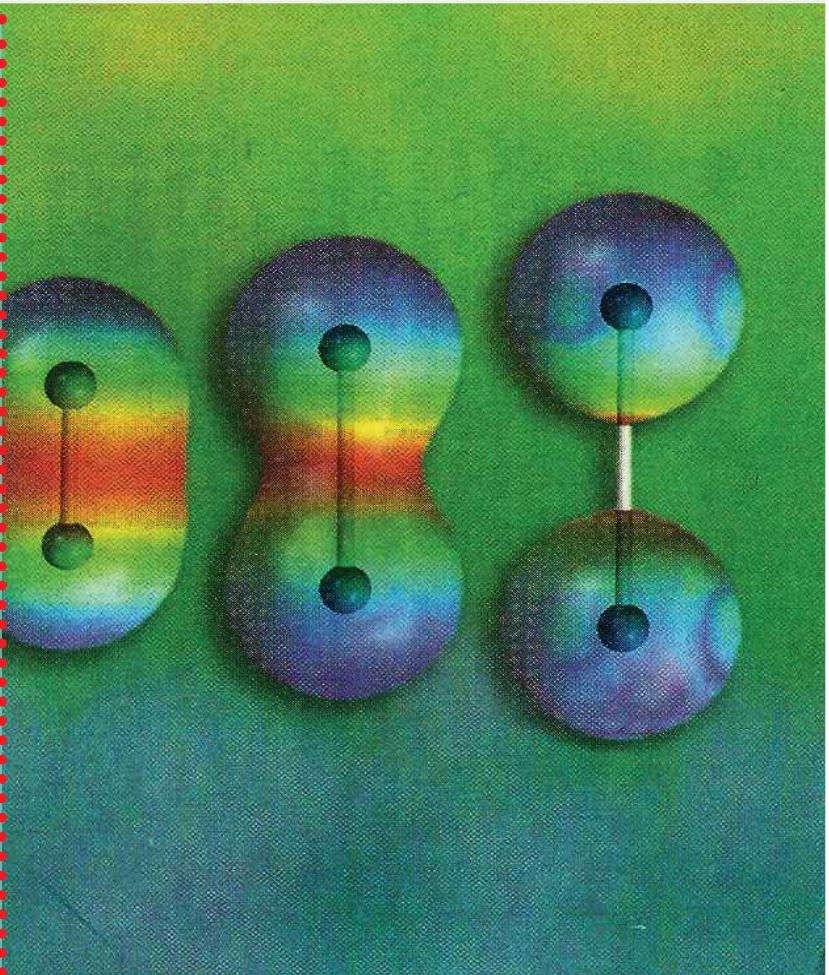


- 10 - د کیمیاوي اړیکو زاویه عبارت له دوو خطو د پریکېدلو منځني زاویه ده چې د مرکزي اټوم له هستې سره د دوو نورو وصل شو هستو څخه --- رسم کړي .
- الف- دوه اټوم ب- مرکزي اټوم ج- د اټومونو په منځ کې د - د دوو ایزونونو په منځ کې
- 11 - کوم یو د لاندې علماو څخه یوازې او یو له بل څخه جلا د کیمیاوي اړیکو تیوري وړاندې کړه؟

الف- کوسیل (Kocell) او لیویس (Lives) ، ب- سونډي او فاینس
ج- نیوتن او فارادي ، د- هاینزبرگ او ایوانکه

تشریحی پوښتنی

- 1 - د اړیکو جوړېدل دتودوخې تولیدونکي بهیر او یا د تودوخې جنپوونکي بهیر دی؟ په دې اړه معلومات وړاندې کړی.
- 2 - په یوه اشتراکي اړیکه کې کوم عوامل د دوو هستو د نژدې کېدو لامل ګرځي؟
- 3 - ولې دوه غیر فلزي عنصرونه آیوني اړیکه نشي جوړولای؟ په دې اړه معلومات وړاندې کړی.
- 4 - د اوکسیت د قاعدې په پام کې نیولو سره، له لاندې عنصرونو څخه د جوړشوو مرکبونو فورمول ولیکي:
- الف- دهایدروجن او سلفر ب- دهایدروجن او فاسفورس
ج- دسلفر او فلورین
- 5 - ولې د دوهم پیریود عنصرونه نه شي کولای چې د څلورو څخه زیاتې اړیکې تشکیل کړي؟
- 6 - سګما او پای د اړیکو تر منځ توپیر روښانه کړی.
- 7 - کوم یو له لاندې مرکبونو څخه په اوبو کې د زیات انحلاصیت لرونکي دي؟
- الف- MgF_2 او یا BaF_2 ب- $MgCl_2$ او یا MgF_2
- 8 - د لاندې مرکبونو څخه کوم یو مرکب اړیکه ډیره قطبي ده؟ له قانع کورونکو دلیلونو سره معلومات وړاندې کړي.
- الف- $Mg-N$ د- $Si-F$ ج- $P-Cl$ ب- $Hg-I$
- 9 - لاندې تعامل وګورئ:
- $$2HF + SbF_5 \longrightarrow [H_2F]^+ + [SbF_6]^-$$
- الف- په تعامل کورونکو موادو او د تعامل په محصول کې هایدريد پيدا کړی.
- ب- په $[H_3F]^+$ کې د فلورین هایدريد روښانه کړي.
- 10 - د کارډینیشن اړیکه توضیح کړي.
- 11 - د SP^2 هایدريد له یو مثال سره توضیح کړي.
- 12 - المونیم کلوراید په ګازي حالت Al_2Cl_6 په شکل موجود دی، د هغه لامل څه شي دي؟



د مالیکولونو جوړښت او د هغوی قطبيت

آیا پوهیږئ چې مالیکولونه څرنگه جوړیږي؟ د عنصرونو د اټومونو له اتحاد څخه د هغوی د ولانسي قوه پریښست کومې ذرې تشکیلېږي؟ ولې اټومونه کولای شي چې مالیکولونه جوړکړي؟ ولانسي الکترونونه څه شي دي؟ آیا اټومونه او د هغوی تشکیل شوي مالیکولونه د انرژي له کبله یو له بل څخه توپیر لري که نه؟ د مالیکولونو هندسي شکلونه او جوړښت څرنگه کولای شو چې توضیح یې کړو؟ څه وخت مالیکولونه قطبي دي او د کومو موادو مالیکولونه قطبي کېدای شي؟ د دې فصل د موضوعاتو په مطالعه به وتوانیږو چې پورتنی پوښتنو ته ځواب وړاندې کړو او د مالیکولونو د جوړېدو په اړه او د هغوی هندسي شکل او جوړښت په اړه کافي معلومات پر لاس راوړو، د مالیکولونو د تشکیل کونکو عواملو څرنگوالي د هغه له تشکیل کونکو اټومونو څخه پوه شئ.

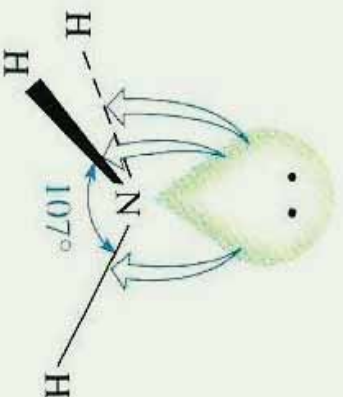
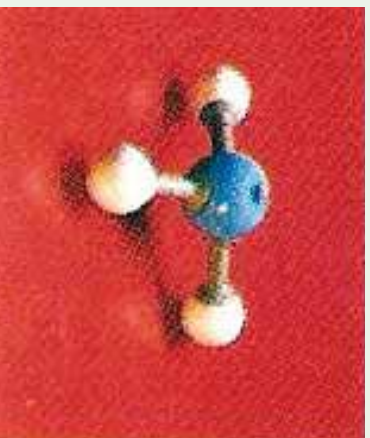
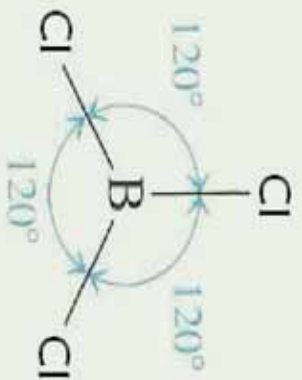
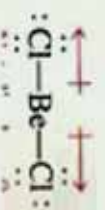


۴-۱: د مالیکولونو د مرکزي اټوم و لانسې قشر

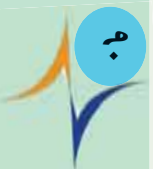
څه فکر کوئ؟ په مالیکولونو کې مرکزي اټومونه څه ډول اټومونه دي؟
په مالیکولونو کې مرکزي اټومونه عبارت له هماغه اټومونو څخه دي چې د مرکبونو په مالیکول کې د اکسیدیشن پیر لور نمبر او و لانس لري. دا اټومونه کولای شي ایوني، اشتراکي او یا یو طرفه اشتراکي اړیکې د نورو عنصرونو د اټومونو سره جوړې کړي، د همدارنگه اړیکو جوړېدل د و لانسې قشر د جوړښت، یعنی د دې عنصرونو پسر اټومونو پورې اړه لري کوم چې په هغوی کې و لانسې الکترونونه شتون لري. په مالیکولونو کې د اټومونو په منځ کې اړیکه کېدای شي ایوني اوا اشتراکي وي. د ایوني اړیکې په تشکیل کې د مخالف علامه چارج لرونکو ایونونو په منځ کې د جذب الکتروستاتيکې قوه شته ده او د برېښنا هغه ساحه چې ایونونه تشکیلوي، د کروی تناظر لري. نو له دې کبله ایوني اړیکه پرته له جهت څخه ده. کله چې اټومونه یو له بل سره نژدې شي، د هغوی د اټومونو اوربیتالونه یو پر بل کې دننه کېږي او مالیکول اوربیتال تشکیل کوي. که چېرې د اړیکو د جوړه الکترونونو مالیکولي اوربیتال د ښکته انرژي سطح ولري، په دې صورت کې د کوولانت اړیکه تشکیلېږي. د پاولي د قاعدې پریښود د دې دوو الکترونونو سپینونه حتماً مخالف الجته دي. هر څومره چې د اټومونو د اوربیتالونو توال ښخ پر ښخ او کلک وي، پر هماغه اندازه د هغه د مالیکول اوربیتالونو ځانګړتیا او کرکټر لور دي، د دوو اټومونو په منځ کې هغه وخت اړیکه کلکه ده چې د اټومو اوربیتالونو تداخل ښخ او دانوسی اوربیتالونو پوښښ په خپل منځ کې لور وي، په دې صورت کې د کوولانت اړیکې فضایی سمیت پیدا کول لور دي. د کوولانت اړیکې لرونکو مالیکولونو شکل د هغو د تشکیل کونکو اټومونو د اړیکو تر منځ زاړنې په واسطه ټاکل کېږي. BCl_3 او NH_3 مالیکولونه د مالیکولي بیلابیلو جوړښتي شکلونو لرونکي دي.

څه علت موجود دي چې بیرپلم کلوراید $BeCl_2$ مالیکول خطي او دهغه ډای پول مومنت له صفر سره مساوي دي؟ په داسې حال کې چې د NH_3 مالیکول د مسطح زاویوی مالیکولي جوړښت لرونکي دي او دهغه ډای پول مومنت خلاف د صفر دي. کوم علت به موجود وي چې څلور اټومه په یوه سطح کې ځای ولري او په همدې ترتیب د نایټروجن اټوم په اومیا کې د هرم په رأس او هایدروجن درې اټومه د هرم په کنجونو کې ځای لري. لاندې شکلونه وگورئ:





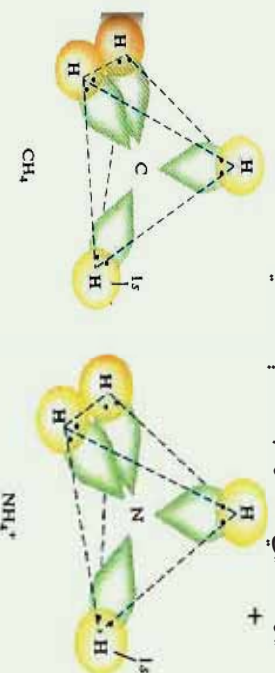
(1 - 4) شکل د نیریلیم کلوراید، بورون کلوراید او امونیا د مرکبونو مالیکولي بڼه



فعالیت

- 1- SO_2 د مالیکول فضایی شکل ولیکی او لاندې پوښتنوته ځواب ورکړئ.
د SO_2 څو الکتروني جوړو د سفر اټوم احاطه کېدی؟
- 2- د اړیکو فضایی تنظیم رسم کړئ.

د ساده اولر دقیقو مالیکولونو د هندسي جوړښت تیوري په 1940 کال کې د سټرویک او پاولی په واسطه پیشنهاد شو، دا تیوري د ولاسي جوړه الکترونونو د دفع د تیوري په شان بڼکاره شوي. دهمدی تیوري طرح کوونکو پوهانو دساده مالیکولونو او ایزونو هندسي جوړښت وڅیړل شو چې بیلگي یې $BeCl_2$ ، BCl_3 ، NH_3 او CH_4 دي، نوموړو علماو پیدا کړ چې د مرکزي اټومونو په چاپیریال کې د ازادو الکتروني جوړو شتون د مرکبونو په مالیکولونو کې د مخامخ شویو الکتروني جوړي د دفعي لامل ګرځیدلي دي او دهغوی په منځ کې د دفع الکتروستاتیکي قوه شته ده، دی قواوو مالیکولي اوربیتالونه تریو ټاکلي حد پورې یو له بل څخه لرې کړي دي او د مرکزي اټوم هر جوړه شوي الکترونونه د خپل اوربیتال په مالیکول کې نیسي او دا الکترونونه هم نور جوړه الکترونونه د ځانه څخه لرې کوي او په عمومي ډول د مالیکولونو په جوړښت کې خپله اغیزه څرګندوي. CH_4 مالیکول او NH_4^+ ایون فضایی شکلونه په لاندې ډول دي:



(4 - 2) شکل د امونیم د ایزون او د میتان د مالیکول د فضایی جوړښت رسم

فعالیت

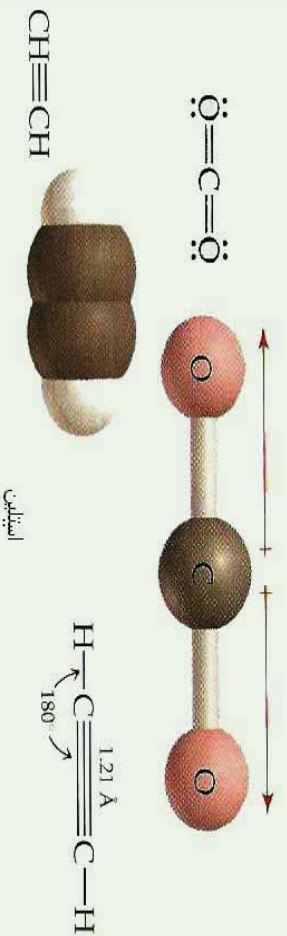
- 1- د زینون اټوم څو الکترونونه د XeF_4 په مالیکول کې د اړیکو د جوړیدو لپاره په کار وړي؟ او څو جوړي الکترونونه د زینون د اټوم د پاسه په نوموړي مالیکول کې به موجود اوسي؟
د XeF_4 مالیکول به د کوم هندسي شکل لرونکي وي؟
- 2- د XeF_2 ، XeF_3 ، XeF_6 او XeF_8 په مالیکولو کې د اړیکو څرنگوالي د شکل په واسطه توضیح او ولیکئ.

۲-۴ : خطي ماليکولونه (يوه جوړه ازاد الکترونونه)

کوم ډول ماليکولونه د خطي ماليکولونو په نوم يادوي؟ خطي ماليکولونه څه مفهوم ارايه کوي؟ د بيريليم کلورايډ $BeCl_2$ د گاز ماليکول خطي دي. بيريليم په II اصلي گروپ کې شتون لري او د هغه په ولائسي قشر کې دوه الکترونه شته دي چې کولاي شي دوه د کوولانت اړيکي تشکيل کړي چې په ماليکولونو کې د اتومونو د خطي تنظيم د دوه جوړه الکترونو جلاکول يو له بل څخه تايمين وي.



(3 - 4) شکل د بيريليم کلورايډ د ماليکول خطي جوړښت د خطي ماليکولونو نوري بيلگي د اسيتلين، کاربن ډاي اکسايډ او نورو ماليکولونو څخه عبارت دي چې شکلو نه يې په لاندې ډول دي:



(4 - 4) شکل د ماليکولونو خطي جوړښت

د سټروکک او پاولي په تيوري کې ليکل شوي دي چې الکتروني جوړو د اړيکو مضروبو نه ازادي اړيکي هم د فضا يوه برخه نيسي؛ داسې چې دا ډول فضا د کيمياوي اړيکو جوړه الکترونونو هم نيولی ده. پورتنې شکلو نه وگورئ.

فعاليت

1 - درې پوقانې له هوا څخه ډکې کړئ، هغه په خطي شکل سره کېږدي او په پورتنۍ برخه د لومړي او لاندني کروي پوقانو باندې فشار وراچوي، کروي تنظيم وگورئ، خپل د سټرگو ليدني حال په کتابچو کې وليکئ.

2- که چیري څلورمه پوقانه پر هغوی وړزانه شي، په دي صورت کي به د هغوی نظم څرنگه وي؟

۴- ۳: مسطح مالیکولونه (د الکترونونو دري جوړي):

څه فکر کوي؟ ایا د مرکبونو د مسطح شکل لرونکي مالیکولونه به هم موجود وي؟
په دي ډول مالیکولونو کي د الکترونونو دري جوړي په یوه سطحه کي واقع دي او د مثال راسونو ته توجه شوي دي.

پام وکړئ

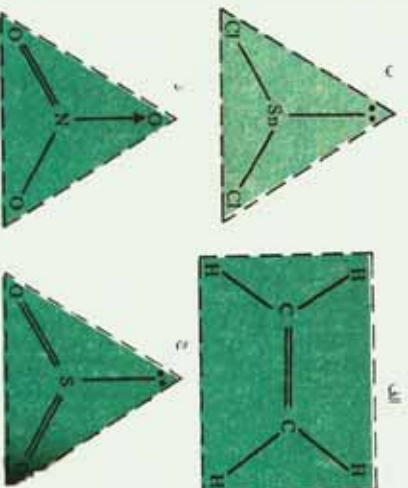
که چیري د مرکبونو د مالیکول د مرکزي اټوم په چاپیریال کي دري جوړي الکترونونه ځای پر ځای شوي وي؛ په دي صورت کي اړیکي په یوه سطح کي شتون لري او د هغوی ترمنځ زاویه (120) درجې ده او دري اټومه د مثلث په راس کي د مرکزي اټوم په چاپیریال کي شتون لري، داسي ډول مالیکولي جوړښت د مثلثي مستوي په نوم یادېږي، د دي ډول مالیکولونو بیلگي کیدای شي د BF_3 د مالیکول جوړښت ورکړل شي، لاندې شکلونه وگورئ:



(4 - 5) شکل د بورون فلوراید د مالیکول مثلثي جوړښت

بورون هغه عنصر دي، چې د پروډینک جدول په درېم (III) اصلي ګروپ کي ځای لري، دا عنصر د دري ولانسی الکترونونو لرونکي دي او دري اشتراکي اړیکي د نورو عنصرونو له اټومونو سره جوړوي د $SnCl_2$ د مرکب ډای پول مومنت خلاف د صفر دي چې د هغه مالیکول د نه خطي والي باندې دلالت کوي، لامل یې دا دي چې قلمي (د قلمي عنصر د پروډینک سیستم په IV اصلي ګروپ کي ځای لري) د څلورو الکترونونو څخه دو الکترونونه د اړیکي جوړولو لپاره په کاروړي دي، د اړیکو جوړه شوي الکترونونه او جوړه ازاد الکترونونه یو له بل څخه لرې شوي او دري

کنجی مسطح جوړښت لرونکي مالیکول تشکيل وي، د الکترونونو داسې تنظيم د الکتروني جوړو په منځ کې زاویه اعظمی کړي اود هغوی تر منځ کې د دفعې قوه کوچنی ده. لاندې شکل وگورئ:



(4-6) $CH_2 = CH_2$, $CH_2 = SO_2$, $SnCl_2$, NO_3^- د ايون جوړښت

فعالیت

- د BF_3 مالیکول هندسي جوړښت رسم کړئ او دهغه پرښست لاندې پوښتنوته ځواب ورکړئ.
- 1- د برومین اټوم څو الکترونه په پورتنی مرکب کې د اړیکو په تشکیل کې په کاروړي دي؟
 - 2- څو جوړې ازاد الکترونونه د برومین په اټوم کې شتون لري؟
 - 3- د برومین د اټوم د جوړه الکترونونو ټول تعداد به څومره وي؟
 - 4- په پورتنی مالیکول کې د اړیکو تنظیم رسم کړئ او ددې جوړښت نوم ووايي.

۴-۴ : څلور سطحي مالیکولونه (څلور جوړې الکترونونه)

د خطي او مسطح مالیکولونو په باره کې، مو معلومات حاصل کړي دي، څه فکر کوي چې آیا څلور سطحي مالیکولونه به هم موجود وي؟ په دې ډول مالیکولونو کې مرکزي اټوم د کوم ډول الکتروني جوړښت لرونکی دي؟

په څلور وجهی مالیکولونو کې، څلور جوړې الکترونونه د څلور سطحي راسونو ته مخامخ شوي دي.

CH_4 , NH_3 , H_2O مالیکولونه او د NH_4^+ ايون د څلور الکتروني جوړې د خپل مرکزي اټوم په چاپیریال کې لري، دا الکتروني جوړې یو له بل څخه په ازاد شکل یا د ازادو جوړو په شکل او

یاد الکتروني جوړو په شکل د اړیکو په جوړېدو کې موجودې دي. د دې جوړو په منځ کې د دفعې قوه موجود ده؛ د دې لپاره چې دا قوه کمه شي، د هغوی مالیکولي اوریټالونه داسې تنظیمېږي کوم چې د هغوی په منځ کې زاویه لویه وي او له مرکزي اټوم سره تړل شوي اټومونه یو له بل څخه لرې ځای ولري، د اړیکو تشکیل کونکي الکتروني جوړې او ازادې الکتروني جوړې د څلور سطحې په راسونو کې مخامخ شوي، (4 - 6) شکل وگورئ.

په ټولو مالیکولونو کې، اټومونو د څلور سطحې په راسونو کې ځای نه نیسي، په CH_4 او NH_4^+ کې د مالیکول اټومونه څلور سطحې تشکیل کوي؛ خو د NH_3 مالیکول د تړلي گونال پیرامید شکل لرونکې دي، د اوبو مالیکول د زاویوي جوړښت لرونکې دي، د CH_4 په مالیکول او NH_4^+ په ایون کې ټولې اړیکې د اټومونو په منځ کې یو شان دي.

دکولوانسي اړیکو سر بیره د مالیکولونو د اټومونو په منځ کې توري اړیکې هم شتون لري چې د کوارډینیشن د اړیکو په نوم یادېږي، دا اړیکه د کولوانسي اړیکو سره څه توپیر نه لري او یو شان ارزښت لري. په هغه مالیکولونو کې چې د اټومونو په منځ کې د کوارډینیشن اړیکې موجود وي، دا شکل مالیکولونه د څلور سطحې جوړښت لرونکې دي او د اټومونو د اړیکو زاویه په دې مالیکولونو کې 109.5° درجې د تتراهایډرال ولانسي زاویه ده. په امونیا کې د اړیکو په منځ کې زاویه له 107° درجو سره مساوي او په اوبو کې 104.5° درجې ده. د دې ټول تیروتنو لپاره د ولانسي زاویو د نظریه د انتظار څخه د باندې، علماو هر یو زیلسپی (*Jillespi*) او نایهولم (*niholim*) د ولانس د الکتروني جوړو د دفعې تیوري بې وړاندې کره، څرنگه چې د اټومونو الکتروني ازادې جوړې د اړیکې د تشکیل کونکو الکترونو جوړو په نسبت هستې ته نژدې دي؛ له دې کبله دا الکتروني جوړې په قوي بڼه له نورو جوړو څخه دفع کېږي. د الکتروني جوړو په منځ کې دفعې د لاندي سلسلې پر بنسټ بدلون مومي.

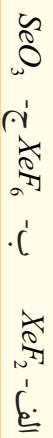
د اړیکې جوړه/ د اړیکې جوړه > د اړیکې جوړه / ازاده جوړه > ازاده جوړه
د الکتروني ازادې جوړې او د اړیکو الکتروني جوړو په منځ کې د دفعې قوه په امونیا NH_3 کې له دې لامل کېږي چې د α زاویه د څلور سطحې زاوې په نسبت (109.5 درجې) لویه او د β زاویه له څلور سطحې زاوې څخه ډیره کوچنۍ ده، لاندي شکلونه وگورئ:





فعالیت

په لاندې مرکبونو کې د اړیکو تنظیم د شکلونو د رسمونو له توضیحاتو سره سم عملي کړئ:



زیاتي معلومات

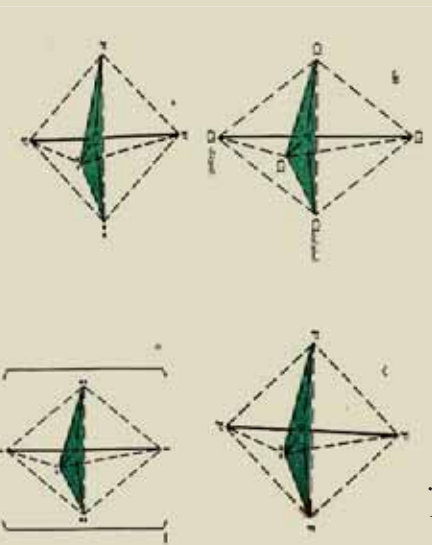


د داسې مالیکولونو جوړښت چې په کې څو (5,6,7) ولانسي الکتروني جوړې هم شتون لري، دا ډول جوړښت هغه مالیکولونه لري کوم چې د هغوی مرکزي اټوم د دوهم او درېم لاندې پېریودونو د عنصرونو څخه دي چې په دې مورد کې د اوکټیت د پراختیا په اړه خبرې کېږي.

د PCl_5 مرکب مالیکول د پنځه الکتروني اړیکو جوړښت دی چې د ترائی گونال پیرامید جوړښت لري. د اړیکو ترمنځ کې یې زاویه 90° او 120° درجې ده او په مالیکول کې د کلورین دوه اټومه د پیرامید په میانه (منځنۍ) برخه کې ځای نیسي او د هغوی نور درې اټومه د پیرامید استوایي موقعیت نیولي دي.

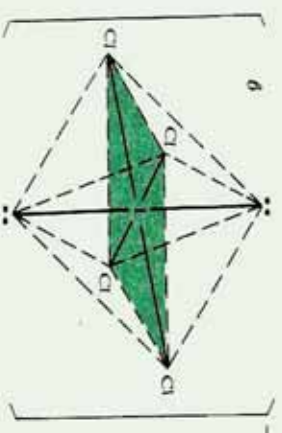
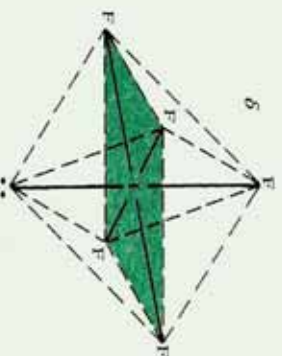
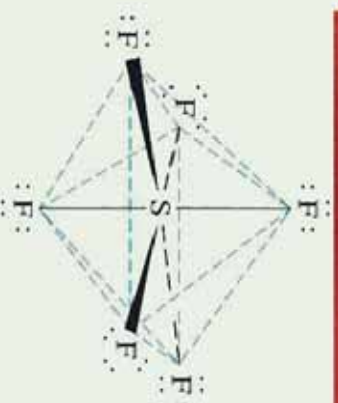
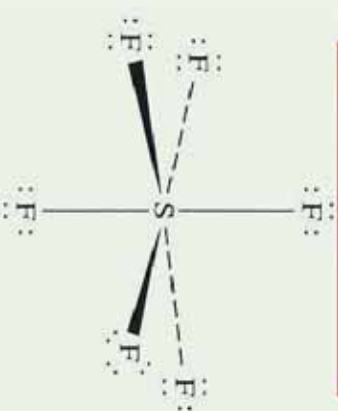
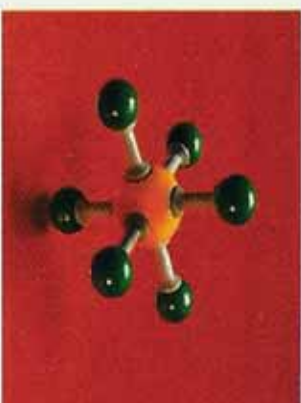
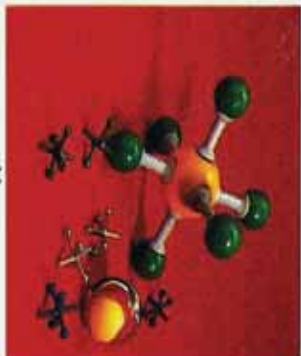
په همدې ترتیب د SF_6 الکتروني جوړه هم تنظیم شویده چې (4 - 9) شکل کې یې گورئ. سلفر هغه عنصر دی چې په VI اصلي گروپ کې ځای لري، د شپږو ولانسي الکترونونو له ډلې څخه څلور الکترونونه یې د اړیکو د تشکیل لپاره په کاروري دي او له هغو څخه یوه الکتروني جوړه ازاد پاتې ده چې دا ازاده الکتروني جوړه په میانه کې عمود موقعیت لري او یا دا چې استوایي موقعیت یې نیولي دي. د هغوی ځای پر ځای کېدل په استوایي موقعیت کې د ژیلیسي (Jillesspi) او نیهولم (Niholm) له تیوري سره سمون لري چې د ازادو الکترونونو د جوړو اوریټال د اړیکو اوریټالونو په نسبت هستې ته ډیر نژدې راټول شوي دي.

الکتروني جوړې په دې تنظیم کې 120° زاویه له دوه اوریټالو سره او له دوو نورو سره د 90° درجو لاندې ځای لري.



(4 - 9) شکل Trigonal Bipyramid ولانسي الکتروني جوړې په ځینو مرکبونو کې





(10 - 4) شکل د اته مخی د سمت پیدا کولو الکتروني جوړې په SF_6 او ICl_6 او IF_6 کې د ClF_6 مالیکول جوړښت چې په (4 - 10) شکل کې ښودل شویږي، اړیکې او ازادې الکتروني جوړې د Trigonal Bipyramid جوړښت یې تشکیل کړی دی.

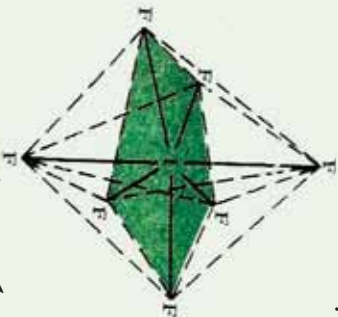
د آیوډین مرکزي اټوم (VII گروپ) د I_3^- د آیون د اړیکو جوړېدو لپاره له ټولو الکترونونو څخه یوازې دوه الکترونونه په کار وړې دي (آیوډین 7 الکترونه په خپل بانډیني مدار کې لري) د پنځو پاتې الکترونو له ډلې څخه او هم یوځای شوي الکترون په هغه بانډي چې دا آیون جوړوي ، د درې جوړو ازادو الکترونونو د جهت ورکولو لامل ګرځي. د پنځو الکتروني جوړو د تنظیم پرخوايي د ترای ګونال منشور له جوړښتونو سره سمون پیدا کوي.

د SF_6 ، IF_5 مرکب او ICl_4^- آیون د مرکزي اټوم په چاپیریال کې د شپږو الکتروني جوړو



جورښتونو ښي بيلگي دي او د ماليکولونو جورښت ښي اته مخيزه دي. د IF_6 ماليکول د مربع هرم شکل لرونکي دي؛ خو ازادې الکتروني جوړه شپږم موقعیت په اته مخيزه کې نيسي. د کلورين اتومونه په ICl_4 د مربع په رأس کې تنظيم شويدي؛ خو ازادې الکتروني جوړې استوایي موقعیت په تکميل شوي اته مخيزه کې نيسي.

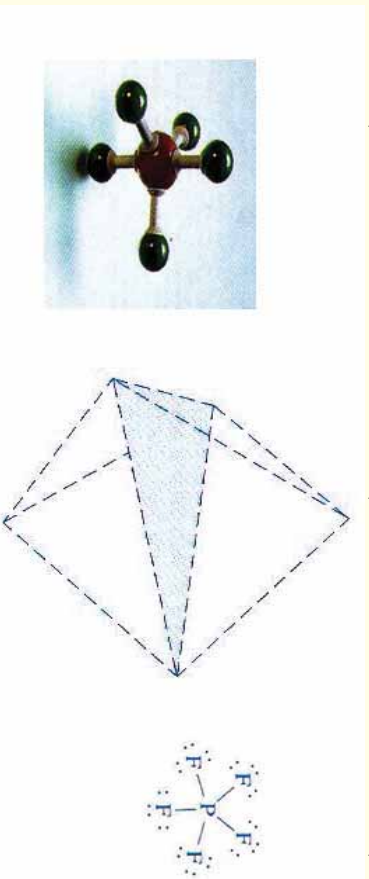
د IF_7 ماليکولونه د مرکزي اټوم په چاپېريال کې د اوو اوربیتالونو لرونکي دي او د اړیکو تنظيم ښي د پینتاونال پیرامید په بڼه دي، لاندې شکل وگورئ:



شکل (11 - 4) د پنځه کونجې - منشوري جوړښت

فعالیت

لاندې شکلونه په څیر سره وگورئ او لاندې لیکل شوو پوښتنو ته ځوابونه وړاندې کړئ:

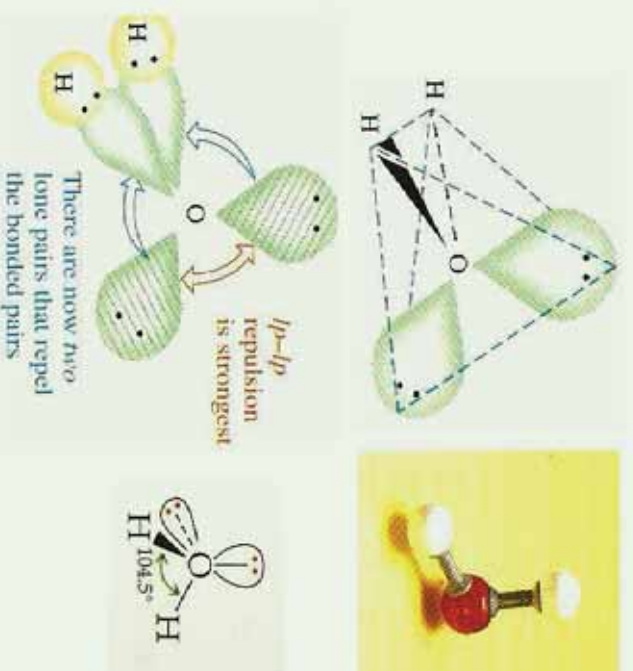


شکل (12 - 4) د پنتافلورو فاسفیت فضايي جوړښت او فورمول

- 1 - د نوموړي مرکب ماليکولي جوړښت له کوم هندسي جوړښت سره سمون لري؟
- 2 - په دې مرکب کې فاسفورس هلیرید کوم دي؟
- 3 - د فلورین د اړیکو په منځ کې ولانسي زاویه په کومه اندازه ده؟ فلورین د اړیکو په جوړېدو کې کوم ډول اوربیتالونه په کاروي دي.

۴-۵: د اوبو مالیکولي جوړښت د اوبو مالیکول غیر خطي دي

د اوبو مالیکول دای پوړ موښت لرونکي دي، که چیرې د اوبو مالیکول خطي وای، په دې صورت کې به د $O-H$ دای پوړ موښت به یو له بل سره متقابلاً جبران او د اوسو د مالیکول دای پوړ موښت به صفر وي چې مالیکول به یې قطبي نه وای. د دای پوړ موښت پدیده د اټومي اوربیتال په واسطه ټاکل کېږي چې د اړیکو په تشکیل کې برخه لري. که چیرې اکسیجن د اړیکو د جوړېدو لپاره د P دوه اوربیتالونه په کار وړي وي، باید د اوبو په مالیکول کې د هغه د اړیکو زاویه له هایډروجن سره 90° درجې وي، مطالعې او علمي تجربې ښيي چې عملاً نوموړي زاویه 104.5° درجې ده، د اوبو په مالیکول کې د اکسیجن اټوم د SP^3 هایبرید حالت لري چې په هغه کې دوه جوړې د اړیکو الکترونونه او دوه جوړې ازاد الکترونونه شتون لري. (4 - 13) شکل وگورئ:



(4 - 13) شکل SP^3 - hybridization اوربیتال د اوبو په مالیکول کې

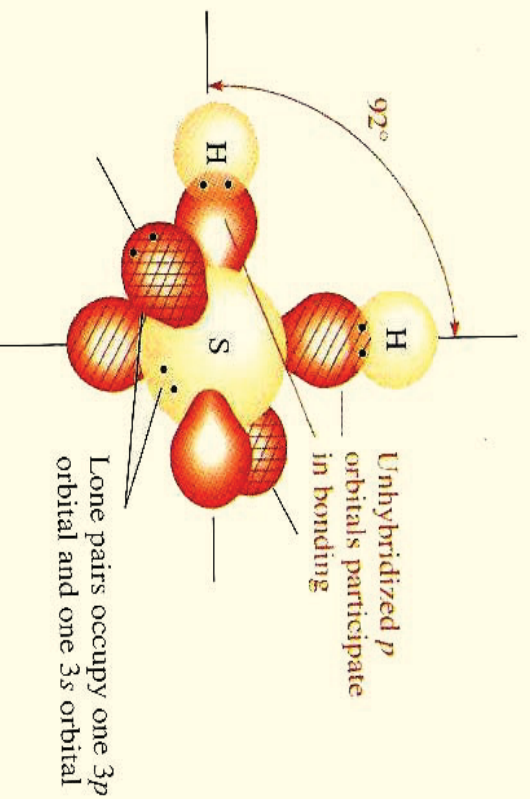
د تیریدري د زاوې (109.5°) او د اوبو د ولاسي زاوې (104.5°) د کمیت تر منځ کې توپیر داسې روښانه کېږي چې د ازادو الکتروني جوړو د دفع قوه د اوربیتالونو د اړیکو الکتروني جوړو په نسبت لویه ده؛ له دې کبله دا زاوې یو له بل څخه توپیر لري.

لوپری فعالیت :

د اړیکو تنظیم او د مالیکولونو جوړښت په لاندې مرکبونو کې توضیح کړئ او د مالیکولونو هندسي شکل یې ولیکئ.

الف- F_2O ب- $SeCl_4$ ج- ICl_3 د- $COCl_2$
دوهم فعالیت:

لاندې شکل وگورئ او لاندې پوښتنو ته ځواب وړاندې کړئ:



(4 - 14) شکل د سلفر او هایدروجن اورښتالي شکلونه په H_2S کې

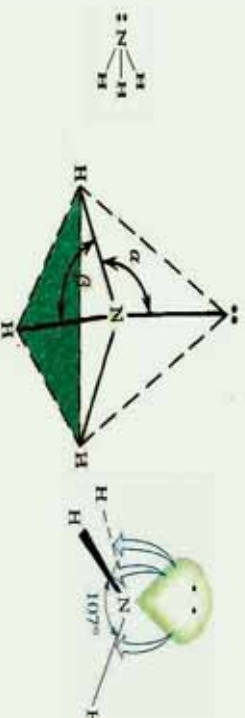
- 1- په نوموړو مرکبونو کې د سلفر اټوم کوم هلیپد لري ؟
- 2- د نوموړي مرکب د اړیکو زاویه ولې د اوبو د مالیکول د اړیکو د زاوې په نسبت ډیره وړه ده ؟

3- د نوموړي مرکب هندسي جوړښت توضیح کړئ.

۴-۶ : د اموڼیا د مالیکول جوړښت :

نایتروجن د اړیکو د جوړېدو په غرض د $2P$ د اورښتالونو درې طاقه الکترونه یې په کاروړي چې په عمودي سطحې باندې شتون لري.

څېړنو ښودلې ده چې د اموڼیا په مالیکول کې د اړیکو تر منځ زاویه 107 درجې ده او د نایتروجن اټوم د $3p^3$ هلیپد حالت لرونکې دي ، د $3p^3$ له څلورو اورښتالونو څخه د هغه یو اورښتال د آزادو الکترونو جوړو په واسطه نیول شویدي ؛ خو د هغه درې نور اورښتالونه د اړیکو الکترونو جوړو په واسطه ډک شویدي.



(4 - 15) شکل د امونیا د مالیکول جوړښت

د امونیا د مالیکول د اړیکو په منځ کې د ولاسې زاویو قیمت (107° درجې) د تتراهایدریدال له حالت څخه (109.5° درجې) توپیر لري؛ ځکه د ازادو الکتروني جوړو د دفعې قوه د اړیکو د الکتروني جوړو د دفعې قواوې د اورښتالي دوه گوني جوړو څخه قوي دي. (4 - 15) شکل وگورئ.

فعالیت :

د NF_3 په مرکب کې کوم ډول اړیکې د فلورین اتومونو د مرکزي اټوم (نايټروجن) تر منځ جوړې شوي دي؟ د غي مالیکول هندسي جوړښت له امونیا سره سمون لري که نه؟ د منطقي دلیلونو پر بنسټ په دې اړه توضیحات وړاندې کوئ.

۴ - ۷ : د مالیکولونو ډولونه (قطبي، غیر قطبي او ایوني) :

قطبي مالیکولونه کوم ډول مالیکولونو ته ویل کېږي؟ کوم عوامل د مرکبونو د مالیکولونو د قطبیت لامل گرځیدلي دي؟ د قطب (Polar) اصطلاح څه مفهوم لري؟ د مرکبونو د مالیکولونو قطبیت د تشکیل کوونکو اتومونو د اړیکو په څرنگوالي او دهمدې اتومونو پسر الکترونو ښکته‌ښوونې خاصیت پورې اړه لري. د عنصرونو د اتومونو الکترونو ښکته‌ښوونې د قطبي اړیکو د جوړېدو لامل په مالیکولونو کې کېږي، کله چې د مالیکول یوه برخه قسمي منفي چارج اود هغه بله برخه یې قسمي مثبت چارج حاصل کوئ، قطبي مالیکول جوړېږي. کله چې د عین عنصر دوه اتومونه یوه کولو لاندې اړیکه ښکته‌کېلوي؛ د بیلگې په ډول (Cl_2, H_2) د اتومونو هر یو یې یو شان الکتروني سهم د اړیکې په تشکیل کې لري. د الکتروني وریځې کثافت د دې اړیکې په دوو اتومونو کې یو شان دي، ځکه الکترونونه په مساوي ډول د دواړو اتومونو د هستو په واسطه جذب کېږي. دا ډول اړیکه غیر قطبي (NonPolar) ده او مالیکول غیر قطبي دي. کله چې د بیلابیلو عنصرونو دوه اتومونه یو له بل سره اړیکه وتری او مالیکول جوړ کوئ (د بیلگې په ډول: په HCl)؛ په دې صورت کې د دواړو هستو د جانبي قوه یو شان نه ده، یو هسته مثبت



چارچ په لرلو سره الکترونونه ځان ته کش کوي چې د الکتروني وړيخي کثافت په هغې باندې زياتيږي، په پایله کې قسمي منفي چارج (δ^-) حاصلوي همدا رنگه بل اټوم چې د هغه الکترونونه کش شويدي، باالمقابل قسمي مثبت چارج (δ^+) ځانته غوره کوي؛ د بيلگي په ډول، د HCl په ماليکول کې هایدروجن قسمي مثبت چارج او کلورين قسمي منفي چارج لرونکي دي چې د $H^{\delta+}Cl^{\delta-}$ په شکل ليکل کېږي.

هغه اړيکه چې د هغې په دواړو څنډو کې مثبت او منفي قسمي چارجونه شتون لري د قطبي اړيکې (*Polar Bond*) په نوم يادېږي او ماليکولونه د قطبي اړيکو لرونکي د دوه قطبي ماليکول (*Dipole*) په نوم يادېږي؛ څرنگه چې مخکې وويل شو: قسمي چارج په (δ) او فاصله په L سره نښي، د بيلگي په ډول: $H^{\delta+}Cl^{\delta-}$



(4 - 16) شکل د الکتروني وړيخي کشش او د هایدروجن کلوراید په ماليکول کې قطبيت

د هایدروجن اټوم مثبت قسمي چارج (*ParticleCharges*) $+0.17$ دي او د کلورين اټوم قسمي منفي چارج -0.17 دي.

په عمومي ډول قطبي ډای پول مومنټ په μ بنډول کېږي نو دوه قطبي ډای پول مومنټ عبارت له قسمي چارجونو او د قسمي چارجونو د فاصلې حاصل ضرب څخه دی :

$$\mu = \delta \cdot L \quad \text{يا} \quad \mu = q \cdot l$$

په حقيقت کې د يو ماليکول ډای پول مومنټ د چارجونو نه تشابه کميت اندازه په هغه ماليکول کې ده. دوه مخالف چارجونه چې د چارج q يا $e = 4.81010^{10} esu$ او $\delta = 1.6 \cdot 10^{-19} Cb$ د کميت لرونکي چې د $1A^\circ$ په فاصله يو له بل څخه شتون لري، لاندې ډای پول مومنټ لري:

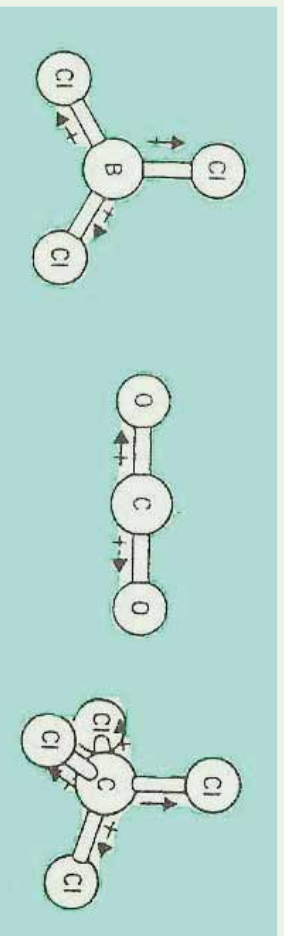
$$\mu = 9.1 = 4.81 \cdot 10^{-10} esu \cdot 10^{-8} cm = 4.8 \cdot 10^{-18} esu.cm$$

$10^{-18} esu.Cm$ يو د $10^{-18} esu.Cm$ تعريف کړي دي؛ د بيلگي په ډول: د HCl په ماليکول کې د اړيکې اوږدوالي له $1.27A^\circ$ سره مساوي دي، د هغه ډای پول مومنټ $1.03D$ دي، د ويلو دي

پاتې نه وي چې $Cb.m = 0.33 \cdot 10^{-29} \text{ Debbie}$ هم دي.

د HCl ماليکول یوه اړیکه لري او دا اړیکه قطبي ده، نو ماليکول یې د یوې قطبي اړیکې لرونکې دی. هغه ماليکولونه چې مشابه دي او د یوې خطي اړیکې څخه زیاتې اړیکې لري، دا اړیکې د یو او بل قطبي عمل څخه کوي. سره د دې چې اړیکې قطبي دي؛ خو په کلي ډول ماليکول غیر قطبي دي چې بیلگې یې کولای شو CO_2 ، BCl_3 ، CCl_4 ورتنه ماليکولونه وړاندې کړو.

لاندي شکلونه پورتنې ماليکولونه ښيي، دهغوی د خطي اړیکو ډای پول مومنت څخه شوي او د ماليکول عمومي ډای پول مومنت صفر دي، دا ډای پول مومنتونه په \rightarrow افاده شوي دي چې د تیر لوري د ډای پول په منفي سر پوري مخامخ شوي دي.



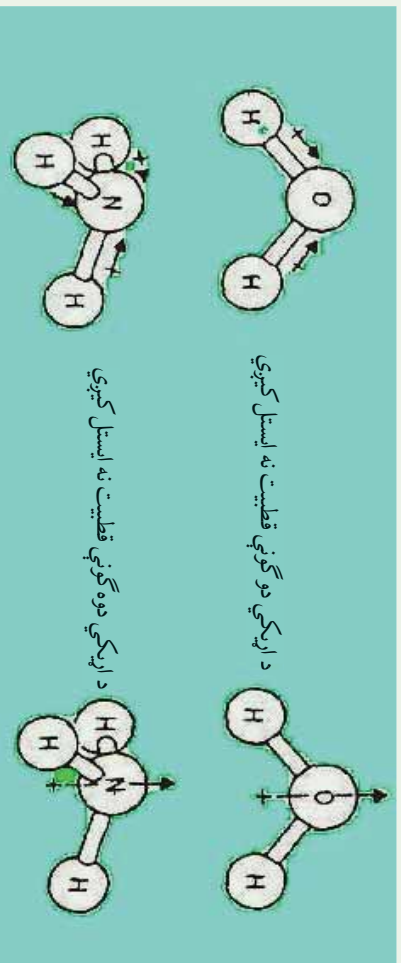
(4 - 17) شکل د ایستل شوو اړیکو ډای پول مومنت او ماليکولونه په غیر قطبي ډول

ضروري معلومات



د ماليکول فضايي شکل د هغوی په قطبي والی باندي ډیره اغیزه لري؛ د بیلگې په ډول: په عمومي صورت د MX_3 ماليکول په نظر کې نیسو چې په هغه M مرکزي اټوم او X اټوم او یا د اټومونو د ګروپ څخه عبارت دي چې د هغه سره اړیکه لري؛ که چېرې د X اټومونه ټول یو شان وي (د بیلگې په ډول CO_2 ، BCl_3 ، CCl_4 ماليکول) او د M مرکزي اټوم د ازادو الکتروني جوړو لرونکې نه وي، حاصل شوي ماليکول غیر قطبي دي په هغه صورت کې چې مرکزي اټوم د ازادو الکتروني جوړو لرونکې وي، په معمول ډول اړیکو ډای پولونه ایستل شوي نه وي او ماليکول قطبي اوسي، سره د دې چې پورتنی مطلب عمومي نه دي، دا پلیده د اویو او امونیا ماليکولونه چې هغوی دواړه قطبي دي. په لاندي شکل کې وړاندي شوي دي.





18-4) شکل د ایستل شوو اړیکو ډلې پول او مالیکولونه په غیر قطبي ډول

د بیلگې په ډول: د HF په مالیکول کې د الکتروني وریځې کثافت د اړیکو په ساحه کې د فلورین اټوم ته ډیر نژدې او د هایدروجن له اټوم څخه لرې دي. ځکه د فلورین د اټوم الکترونیگاتیویتی د هایدروجن د اټوم په نسبت زیاته ده، په دې مالیکول کې د منفي چارج د ثقل مرکز (چې له الکترونونو سره اړیکه لري) د مثبت چارج د ثقل مرکز (چې د هستې پورې تړلی دی) سره سمون نه لري.

فعالیت:



- 1- په CF_4^- او O^{2-} فورمولونه په څیر سره وگورئ او لاندې پوښتنو ته ځواب ورکړئ.
 - 1- په پوریتینو فارمولونو کې د کاربن او کلورین په منځ کې اړیکه او د کاربن او آکسیجن په منځ کې اړیکې د اړیکو له کومو ډولونو څخه ده.
 - 2- آیا مالیکولونه قطبي دي که نه؟ او د اړیکو په منځ کې زاویه څومره ده؟
- د هغوی فضايي جوړښت رسم کړئ او د خپلو ټولگيوالو سره بحث وکړئ.





د څلورم څپرکي لنډيز

* په ماليکولونو کې مرکزي اټومونه عبارت له هغه اټومونو څخه دي چې د مرکبونو په ماليکولونو

کې د لوړ اکسیديشن نمبر يا ولاس لرونکي وي.

* د اړيکو جوړېدل د ولاسي قشر په جوړښت پورې اړه لري؛ يعنې د عنصرونو د اټومونو باندیني

قشر دي، چې په هغه کې ولاسي الکترونونه ځای لري.

* کله چې اټومونه يو بل ته نژدې کېږي، د هغوی د اټومو اورښتالونه سره تداخل کوی چې ماليکول

اورښتالونه جوړوي. که چېرې د اړيکو الکتروني جوړې په هغوی ماليکولي اورښتالونو کې ځاي

ونيسي چې د ټيټې اثرې لرونکي وي، په دې صورت کې د کوولانت اړيکه تشکېلوي.

* (خطي) ماليکولرنه: په ماليکولونو کې د اټومونو خطي تنظيم د الکتروني دوي، جوړې يو له بل

څخه اعظمی جلاوالی ټاکنوي.

* مسطح ماليکولونه: که چېرې د مرکبونو د ماليکولو په مرکزي اټوم کې درې جوړې الکترونونه

ځای ولري؛ په دې صورت کې اړيکې په يوه سطحه کې قرار لري اود هغوی په منځ کې زاويه

120° درجې ده چې د مثلث په راسونو کې درې اټومه د مرکزي اټوم په چاپېريال کې شتون لري.

* د څلورو جهې په ماليکولونو کې د الکترونونو څلور جوړې څلور سطحي راسونو ته محاصح

شوي دي.

* د اوسو ماليکول دای پول مومنت لري، که چېرې د اوسو ماليکول خط بڼه درلودلی وای، په دې

صورت کې $O-H$ د اړيکو دای پول مومنت به يو پرل تالفي شوي وي او د اوسو د ماليکول دای

پول مومنت به صفر او ماليکول به قطبي نه وي. د دای پول مومنت پدیده د اټوم د هغو اورښتالونو

په واسطه ټاکل کېږي کوم چې د اړيکو په جوړېدو کې برخه لري.

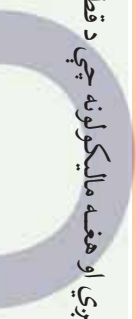
* څيړنو ښودلي ده چې د امونيا په ماليکول کې د اړيکو ترمنځ زاويه 107° درجې ده او ټايتروجن د

SP^3 هايبريد حالت لرونکې دي چې د SP^3 د څلورو اورښتالو له ډلې څخه د هغه يوه اورښتال د ازادو

الکترونونو د جوړې په واسطه نيول شوي دي؛ خو د هغه درې نور اورښتالونه د اړيکو الکترونونو

د جوړو په واسطه نيول شوي دي.

* هغه اړيکه چې د هغوی په دواړو خوا کې مثبت او منفي قسمي چارجونه شتون ولري، د قطبي



اړیکې (Polar Bond) په نوم یادېږي او هغه مالیکولونه چې د قطبي اړیکو لرونکي وي، د دوه قطبي (Dipole) په نوم یادېږي.

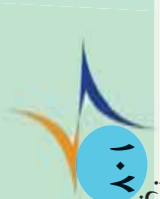
* د دوه قطبي ډای پول مومنت د قسمي چارج او یو له بل څخه د هغوی فاصلي د ضرب له حاصل

$$\mu = q.L$$

د څلورم څپرکی پوښتي

څلور ځوابه پوښتي

- 1- د مرکبونو په مالیکولونو کې مرکزي اټومونه عبارت له هغه اټومونو څخه دي چې لرونکي وي.
الف- د اکسیدیشن منفي نمبر
ب- د اکسیدیشن لوی مثبت نمبر
ج- د اکسیدیشن لوی منفي نمبر
د- هېڅ یو
- 2- د اړیکو جوړښت د اټوم په کوم جوړښت پورې اړه لري؟
الف- هسته ب- بانډي الکټروني قشر ج- ټول قشرونه د- ټول ځوابونه سم دي
- 3- که چیرې ډایرکټو الکټروني جوړې د اوربیتالونو د مالیکولو د ټیټې انرژۍ په لړلو ځای ونیسي په دې صورت کې جوړوي.
الف- عنصر ب- کوولانت ج- ایوني اړیکه د- ډکواردینیشن اړیکه
- 4- د څلور وجهی په مالیکولونو کې د څلور سطحې راسونو ته لوری ورکول شوي دي.
الف- څلور الکټروني جوړې ب- دوه الکټروني جوړې
ج- درې الکټروني جوړې د- یوه الکټروني جوړه
- 5- کله چې اټومونه یو بل ته نژدې کېږي، د هغوی اټومي اوربیتالونه یو پر بل کې ننوزي او تشکیلوي.
الف- ایوني مرکبونه ب- غیر عضوي مرکبونه
ج- اټومي اوربیتال د- مالیکول اوربیتال
- 6- کوم یو لاندې شکل قطبي اړیکې رانښيي؟



۱۳۹۷

الف - CO_2^{2-} - ب CO_3^{2-} - ج الف او ب د واړه
د- هېڅ يو

7 - يو دبلی (Debye) (D) داسې..... تعريف كړئ دي.

الف - $10^{-18} \text{ esu} \cdot \text{cmL}$ - ب $10^{-18} \text{ esu} \cdot \text{cm}$

ج - $10^{-20} \text{ esu} \cdot \text{cm}$ د- هېڅ يو

8 - دای پول مومنت پدیده..... په واسطه ټاکل کېږي چې د اړیکې په جوړېدو کې برخه لري.

الف - د دافعه قوه - ب - د جاذبه قواوې

ج - اټومي اوربیتال - د - مالیکولي جوړښت

9 - هغه اړیکه چې په دواړو خواوې کې یې مثبت او منفي قسمي چارجونه شتون لري د..... په نوم یادېږي.

الف - قطبي رابطه - ب - Polar Bond

ج - الف او ب دواړه - د - هېڅ يو

10 - د PCl_5 مرکب مالیکول د اړیکو دینځو الکتروني جوړو په لرلو د..... د جوړښت لرونکي دي.

الف - مسطح - ب - خطي - ج - تتراهایدرال - د - تراي گونال پیرامید

11 - د اموڼیا په مالیکول کې د اړیکو ترمنځ زاویه د..... درجو سره مساوي ده او د ناټروجن اټوم..... هلیبرید حالت لرونکي دي.

الف - SP^2 او 120 - ب SP^3 او 107

ج - SP او 180 - د P او 90

تشریحی پوښتنې

1 - د هغه اټومونو مالیکولي فورمول ولیکئ کوم چې لاندې هندسي جوړښت یې تشکیل کړېدی.

الف - خطي - ب - مثلثی مسطح

د - اته مخیزه

ج - خاور و جھی

2 - د لاندی مطلبونو د پاره کوم لامل شتون لری؟

الف - دوه بیلابیل مرکبونه د یو شان مالیکولی فورمول سره.

ب - د اتومونو فضایی موقعیت په BF_3 او NH_3 کې دی.

ج - ولی د NH_3 زاویہ اوبو د مالیکول څخه لویه ده؟

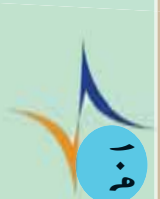
3 - د اړیکو طبیعت او د هغوی فضایی موقعیت په لاندی مرکبونو کې ولیکی.

الف - CO_2 ب - HCN ج - NO_3^-

4 - د لاندی مرکبونو هندسی مالیکولی جوړښت وښایی.

الف - CO_3^{2-} ب - PCl_6^- ج - NO_2

5 - د مالیکولونو ډولونه توضیح کړی.





د مالیکولونو ترمنځ قواوې

د کیمیاوي مرکبونو د مالیکولونو په باره کې مو په تیرو درسونو کې معلومات حاصل کړی دی، ایا پوهیږئ چې د مرکبونو د مالیکولونو ترمنځ کومې قواوې شتون لري، کوم چې هغوی یې یو له بل سره یوځای کړي دي؟ د واندس والس څه شې ده؟ هایدروجنی اړیکه څه ډول اړیکه ده؟ د قطبي مالیکولونو ترمنځ څه ډول اړیکې شته دي؟ که مرکبونه د مایع حالت لري، د هغوی د مالیکولونو ترمنځ کوم ډول قوه موجوده ده؟ او دا قوه د هغوی په فزیکي خواصو باندې څه اغیزه لري؟

هغه معلومات چې په دې څپرکي کې وړاندې کېږي، پورتنیو پوښتنو ته د قناعت وړوځلونه ورکوي او هم مالیکولونه د ټولو ځانګړتیاو اړیکو، ساختماني او فزیکي خواصو له کبله روښانه کوي.



۵- ۱ : د کیمیاوي اړیکو ترمنځ توپیرونه او د مالیکولونو ترمنځ قوه

اتومونه د ایوني اړیکو او یا کووالنسي اړیکو پر بنسټ وصل کېږي او د کیمیاوي مرکبونو مالیکولونه تشکیلوي. د ایوني اړیکو لرونکي ټبر مرکبونه په اوبو کې منحل دي او د هغوی محلولونه د ازاو الکترونونو لرونکي دي، چې الکترولیز کېږي، د کووالنسي مرکبونو مالیکولونه ټبر زیات په اوبو کې نه حل کېږي او که چېرې حل هم شي دمالیکولو په بڼه له د لوی کتلې څخه جلاکېږي، چې په محلول کې دهغوی مالیکولونه لیدل کېږي. کووالنټ مرکبونه په عضوي محلولونو؛ لکه: پروپانول او کاربن تتراکلورايد کې منحل دي.

څرنگه چې د کیمیاوي اړیکو په څېر کې چې مولو سټل: اتومونو د کیمیاوي مرکبونو د مالیکولونو په جوړښت کې ایوني، کووالنسي او یا د کواردینیشن اړیکو نېي تشکیل کړي دي چې پردی بنسټ د مرکبونو مالیکولونه د خواصو له کبله سره توپیر لري؛ ځکه د اتومونو اړیکو په بیلابیلو مرکبونو مالیکولونه چې د بیلابیل جوړښتو او خواصو سره او بیلابیل جسمونه د بیلابیلو شکلونو سره جوړ کړي دي، په دې ډول جسمونو کې مالیکونه د یوې قوې په واسطه سره یو ځای او هغه جسمونه چې د بیلابیلو حالتونو لرونکي دي، تشکیلوي، د کیمیاوي اړیکو ترمنځ عمده توپیرونه او د مالیکولونو ترمنځ قوه کولای شو په لاندې ډول توضیح کړو: کیمیاوي اړیکې د ولانسي الکترونونو په بنسټ جوړېږي او د اړیکې د اتومونو ترمنځ کېدای شي، ایوني اوسې، مالیکولونه په ایوني اوقطي شکل شته دي او د جذب د قوه په بنسټ د دې چې مالیکولونو په واسطه لوی کرسټالي جسمونه تشکیلېږي. که چېرې دمالیکولونو د اتومونو په منځ کې اړیکه کووالنسي اوسې، دا ډول مالیکولونه د ډای ډای پړل مومنت، واندر والس قوه او دهایدروجنې اړیکو په واسطه سره یو ځای او مالیکولي جسمونه او یا مایکرو مالیکولي جسمونه جوړوي.

لاندي عبارت ته پام وکړئ.

په کیمیاوي اړیکو کې د اتومونو ولانسي الکترونونه برخه اخلي، مالیکولونه ایونونه او یا راډیکالونه جوړوي، خو مالیکولونه د بیلابیلو قوو پر بنسټ یو ځای شوي دي، لوی جسمونه جوړوي، دا قواوې لاندي مطالعه کېږي.

۵- ۲ : د مالیکولونو ترمنځ د جذب د قوو او ډولونه

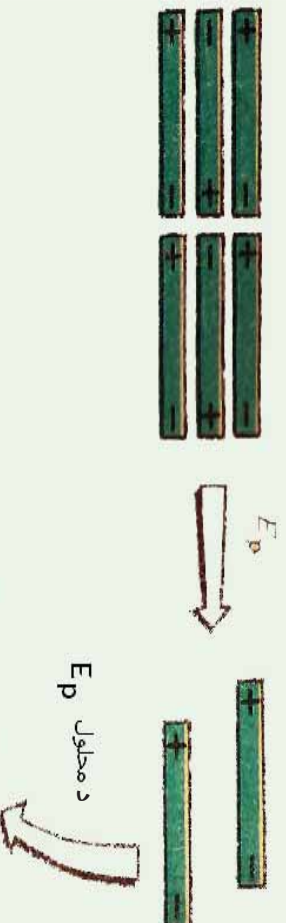
په څلورم څپر کې کې کیمیاوي اړیکې (د کووالنټ اړیکو په بحث کې) د کووالنټ اړیکو لرونکو مالیکولونو د جذب قوې په اړه بحث وشو، د مالیکولونو ترمنځ د جذب د قواو بیلابیل ډولونه شته دي چې دا قواوې لاندي مطالعه کور. د اتومونو او مالیکولونو ترمنځ متقابل عمل بیلابیلو شکلونه



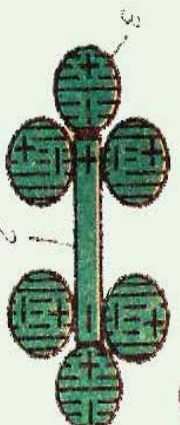
ليدل کيږي، چي د هغوی د اړيکو د جوړېدو لامل گرځي، د دوی له ډلي څخه د ډای پول- ډای پول متقابل عمل، د وانډروالس قوه او هايډروجنې اړيکې دي.

۵- ۲- ۱: ډای پول متقابل عمل

په جامدو جسمونو کې د قطبي ماليکولونو د منظمو جوړښتونو د جوړېدو په غرض متقابل عمل سرته رسوی او د ماليکولونو ترمنځ د ډای پول متقابل عمل هغه وخت ليدل کيږي چې ماليکولونه يو بل ته نژدې شي، په دې صورت کې دا ماليکولونه مثبت او منفي قسمی چارجونه ځانته غوره کوي چې يو بل جذب او جامد جسمونه تشکيلوی. قطبي کرسټلونه په قطبي محلولونو کې په ښه توگه حلېږي، په کرسټالي شبکه کې د اړيکو د جلاکولو لپاره د اړتيا وړ انرژي له هغې اندازې انرژي په واسطه تامین کيږي کوم چې دا انرژي د منحلې مادې د قطبي ماليکولونو او د قطبي محلول د ماليکولونو ترمنځ د متقابل عمل په پايله کې ازادېږي.



(5 - 1) شکل د حليللو بهير



- 1 - په کرسټال کې پولار ماليکولونه
- 2 - د منحلې مادې پولار ماليکول
- 3 - د محلول پولار ماليکول

د کرسټالي شبکې د ماتېدو لپاره ضروري انرژي

$E_{\text{Solution}} = E_{\text{Solvation}}$ (انرژي)

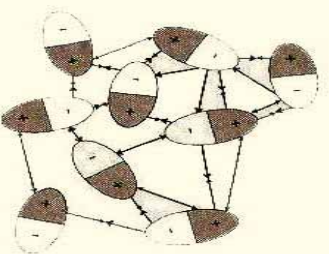
دا ډول متقابل عمل *Solvation* په نوم يادېږي، که چيرې محلول اوبه وي نو *Hydrations* په نوم يادېږي.

فعالیت

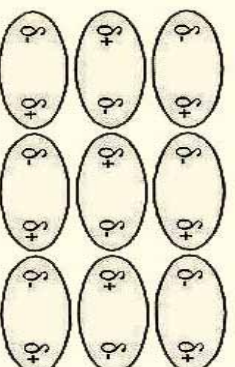


لاندي شڪلونه په څير سره وگورئ او د هغوى اړوند پوښتنو ته ځواب وړاندي كړئ:

- 1 - كوم مواد دا شكلونه لري؟ د دې ډول مواد سيټ د ښوونكو په مرسته ترتيب كړئ.
- 2 - د دافعي او جاذبي قواوې په نوموړو شڪلونو كې وگورئ او د هغوى لامل روښانه كړئ.



دافعه ←
← جاذبه



۲-۲ : د واندر والس او لندن قواوې

د ماليکولونو نژدې کيدل د مایع یا جامد حالت له منځ ته راوړلو لپاره د هغوی ترمنځ تل د جذب قواوې عمل کوي. د گازونو د خواصو مطالعه په (1873) کال کې واندر والس بې دې پایلې ته ورسولو چې دغیر ایوني او غیر کووالنسي خواصو په پام کې نیولو سره د ماليکولونو ترمنځ د جذب او ددفعي قوه شتون لری چې له دې قواوڅخه کولې شو بیا ییل مفهومونه تر لاسه کړو خو په عمومي ډول دا قواوې د واندر والس د قوې بنسټ جوړوي .

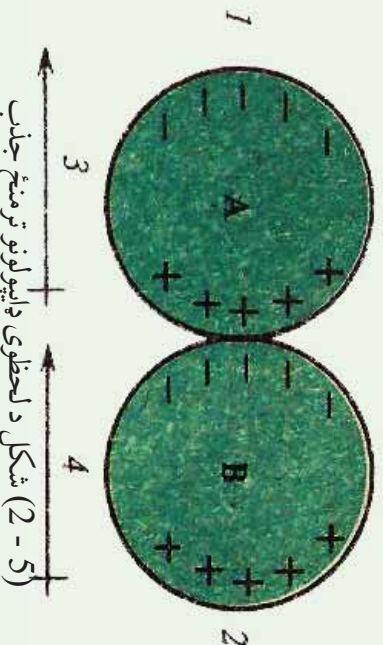
د غیر قطبي ماليکولونو ترمنځ د جاذبي قوه موجود ده. د لندن د تیوري په مطابق دا قواوې د ماليکولونو پر ششپه یز پولاړیزیشن پورې اړه لري چې د جذب قواوې د ثابت متقابل عمل لامل ګرځي. د واندر والس قواوې شکلونو د قطبي ماليکولونو ترمنځ د ډای پول - ډای پول متقابل عمل دي. د غیر قطبي ماليکولونو ترمنځ د جذب قواوې هم شتون لري، هتا د نجیبو گازونو اتومونو تر منځ هم ډیره ضعیفه د جذب قوه لیدل کېږي، په ټاکلي ډول هغوی کولای شي، مایع حالت ځانته غوره کړي.

د غیر قطبي ماليکولونو ترمنځ واندر والس ځانګړې قوه عمل کوي چې هغه عبارت د نسپرسیون (Nesprision) د قواو او یا د لندن (London) قوه ده؛ دې قواو د منځته راتګ په (1930) م کال کې د فزیک پوه د لندن په نامه د تیوري په واسطه په لاندي ډول توضیح شوي ده :

د دوه غیر قطبي ماليکولونو ځای پر ځای کیدل د یو بل تر څنګه ګورئ: څرنگه چې دا ماليکولونه



غير قطبي دي، د الکتروني ورېځي کثافت وېشل کېدل د دوي ترمنځ په متناظر ډول دي؛ خو په ټاکلي لحظوي (ششيز) مومنت کې د الکترونو وېش په مالیکولونو کې امکان لري غير متناظر وي؛ د بېلگې په ډول: په يو ششيه کې دا ډول مالیکولونه د ډای پول مومنت ښکاره کوي . څرنگه چې په (2 - 5) شکل کې لیدل کېږي، دا ډول ششيز ډای پول مومنت د دوو مالیکولونو ترمنځ هغه وخت منځته راځي چې ديو مالیکول (A) د الکتروني ورېځي کثافت د نږدی مالیکول (B) په واسطه جذب شي؛ په دې صورت کې دا دواړه مالیکولونه ډای پولې مومنت تر لاسه کوي چې مالیکولونه یو بل جذب وي، څرنگه چې الکترونونه په ډیر چټکي حرکت کوي. دا جذب موقتي دي.

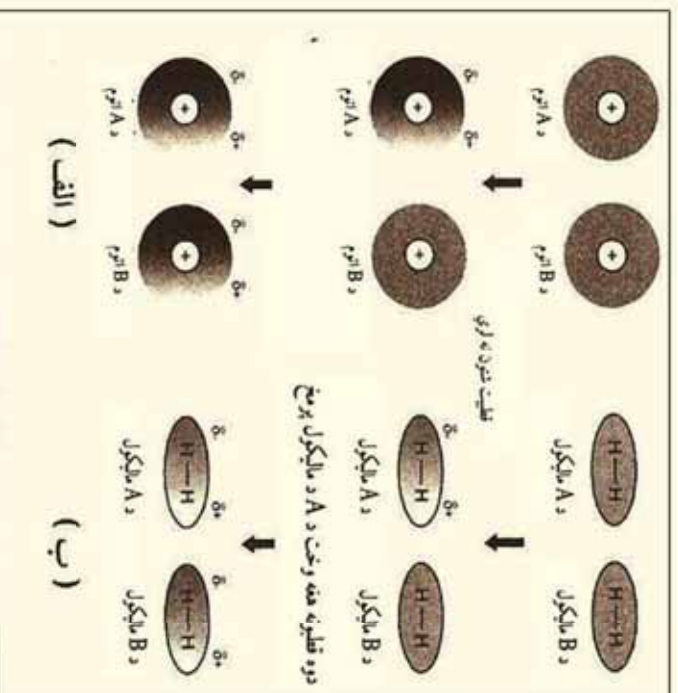


شکل د لحظوي ډایپولونو ترمنځ جذب

- 1 - د ټاکلي مومنت الکتروني ورېځ کېن لورته ځای په ځای شوي.
 - 2 - د الکتروني ورېځ جذب راتېټي چې کېن خواته حرکت کوي.
 - 3 - د ششيز ډای پول لوري.
 - 4 - د قیاس شوي ډای پول لوري.
- او همدا رازنگه د A مالیکول وروستی ډای پول مومنت کېدای شي مخالف لورته ولېږل شي او قیاس شوی مومنت ډای پول د B په مالیکول کې داسې ځای په ځای کېږي چې د مالیکولونو ترمنځ جذب منځ ته راځي او خپله ډای پول مومنت په یو ششيه کې لیدل کېږي؛ خو د هغوی مجموعي تاثیر متقابل عمل لري چې هغه د دایمي عمل کوونکي د جذب قواوو څخه عبارت دي.



- لاندي شكلونه وگورئ او لاندي پوښتنو ته په گروبي ډول ځواب وركړئ.
- 1- كه چيري د لندن قوه د ډاى پول مومنت د منځته راتلو په واسطه منځ ته راشي ، نو هغه عامل چې د دې ډاى پول مومنت منځته راتلو لامل گرځي ، كوم دي ؟
 - 2- د مادي د كرمو خواصو د منځ ته راتلو پر بنسټ دا ډاى پول درك كيداى شي ؟
 - 3- د لاندي الف او ب شكل سره سم د ماليكولونو A او B د اتومونو ترمنځ كوم مناسبات ليدل كيږي ؟ په دې اړه په گروبي شكل معلومات وړاندي كړئ.



(5 - 3) شكل د شپښو د دوو قطبونو د منځته راتلو څرنگوالي د دوو ماليكولو اودوو اتومونو ترمنځ

د لندن د قواو په فوت باندي اغيزناکه عوامل

څرنگه چې د لندن قوه د ډاى پول مومنت د منځته راتلو په پايله كې پيدا كيږي او هر هغه عامل چې په ماليكولونو كې د الكټروني وړيځي كېدونې زياتوي، دا ډاى پول زياتوي چې دا عامل عبارت دي له:

الف- د ماليكولونو حجم :

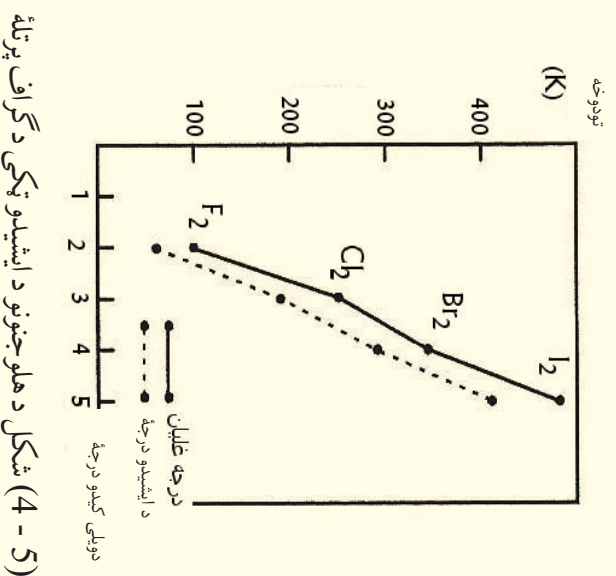
په ماليكولونو كې د الكټرونونو د شمېر زياتوالي او د هر اتوم په چاپيريال كې الكټروني قشرونو شمېر زياتوالي او يا په يوه ماليكول كې د اتومونو زياتوالي د ماليكول د حجم او د الكټروني وړيځي

زیاتوالي لامل گرځي. هر څومره چې د الکتروني وړینځي اندازه زیاته اوله هستی څخه لرې واقع وي، د الکترونونو گډوډي زیاته او د لندن قوه هم منځ ته راځي، د لندن د قوه د قوت زیاتوالي د مالیکولونو د حجم په زیاتوالي کېدای شي چې د ویلي کېدو او د ایشیدو د ټکو په ځینې د دي مالیکولونو پرتله کولو پر بنسټ دلاندې فعالیت دگراف سره سم پیدا کړی.

فعالیت



- 1- د هلوجن د کوم عنصر د مالیکولونو د ایشیدو ټکی لور دي؟ د هغه لامل روښانه کړی.
- 2- د هلوجن د کوم عنصر د مالیکولونو د ویلي کېدو ټکی لور دي؟ د هغه علت توضیح کړی.



ب- د مالیکول کتله

د عادي هایدروجن (H)، د ډیټرم (D)، او ټریټیم (T) مالیکولونه درې واړه غیر قطبي دي، د هایدروجن په دي درې واړو ایزوټوپونو کې د مالیکول حجم او په مالیکولونو کې د اړیکو اوږدوالی یو شان دي؛ خو درې واړو کتلی یو له بل څخه توپیر لري؛ نو له دی امله د هغوی د ایشیدو او ویلي کېدو ټکی توپیر لري؛ پایله اخیستل کېږي چې د مالیکولونو کتله هم د لندن د قواوو په قوت کې اغیزه لري (لاندې جدول وگورئ)

(5-1) جدول د هایدروجن د ایزوتوپونو ځینې ځانګړتیاوې

فرمول	د اړیکې اوږدوالی (pm)	ماليکولي کتله (g)	کيدو ونډې ټکي (K)	د ايشيدو ټکي (K)
(¹ H)	74.14	2.00	13.957	20.39
(² D)	74.14	4.03	18.73	23.67
(³ T)	74.14	6.03	20.62	25.04

ج- د ماليکول شکل او د تماس سطح

د ډبرو تماسو لرونکو سطحو ماليکولونه يو له بل سره نژدې اود لندن قوه ډيره قوي ده، مسطح او خطي ماليکولونه د هر مې او کړو ماليکولونو په پرتله او زنځيري ماليکولونه د منښمو او بڼاخ لرونکو ماليکولونو په پرتله د سطحو تماسو ډيرو ټکو لرونکي دي؛ نو له دې امله د لندن قوه زياته ده. لاندې جدول وګورئ:

(5-2) جدول د ماليکولونو د شکل اغيزه د لندن پر قوه باندې

ليکو ل ما فورمول	ساختماني فورمول	د ونډې کيدو ټکي (⁰ C)	د ايشيدو ټکي (⁰ C)
C_4H_{10}	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$	-138	0
C_4H_{10}	$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{CH} - CH_3$	-159	-12

فعاليت



په لاندې جدول کې د ځينو سپکو او درندو اوبو ځینې فزیکي خواص درکړئ شوي دي تاسې د نوموړو اوبو د خواصو تویسر پیدا کړئ او په خپلو کتابچو کې یې یادداشت اود دې تویرونو لامل روښانه کړئ.

(3-5) جدول د اوبو د ډولونو خواص

د ایشیدو درجه ($^{\circ}C$)	د ویلي کیدو ($^{\circ}C$)	مالیکول کتله	ملا بالابر از ($^{\circ}C$) (D)	مالیکول فورمول
100	0	18.0151	1.84	H_2O
	3.81	20,0276	1,84	D_2O

زیاتي معلومات



د لندسڼ قوه نه یوازې په غیږي قطبي مالیکولونو کې، بلکې په قطبي مالیکولونو کې هم شتون لري او دا قوه خو ځله له ډای پول- ډای پول له اغیزې څخه لږه ده.

۲-۳: هایډروجنې اړیکه (Hydrogen Bond)

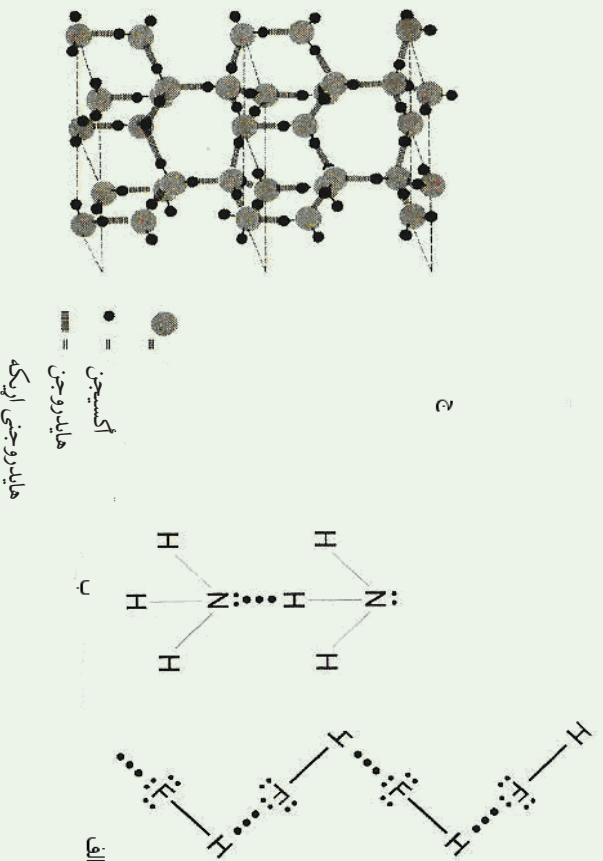
هایډروجنې اړیکه یو ډول ځانګړې کیمیاوي اړیکه ده چې د هایډروجن او الکترونېګاتيو عنصرونو هایډروجنې اړیکه په هغه صورت کې جوړېږي چې د هایډروجن اټوم د همدې الکترونېګاتيف عنصرونو سره اړیکه ولري. دا اړیکه د مالیکولونو ترمنځ هم تشکیلېږي، یا دا چې د هایډروجن د اټومونو او الکترونېګاتيف عنصرونو د اټومونو ترمنځ په عین مالیکولونو کې (داخلی مالیکولي اړیکه) جوړېږي. څرنګه چې معلومه ده، هایډروجن لرونکي مرکبونه چې د هغوی په مالیکولي ترکیب کې غیږی فلزي الکترونېګاتيف عنصرونه شتون ولري (F, N, O) د تیر ایستونکو خواصو لرونکي او د ایشیدو ټکی یې لوړ دي.

(۰-۵) جدول د اګسیجن، نایتروجن او فلورین عنصرونو لرونکو دسلسو مرکبونو د ایشیدو ټکی

د ایشیدو درجه	مرکبونه	د ایشیدو درجه	مرکبونه
19°C	HF	100°C	H_2O
-84°C	HCl	-60°C	H_2S
-57°C	HBr	-41°C	H_2Se
-53°C	HI	-2°C	H_2Te



خړنگه چې د پورټينيو سلسلو په مرکبونو کې ليدل کېږي، د اوبو د ايشيدو درجه $100^{\circ}C$ ده او اکسيجن ډگروپ د نورو عناصرونو د مرکبونو د ايشيدو درجه ټيټه ده، د مرکبونو په بله سلسله کې د HF د ايشيدو درجه لوړه او د F_2 گروپ د نورو عناصرونو د مرکبونو ايشيدو ټکي ښکته دي، لامل يې دا دی چې د اوبو په ماليکولونو کې د اکسيجن او هایدروجن ترمنځ متقابل عمل شتون لري او همدارنگه په HF کې د هایدروجن د اټوم او د هایدروجن فلورايد HF د يو ماليکول د بل ماليکول د فلورين د اټوم ترمنځ متقابل عمل شته دی. د ماليکولونو ترمنځ دې متقابل عمل له امله، د دې مرکبونو د ايشيدو درجه لوړه تللی ده او مفريت يې ټيټ دی، د اټومونو د ډيبري الکټرونينگ اټوميتي په پايله کې د $H-N, H-O, H-F$ اټومونو ترمنځ اړيکې ډيبري قطبي دي؛ نو له دې امله د هایدروجن اټومونه لږڅه مثبت چارج او د فلورين، اکسيجن او نايټروجن اټومونه لږڅه منفي چارج خان ته غوره کوي چې د کولمب قوه د مخالفو چارجونو ترمنځ عمل کوي، داسې چې د يو ماليکول د هایدروجن اټوم چې لږڅه مثبت چارج لري، د بل ماليکول د الکټرونينگ اټوم په واسطه کش کېږي، نوي اړيکه جوړېږي او ماليکولونه يو له بل سره اړيکه پيدا کوي.



(5-5) شکل هایدروجنې اړيکه الف - HF ، ب - اونيټ، ج - يخ

۳-۲-۱ د هایدروجنې اړيکې ماهيت :

که څه هم د هایدروجنې اړيکې د ماهيت په اړه يو نظر شتون نه لري؛ خو په دې ځای کې د هغوی ځينې ځانگړتياوې د څيړنې لاندې نيسو چې ځانگړي بيلا بيلی ځانگړتياوې ددې قواو په هلاکله

وینیزنسی، په لاندې جدول کې د بیلابیلو مرکبونو د شو مالیکولونو او خواص یې چې هایدروجنی اړیکې لري، د هغوی ترمنځ د قواوې په ځانګړتیا سره په پرتلیزه توګه وړاندې شوي دي:

(5-5) د ځینو مالیکولونو فزیکي خواص

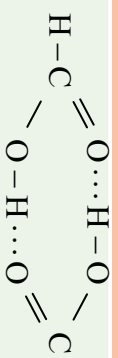
د اړیکې ډلې پول مومنت μ	د مالکول ډلې پول مومنت μ	دهایدروجنی اړیکې انرژي	په مالکول د اټومونو د اړیکو اوږدوالي Pm	دهایدروجنی اړیکو اوږدوالي Pm	د مالکول ترمنځ اړیکه	مالیکول
1.9D	1.8D	-19kg/mol	120	120	F-H...F	HF
1.5D	1.82D	-22kg/mol	100	170	O-H...O	H ₂ O
1.4D	1.47D	-17kg/mol	90	220	N-H...N	H

د اړیکو د ډلې پول مومنت دقو او پرتله رابنسي چې د اړیکو دقطبيت په زیاتوالي او په هر اټوم باندې د لږڅه چارجونو زیاتوالي د هایدروجنی اړیکو وړتیا زیاتوي، پردی بنسټ کېدای شي چې هایدروجنی اړیکه د ډلې پول- ډلې پول سره ورته دالکتروستاتيکي اهمیت لرونکی موزنل شي.

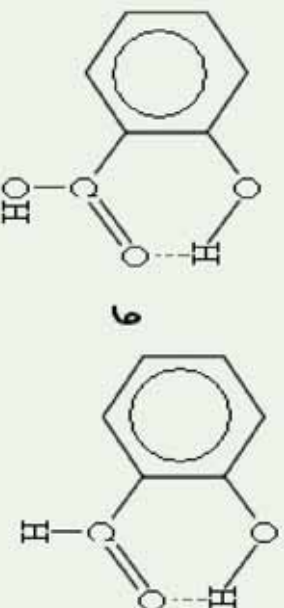
د هایدروجنی اړیکې خاصه ځانګړتیا په دې کې ده چې درې اټومونه ($X-H...Y$) په یوه نېغ خط کې ځای نیول د اړیکې قوت زیات وي او هایدروجنی اړیکه جهت (لوری) پیدا کوي، د دې اړیکې جهت دهغې له کوولانسي اړیکې سره تړون لري؛ خو ایوني اړیکه د دې خاصیت لرونکې نه ده؛ ځکه د ایونونو ترمنځ قوه په ټولر جهتونو کې یو شان ده؛ خو بیا هم هایدروجنی اړیکه نه شو کولای، چې کوولانسي یا ایوني فرض کړو؛ ځکه په لومړي سر کې دهایدروجن اټوم د S اوربیتال لرونکې په خپل لومړي ولائسي قشر کې دي چې نشي کولای د یوې کوولانسي اړیکې څخه زیاتې اړیکې جوړې کړي او دبله طرفه د کوولانسي او ایوني اړیکې انرژي د 100kJ/mol څخه زیاته ده، په پایله کې هایدروجنی اړیکه سره له دې چې د ډلې پول- ډلې پول او کیمیاوي اړیکو سره ورته والی لري؛ خو د هغوی د هیڅ یو سره یو شان نه ده.

د هایدروجنی اړیکې انرژي 29kJ/mol -21 ده او 10 تر 20 مرتبو پورې د کوولانت اړیکو په پرتله ضعیفه ده خو څومرټې د واندروالس د قوې په تناسب څیره قوې ده. هایدروجنی اړیکه د ډایمیرنونو (HF) او (H_2O) د جوړیدو لامل د براس په حالت کې کېږي، همدا رنگه په فارمیګ اسید کې هم ډلې میر په لاندې ډول دي:





هايډروجنې اړيکه په(---) افاده کوي هايډروجنې اړيکه د عیني ماليکول په دننه کې تشکيلېږي؛ د بيلگې په ډول: د هايډروکسي بنزالدهيډ په ماليکول د OH - ډگروپ او کاربونيل گروپ ترمنځ اړيکه شته ده.



له دې امله د اورترهايډروکسي بنزالدهيډ د ايشيمو درجه د پارا هايډروکسي بنزالدهيډ په پرتله $1,6^\circ\text{C}$ اندازه کمه ده؛ ځکه د پارا هايډروکسي بنزالدهيډ د ماليکولونو ترمنځ هايډروجنې اړيکه شته ده.

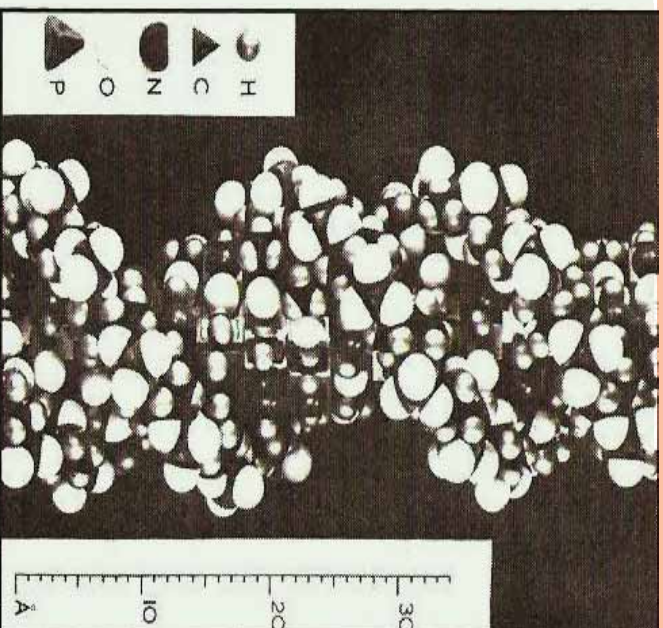
لوهری فعالیت :

د (4 - 5) جدول په نظر کې نیولو سره ووايي چې د هايډروجنې اړيکې اوږدوالې زيات دي او يا دا چې د کورولانسي اړيکې اوږدوالي زيات دي؟ ايا د اړيکو اوږدوالي ترمنځ د $(X-H \cdots Y)$ شکل سره د γ او x د الکترونيگاتيويټي ترمنځ کوم ارتباط شتون لري که نه؟

دويم فعالیت :

د هايډروجن، فلورين، اکسيجن او نايټروجن د اټومونو ترمنځ د واندروالس شعاع په ترتيب سره 155 pm , 120 pm , 10 pm ده، د واندروالس شعاعو مجموعه د اټومونو ترمنځ په $F \cdots H$, $H \cdots O$, $H \cdots N$, $H \cdots H$ اړيکو کې محاسبه کړئ او هم يې د هايډروجنې اړيکې له واقعي اوږدوالي سره پرتله کړئ، توپيرونه يې په څرنگه روښانه کړئ؟

هايډروجنې اړيکه نه يوازې په کيميا کې بنسټيز رول لوبولی دي؛ بلکې په بيولوژي کې هم دا شان رول لرونکی ده؛ د بيلگې په ډول: هايډروجنې اړيکه د نوکلېک اسيد د دوه گونې فنر د جوړېدو لامل شوی او د ارثي معلوماتو انتقال په ژونديو اورگانيزمونو کې هم نامونوی.



(5 - 7) شکل د DNA مالیکول او هایډروجنی اړیکه

۵- ۳: د موادو په فزیکي خواصو باندې د قواو اغیزې

د موادو د ذرو ترمنځ قوه (مالیکولونو، اټومونو او ایونونو ترمنځ قوه) د هغو په فزیکي خواصو باندې ښکاره اغیزه لري، چې لاندې د دې قواو اغیزه پر ځینې فزیکي خواصو باندې څیړو.

۵- ۱: د مالیکولونو ترمنځ د جذب قواو اغیز د موادو دوولې کیدو او ګڼل کیدو په ټکي باندې:

د موادو د ایشیدو او ویلې کیدو عملیه عبارت د تودوخې او انرژي ورکول د موادو بلورونو ته ده ترڅو د موادو د پوښتسالي انرژي چې هغوی یې یو له بل سره نښلوي تي؛ مغلوبه کړي .
 د یادولو وړ ده دا چې د بلورۍ موادو ویلې کیدل او د براسو عملیه د موادو په تجزیې باندې په اټومونو او یا ایونونو او د کیمیاوي ټولو قواو د پوره له منځه وړلو لامل نه ګرځي ، د کیمیاوي قواو او د موادو د فزیکي خواصو ترمنځ د اړیکو دپوهیدلو په اړه ؛د بیلګې په ډول: د ویلې کیدو او ایشیدو د ټکو لپاره لازمه ده چې د موادو د تشکیل کوونکو اجزاو دښلولو انرژي د موادو په درې ګونو حالتونو کې پرته شي.

د یو جامد جسم د براس کیدلو لپاره یوازې باید د معادلي انرژي مقدار، یعنې د دې دوه حالتونو د اختلاف انرژي دې جسم ته ورکړ شي.

بلورې مواد چې صرف د لندن قوه په واسطه سره کلاک او راتپل شویډي، په ټیټه تودوخه ویلې کېږي



او لاسته راغلي مایع په اسنای سره په ایشیدوراغی، د هغوی بیلگه کولای شونځیه گازونه چې کنگل شوی وي، وړاندې کړو. د هیلوم گاز $269^{\circ}C$ - تودوخه او رادون گاز $62^{\circ}C$ - تودوخه کې په ایشیدو راغی، د عضوی او غیر عضوی مرکبونو زیات مالیکولونه چې د هغوی د برېښنايي قسطیت مومنت ضعیفه وي، نېغ پر نېغ تصعید کوي؛ د بیلگې په ډول: میتان (CH_4) په $262^{\circ}C$ -، BF_3 په $101^{\circ}C$ - او SF_6 په $64^{\circ}C$ - کې تصعید کوي.

دا چې د لندن قوه د مالیکولونو د قسطیت د زیاتوالي پر بنسټ زیاتېږي، زیاتره مواد چې د لویو مالیکولونو لري، د لندن د قواوو په واسطه یو ځای شویږي، په عالي تودوخه کې د مایع حالت لرونکي دي چې بیلگه یې کیدای شي، $Ni(CO)_4$ د ایشید ټکي $43^{\circ}C$ ، CCl_4 د ایشیدو ټکي $77^{\circ}C$ ، N_3H_6 ټکي د ایشیدو له درجې سره وړاندې کیدای شي.

په قطبي مایعاتو کې مالیکولونه د ډای پول او د هایدروجنی اړیکو د متقابل عمل په واسطه تړون لري او راتول شوي دي چې دا ډول اړیکې د لندن او اندروالس قواوو د اړیکو په پرتله ډیرې ټینګې دي؛ له دې کبله د دې ډول موادو د ایشیدو ټکي ډیر لوړ دي؛ د بیلگې په ډول: اوبه، مایع امونیا، سفوریک اسید کلوروفارم... د ډای پول - ډای پول او هایدروجنی اړیکو د لرلو له کبله یې د ایشیدو درجه لوړه ده.

ډیر سپیک مالیکولونه؛ لکه: H_2O ، H_2S ، H_2Se ، PH_3 او HI د قوي قطبي مالیکولونو له ډولونو څخه نه دي (د دې غیري فلزي عنصرونو الکترون ګټیږي دهایدروجن سره یوشان ده) له دې امله د دې ډول مرکبونو د ایشیدو ټکي ټیټ دي، د مالیکولي کتلې زیاتوالی، د هغوی د ایشیدو د درجې زیاتوالي لامل ګرځي، د $VIII$ ګروپ عنصرونو چې مرکبونه یې جوړ کړي دي د دې ډلې لومړني غړي (H_2O ، NH_3 او HF) مرکبونه د مایع په حالت د خپلو مالیکولونو په منځ کې هایدروجنی اړیکې جوړې کړې دي؛ نو له دې امله د هغوی د ایشیدو ټکي لوړ دي؛ خو ددی سلسلې په نورو مرکبونو کې هایدروجنی اړیکه نه شته ده چې د ایشیدو ټکي یې ټیټ دي.

ایوني مرکبونه د الکتروستاتیکي ډیرې قوي قواوې په واسطه چې د هغوی د مخالف چارج ایونو ترمنځ شتون لري، سره زیات متراکم شویږي: له دې امله نه شي کیدای چې د لږې انرژي په واسطه ایونونه یو له بل څخه لرې شي؛ پر دې بنسټ د دې موادو د ویلې کیدو او ایشیدو درجې لوړې دي. کله چې دې موادو ته تودوخه ورکړل شي، د هغوی د کرسټلې شبکې اړیکې د پری کیدلو په پایله کې ویلې او په پای کې په ایشیدو راغی.

د بلورې موادو د تشکیل کونونکو ایونونو د برېښنايي چارج زیاتوالي د کرسټلې شبکې د انرژي زیاتوالي لامل ګرځي چې په پایله کې د هغوی دوپلې کیدو او ایشیدو درجې زیاتېږي؛ د بیلگې په ډول:



د NaF د ایشیدو درجه مساوي د C 997° او له MgO د C 2800° سره مساوي ده. هغه جسمونه چې په جامد حالت کې کولانسې اړیکې ټینګې وي؛ خو د گاز په حالت کې کولانسې ضعیفه اړیکې ولري، د هغوی د ویلي کیدو او ایشیدو درجې کیدای شي لوړی اوسې؛ دبیلګې په ډول: کاربن د الماس او گرافیت په بڼه چې په C 3700° کې تصمید کوي، سلیکان ډلی اکسید چې په C 1710° کې ویلي کېږي له C 2200° څخه په لوړه تودوخه کې په ایشیدو راځي.

په جامد حالت کې د کاربن د اټومونو څلور گوني اړیکې په الماس کې د اړیکو له ډولو څخه دي، که چېرې د گاز حالت ځانته غوره کړي، د هغه د σ دوره اړیکې د π په اړیکه چې یوه ضعیفه اړیکه ده، بدلون مومي.

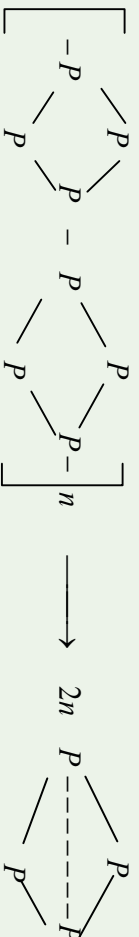
(5 - 6) جدول د القلي فلزونو د هلاکیدونو د تفکیک انرژی په جامد، مایع او گاز فازونو کې په KJ / mol

مرکب	$M - X(g)$ $M^+(g) + X^-(g)$	$M - X(s)$ $M^+(g) + X^-(g)$	تصمید	نسبت
LiF	766	1033	268	
$LiCl$	636	845	209	
$LiBr$	615	799	184	
LiI	573	741	167	
$NaCl$	644	916	272	
$NaBr$	556	778	222	
NaI	536	741	205	
KF	506	690	184	
KBr	582	812	230	
KI	494	707	213	
RbF	477	678	201	
$RbCl$	498	686	192	
$RbBr$	463	661	213	

که چېرې د کولانسې اړیکو تعداد په مالیکولونو کې چې د گاز په فاز کې وي، د هغوی د جامد



حالت د اړیکو د تعداد سره مساوي وي او د هغوی سره عین ثبات ولري، د هغوی د براس عمل چټک او ساده ترسره کېږي، بیلگي يې کېدای شي د پولي میرونو اړیکې چې د تودوخې په سلانو درجو کې جوړېږي، وړاندې شي؛ د بیلگي په ډول: سور فوسفورس تصعید کوي، بیا بیرته په سپین فوسفورس کنگل کېږي:



(5-7) جدول د پوتاشیم او سینیو زرو د هلایدنو دولي کېدو درجه

د ولې کېدو درجه	مرکب	د ولې کېدو درجه	مرکب
435 ⁰ C	AgF	880 ⁰ C	KF
455 ⁰ C	AgCl	776 ⁰ C	KCl
434 ⁰ C	AgBr	730 ⁰ C	KBr

فعالیت:

(5-8) جدول په څیر سره مطالعه کړئ، د لیکل شوو مرکبونو د ولې کېدو درجه یو له بل سره پرتله کړئ، د هغوی ولې کېدو او ایشیدو تودوخې درجو کموالي او زیاتوالي لامل توضیح کړئ او هم د هغوی د توپیر څرنگوالي د دلیلونو پزېښت وړاندې کړئ.
(5-8) جدول د القلي او ځمکنی القلي د هلایدنو د ولېکېدو او ایشیدو درجې

د ایشیدو درجه	د ولې کېدو درجه	مرکب	د ایشیدو درجه	د ولې کېدو درجه	مرکب
812 ⁰ C	765 ⁰ C	CaBr ₂	1380 ⁰ C	730 ⁰ C	KBr
2137 ⁰ C	1280 ⁰ C	BaF ₂	1250 ⁰ C	684 ⁰ C	CsF

۳-۲ : په انحلايت باندې د قواو اغيزه :

انحلايت اود حل شـو جسمونو نور ځانگړتياوې پيچلې موضوع ده ، په دې ځاى كې يوازې لنډ توضيحات وړاندې كېږي .

د غير قطبي جسمونو محلولونو په غير قطبي محلولونو كې د محلولونو وېر ساده ډول دى ، هغه قراوې چې د حل كيدونكې مادې او محلل ترمنځ په محلولونو كې شتون لري ، د لندن د قواوې ډول دى او ضعيفه ده ، د دې قواو شتون د حل كيدونكي مادې او محلل ترمنځ چې د دې ډوو موادو د انحلايت او نښلېدو لامل گرځي ، د دې محلولونو توپير د ايډيالو گازونو د محلولو سره نيسي .

په ايډيال محلولونو كې د غير قطبي ماليكولونو لرونكي جسمونه ، ايزني مركبونه ، وېر قطبي محلولونه ؛ لکه اوبه شتون لري . د دې لپاره چې يو ايزني مركب په محلل كې بڼه حل شوي وي ، بايد په كرسټلې شبكه كې د ايزني ذرو ترمنځ د جذب قواو باندې غلبه حاصل كړي او د ايونونو ترمنځ د الكتروستاتيكي جاذبه انرژي بايد مغلوبه شي ، په محلولونو كې چې د حل شوي مادې ايونونه د لوړ ډاى الكټريك د ثابت لرونكي د محلل په واسطه (د بيلگې په ډول CH_2O) جلا كېږي ، د دې ايونونو ترمنځ د جاذبې قوه لږه ده او په اسانۍ يوبل نه شي جذبولي او رسوب نه شي كېلېږي ، نوموړى قوه كيداى شي چې د كولمب د قانون پر بنسټ توضيح كړاى شي :

$$F = K \frac{q_1 \cdot q_2}{\epsilon^0 \cdot r^2}$$

په دې فارمول كې F د مخالف علامه ايزني ذرو ترمنځ د جذب قوه ، K ثابت ، q_1 او q_2 د چارجونو اندازه ، r د دوو چارجونو فاصله او ϵ^0 د محلل د ډاى الكټريك ثابت رانښيي .

د محلل د انحلايت وړتيا يو عامل د هغه له كوارډينيشن څخه عبارت دى چې د حل كوونكو موادو د ماليكولونو د مركزى ائومونو سره يې ترسره كوي ، قطبي محلولونه د منحلې مادې د كټيونونو سره وېر بڼه كوارډينيشن كېږي او د هغه د حل كيدو نور عوامل په محلولونو كې د شاملو ايونونو ځانگړتياوې ؛ لکه اندازه ، د محلل د ماليكولونو د اړيكو د جوړېدو وړتيا له ايونونو سره اود نوموړو ايونونو جسامت پورې اړه لري ، د كرسټلې شبكې انرژي هم د مركزى ايون بړ جسامت



پوري اڙه لري، ڪوم چي، په ڪرستلي شبڪه کي شته دي. په ڪرستلي شبڪه کي موجودي قواوي (اڀون اڀون) دمحلل د ماليڪولونو او ورته دڀردی اڀون ترمنځ قواوي (اڀون – ڄای پولي) ڊير قوي دي، ڪه چيري د ڪرستلي شبڪي انرژي د سلوٽيشن په پرتله لوڙه وي، د داسي محلولونو محيط سور دي، ڪه چيري د ڪرستلي شبڪي انرژي په محلولونو کي د سلوٽيشن (Solvation) د انرژي په پرتله ڊيره ٿيڻه وي، د محلولونو محيط گرم دي.





د پنځم څپرکي لنډيز

- د بيلايلو مرکبونو مالیکولونه بيلايل خواص او جوړښت لري او بيلايل جسمونه په بيلايل شکلونو جوړوي، په داسې جسمونو کې مالیکولونه د يوې قوه پرنښت سره يوځای شوي او جسمونه يې د بيلايلو حالتونو په لرلو سره تشکيل کېدای.
- په کيمياوي اړیکو کې د اټومونو ولائسي الکټرونونه برخه لري، مالیکولونه، ايونونو او يا راډيکالونه يې جوړ کېدای؛ خو مالیکولونه د بيلايلو قواو پرنښت سره يوځای او، لوی جسمونه يې تشکيل کړي دي.
- د اټومونو او مالیکولونو ترمنځ د متقابل عمل بيلايل شکلونه شته دي چې د هغوی ترمنځ د اړیکو د جوړېدو لامل گرځي، د هغو له ډلې څخه د ډای پول- ډای پول د قوه متقابل عمل، د وانډروالس د قوه متقابل عمل، د لنډن د قوه متقابل عمل او د هايډروجنې اړیکې له متقابل عمل څخه عبارت دي.
- په جامدو جسمونو کې قطبي مالیکولونه د منظمو جوړښتونو د جوړېدو په غرض متقابل عمل يې سرته رسولی، د ډای پول- ډای پول متقابل عمل هغه وخت ليدل کېږي چې مالیکولونه يو له بل سره نژدې شي، په دې صورت کې دوی يو بل جذب او جامد جسمونه تشکيلوي.
- په کرسټلې شبکه کې د اړیکو د جلاکولو لپاره ضروري انرژي د هغه اندازې انرژي په واسطه تايمين کېږي کوم چې دانرژي د منحلې مادې د قطبي مالیکولونو او د محلل قطبي مالیکولونو د متقابل عمل په پايله کې ازادېږي.
- د غير قطبي مالیکولونو ترمنځ د جذب قوه شته ده، د لنډن د تيوري سره سم دا قوه د مالیکولونو په شېبه يې يو لارښوونې پورې اړه لري کوم چې د جذب د قواوو د ثابت متقابل عمل لامل کېږي
- هايډروجنې اړیکه يو ډول خاصه کيمياوي اړیکه ده چې د هايډروجن او نورو الکټرونوگانيف عنصرونو ترمنځ په هغه صورت کې جوړېږي کله چې د هايډروجن اټوم له همدې الکټرونوگانيف عنصرونو سره اړیکه ولري.
- باوري مواد چې صرف د لنډن د قوې په واسطه سره کلک شوي وي، په ټيټه توډوڅه کې وېلي کېږي او له هغې څخه حاصل شوي مایع په اسانۍ سره په ايشيدلو راځي.
- کله چې په محلولونو کې د موادو د ايونونو ترمنځ د جاذبې قوه لږه وي او په اسانۍ سره يو بل جذب نه شي کړای، رسوب نه تشکيلېږي، داصل او محلل د محلل ډای الکټريک د ثابت لوري



والي ته هم اړه لري ، نوموړي قوه کولاي شو د کولمب د قانون په واسطه توضیح کړو:

■ د بلوري موادو د جوړولو مالیکولونو د برښنايي چارج زیاتوالي د انرژي د زیاتوالي لامل ګرځي او د هغوی د ویلي کیدو او ایشیدو درجي لوړېږي.

د پنځم څپرکي تمرین څلور خوا به پوښتني

- 1- د لویو جسمونه مالیکولونه د یو..... پر بنسټ سره یو ځای شوي او جسمونه چې الف- لرونکي دي ، جوړ کړي دي .
ب- اړیکه ، بیلابیل حالتونه
د- هیڅ یو هم
ج- الف او ب دواړه
2- مالیکولونه د بیلابیلو قواوو پر بنسټ یو له بل سره یو ځای شوي دي..... جسمونه یې تشکیل کړی دي .
الف- کوچني مواد ب- لوی جسمونه ج- ایونونه
د- ټول سم وي .
3- د کومو عنصرونو شتون د مرکبونو په مالیکولونو کې د هایدروجنې اړیکې لامل د مالیکولونو ترمنځ ګرځیدلي دي .
الف- نایتروجن ، اکسیجن ، فلورین او هایدروجن ب- یوازي اکسیجن
ج- یوازي فلورین د- هایدروجن
4- د هایدروجنې اړیکو د جوړیدو حتمي شرط به له لاندې موادو څخه کوم یو وي ؟
الف- هایدروجن شتون ب- درې الکترونه ګانټیف عنصرونو (فلورین ، اکسیجن ، نایتروجن) شتون او هایدروجن اړیکه د همدې عنصرونو د مرکبونو په مالیکول کې
ج- الف او ب دواړو د- هیڅ یو
5- بلوري مواد چې صرف د لندن قواوو په واسطه یو له بل سره کلک شوي وي په تودوخه ویلي او د هغوی حاصل شوي مایع..... په ایشیدواراځي .
الف- بڼکته په اسانې ب- تودوخه ، په مشکل
ج- متوسط ، سست د- څیر لوړ ، ساده
- 6- د اړیکو ډیر یکیدلو ضروري انرژي په کرسټالي شبکو کې له هغه مقدار انرژي په واسطه تاښت کيږي کوم چې دا انرژي د حل کیدونکو موادو د قطبي مالیکولونو او دمحل د قطبي مالیکولونو له مقابل عمل څخه..... کيږي .

الف - سختي ب - آزاد ج - جذب د - الف او ب دواړه

7 - زيات مواد چې د لوړو ماليکولونو لرونکي دي او د لندن د قوه پرنستت يو له بل سره مترکم شوي، په عادي توډوخه کې لرونکي دي .

الف - جامد حالت ب - گاز حالت

ج - مايع حالت د - پلازما حالت

8 - هغه جسمونه چې په جامد حالت کې کولانسې اړیکې يې کلکې کړي دي؛ خو د گاز په حالت کې کولانسې ضعيفې اړیکې لري؛ د هغوی د وېلي کېدو او ایشیدو درجې کېدای شي .

الف - لوړ ب - ټیټي ج - متوسط د - ډیر ښکته

9 - د بلوري موادو د تشکیل کوزونکو ایزونو د بریښنا چارج زیاتوالي د کرسټلي شبکې د انرژي د زیاتوالي لامل ګرځېدلي اود هغوي د وېلي کېدو او ایشیدو درجه کوي .

الف - ښکته والی ب - پورته والی

ج - بدلون نه کوي د - فوق العاده ښکته والی

10 - که چېرته له کولانسې اړیکې د گاز د فاز په مالیکولونو کې د هغوی د جامد حالت د اړیکو د شمیر سره مساوي دی او هغوی ته عین ثبات ورکړی وي د هغوی د براس عمل او ساده تر سره کېږي .

الف - چټک ب - سست ج - ډیر کمه د - هېڅ یو

تشریحي پوښتنې

1 - د هایډروجنې اړیکې د جوړیدو لپاره کوم شرطونه لازم دي؟ په دې اړه معلومات وړاندې کړئ .

2- لاندې موادو د مالیکولونو په منځ کې د قواو کوم شکلونه لیدل کېږي؟

الف- HBr (g) ب- Br_2 (g) ج- ICl (l) د- HF

3 - د اوبو د ایشیدو درجه $100^{\circ}C$ او د اکسیجن عنصر د نورو هم ګروپو عنصرونو مرکبونو د ایشیدو درجه ښکته ده؛ همدارنگه د فلورین د نور هم ګروپو . عنصرونو مرکبونو په بله سلسله کې د HF د ایشیدو درجه $19^{\circ}C$ ده او د نورو عنصرونو مرکبونو د ایشیدو درجه ښکته ده، د هغه لامل توضیح کړئ .

4 - لاندې مرکبونه د ایشیدو د درجې د لوړیدو پر بنسټ تنظیم کړئ او خپل حل توضیح کړئ .
الف- OH - C_4H_9 ب- CH_3 - CH_2 - CL_2 ج- CH_3 - CH_2 د- CCH_3 (g)



N_2 -د

5- د مسوادو د ذرو ترمنځ د جذب قوه د هغوی د ویلې کیدو او ایشیدو پر درجه باندې څه اغیزه لري؟ معلومات ورکړئ.

6 - د موادو په انحلايت کې کومې قواوې اغیزه لري؟ معلومات وړاندې کړئ.
7 - کوم فکتورونه د ایونونو په انحلايت کې موثر دي؟ دای الکتریک څه شې دي؟ په دې اړه معلومات ورکړئ.

8 - د کیمیاوې اړیکو او مالیکولي قواو ترمنځ کوم توپیر شتون لري؟ په اړه یې معلومات ورکړئ.



د مادې حالتونه



په خپل چاپېریال کې بیلابیل مواد په بیلابیلو حالتونو کې گوری، یا پوهېږي چې مواد په طبیعت کې په څو حالتونو پیدا کېږي؟ د مادې حالتونه پر کوڼو شسرايطو پورې اړه لري؟ مواد په بیلابیلو حالتونو کې د کوڼو خصوصیاتو لرونکي دي؟ د مادې د گاز، مایع او جامد حالت څرنگه یو پر بل بدلون لاري شي؟ د مادې د حالتونو په بدلونونو کې کوم شرایط بنسټیز رول لرونکي دي؟ د دې فصل په لوستلو کېدای شي د مادې د حالتونو په اړه معلومات حاصل، پورتنی پوښتنوته ځواب وړاندې او هم د دې ډول پوښتنو بیلگې حل کړای شي.

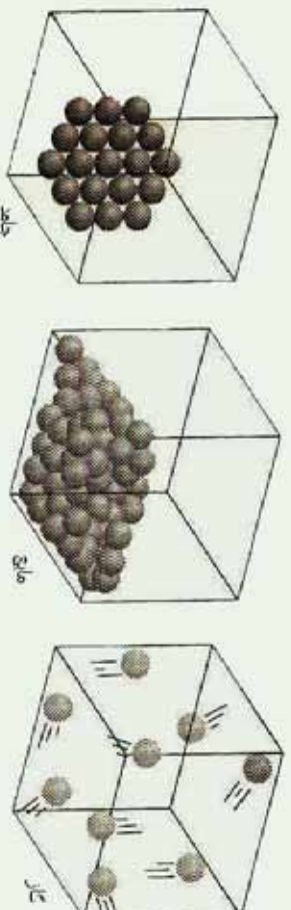


۶- ۱: جامدات مایعات او گازونه

هره ماده کو لایه شې چې د محیطی شرایطو په څرنگوالی سره درې حالتونه (جامد، مایع او گاز) ولري، که څه هم مواد په عادی حالت کې د گاز په حالت لږ پیدا کېږي، خو گازونه د ځانګړي اهمیت لرونکي دي؛ د بیلګې په ډول: ژوندي موجودات د هغوی له ډلې څخه انسانان د غازي محلول په دننه کې ژوند کوي. دځمکې اتموسفیر دگازونو مخلوط دي چې د هغه زیاته برخه له نایتروجن او اکسیجن څخه تشکیل شوی ده. گازونه هغه مواد دي چې د هغوي تشکیل کونکي ذري یو پر بل باندې لږه اغیزه لري او د هغوی د ذرو د جذب قوه ډیره ضعیفه او نامنظم حرکت لری . په لوړه تودوخه او لږ فشار کې د گازونو د ذرو حرکت چټک دي. د جامداتو خواص د گازونو له خواصو څخه توپیر لري.

دگازونو کثافت ډیر لږ دی، په داسې حال کې چې دجامدات کثافت لوړ دی، گازونه د فشار په پایله کې متراکم کېدای شي؛ خودجامداتو د تراکم کېدلو خاصیت کوچنی دي؛ ځکه د هغوی د ذرو ترمنځ د جذب قوه دگازونو په پرتله څو ځلی زیاته ده. جامدات کلاک او ماتیدونکی دي؛ په داسې حال کې چې گازونه د دا ډول خواص لرونکي نه دي.

مایعات د جامداتو او گازونو په نسبت ځانګړي خاصیتونه لري؛ د بیلګې په ډول: دمایع په حالت کې د موادو د ذرو ترمنځ د جذب قوه ډیره زیاته ده، خو د جامداتو په پرتله کمزوري ده. لاندې شکلونه د موادو ذري په درې حالتونو کې ورتبېښي:



(6 - 1) شکل جامد، مایع او گاز حالت

د جامد او مایعو حالتو لرونکي مواد څه نا څه یو شان کثافت لري چې بیلګه یې کېدای شي د اوبو د جامد، مایع او گاز (د اوبو براس) حالت کثافت وړاندې شي . لاندې جدول وګورئ:

(6-1) جدول په بیلابیله تودوخه کې د اوبو درې حالتونه

د اوبو گاز (براس)	جامدې اوبه	مایع اوبه	حالت مشخصات
3.26 g / cm^3	0.9168 g / cm^3	0.997 g / cm^3	کثافت
400° C	0° C	25° C	د تودوخې درجه

۶-۱-۱: د جامداتو ځینې لومړنۍ لیدنه

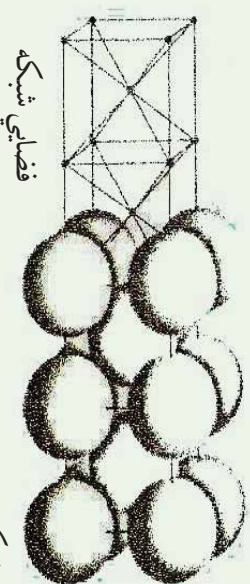
د جامداتو ساده تعریف د موادو لپاره دا دی چې یوه جامده ماده ټاکلې شکل او حجم لري ، په بل عبارت د جامدو موادو شکل او حجم د لوښې د حجم او شکل تابع نه دي، د جامدو موادو پورته تعریف دا دی چې د جامدو موادو تشکيل کوونکي اجزای په ځانگړې نظم سره یو له بل پسې او یو د بل تر څنګ ځای لري، یا د جامداتو پورتنۍ تعریفونه یو له بل سره سمون لري؟ ځواب به دا وي چې په ځینو برخو کې یو له بل سره یو شان نه دي.

۶-۱-۲: بلورونه (Crystal)

یو د جامداتو د روښانه ځانگړتیاو څخه د هغوی کرسټلي بڼه ده چې بلوري جوړښت لري. په بیلابیلو بحثونو کې د اتومونو د نظام په اړه د اتومونو یو درې بعدي جوړښت په یو جامد کې خبرې شوي دي، دا درې بعدي جوړښت ته یوه بلوري شبکه وايي، د بلوري شبکو شکلو ته او ډولونه به لاندې ډول دي.

۶-۱-۲-۱: فضايي شبکه

د ټکو منظم هندسي جوړښت په فضا کې د فضايي شبکې په نامه یادېږي، په (6-2) شکل کې د فضايي شبکو یو شکل لیدلای شې چې د خطونو په واسطه یو له بل سره تړل شوي دي، که چېرې خیال شي چې د اوسپنې د اتومونو وصل کېدل په دې شبکې کې شتون لري ، په داسې شکل چې د اوسپنې د هر اټوم مرکز د یوې نقطې له پاسه په دې شبکه کې واقع وي ، دلته د اوسپنې د بلور یوه برخه لیدل کېږي چې هغه د نوموړي شکل په ښی خوا کې لیدل کېږي :

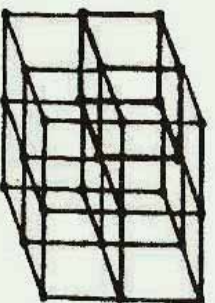


دشبکې بلوري فضايي شبکه (۲-۱)

يوه بلوري شبکه کېدای شي د يوې فضايي شبکې په شکل خيال شي چې په هغې کې بيلا بيلې نقطې د اتومونو، ايونونو او يا ماليکولونو او يا د هغوي گروپونو نښولې وي. د ذرو جوړښت په يوه بلوري شبکه کې په متوالي ډول په يوه درې بعدي شبکه کې تکرارېږي چې ترڅو دهر واحد بلور فزيکي سرحدونه لاس ته راشي.

د يوې بلوري شبکې د توصيف په غرض ضرور دي چې سلول او يا واحد حجره تعريف کړو: يوه واحد حجره د بلوري شبکې هغه برخه ده چې د هغې په حرکت ورکولو د ټاکلو قاعدو سره سم کېدای شي چې بشپړه بلوري شبکه ترلاسه شي.

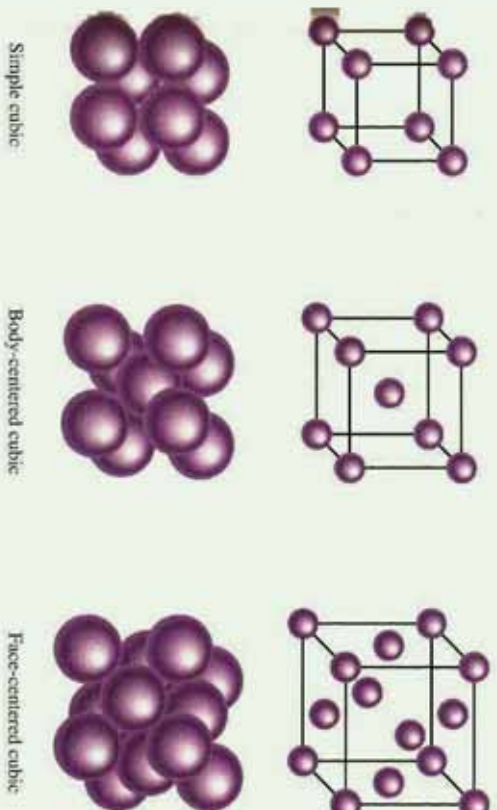
هغه واحد حجره چې معمولاً د فضايي شبکې لپاره ټاکل کېږي، د ټاکلي شکل لرونکې ده، دا حجره د شپږو مخو څخه جوړه شوې ده چې د هغوي هر وجه يوه متوازي الاضلاع ده. (۱-۳) شکل يو ساده مکعبی شبکه او يوه واحد حجره راښيي چې په دې مکعبی واحد حجره کې د هغې په هر څخه کې يوازې يو ټکی شته دي او د ساده مکعبی واحدی حجرې په نوم يادېږي، همدا رنگه دا مکعبی واحد حجره يوه بنسټيزه واحد حجره ده.



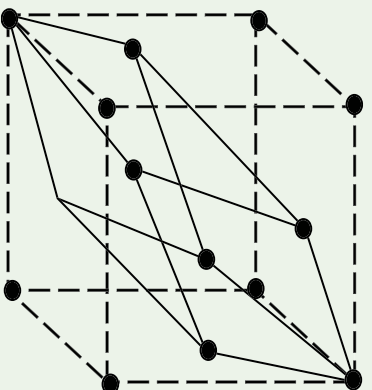
(3-6) شکل يوه ساده مکعبی فضايي شبکه او د هغې حجروي واحد

دوه ډوله مکعبی فضايي شبکې شتون لري چې د هغوی واحدی حجرې معمولاً مرکز لرونکې او يا غير متناظر دي، (د 4-6 شکل په شان) مرکز لرونکې مکعبی واحدی حجرې د اتومونو له اتو نقطو سر بيره چې د مکعب په کونجونو کې ځای لري، د مکعب په مرکز کې د يوې بلې نقطې لرونکې هم

دې او هم د هغه په هرمخ کې يوه نقطه شته ده ، د دې حجرې و احزونو د هر يو لپاره دوه مودله وړاندې شوېدي چې د توپ او ميلې مودل او بله بې غټې کړې دي.



(4 - 6) شکل درې مکعبې حجرې و احزونه توپ او ميله ، لويې کړې



(5 - 6) شکل ساده مکعبې فضايي شبکه او د هغه حجرې واحد

(5 - 6) شکل کې يوه مکعبې واحده مرکز لرونکې حجره له مخ سره (نا اصلي) ليدل کېږي او هم يوه واحده حجره ليدل کېږي چې اصلي حجره ده .

فعاليت



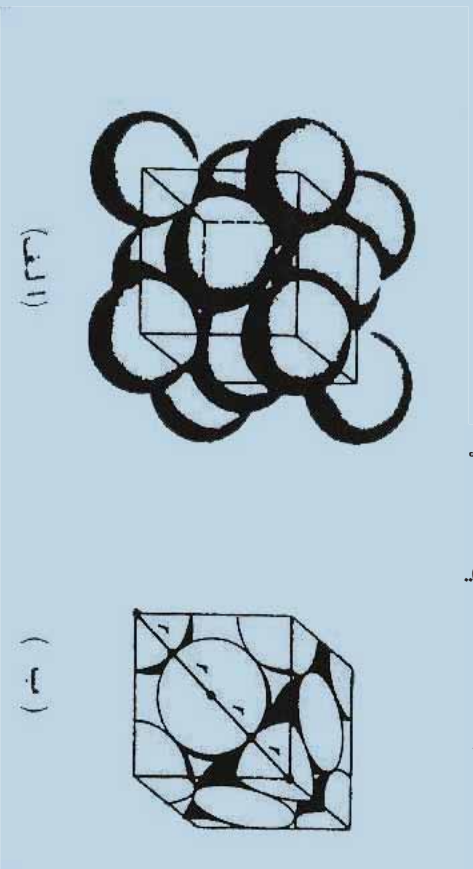
د څو پلاستيکي گولو او له مناسب سربس څخه په گټه اخيستلو سره ، ساده مرکز لرونکي او دمخ ډکي مکعبې حجرې جوړې او هغه وښيي .



په کرسټلونو کې د ذرو کلک نښېدل

په ډیرو زیاتو بلوري شبکو کې د اتومونو ترتیب د نښلیدو په بڼه کلک او مترکب شوي دي، په بل عبارت د اتومونو د یو ځای کیدو سطح په بلوري شبکه کې لوړه ده؛ د بیلګې په ډول: د واحدې حجرې حجم چې د اتومونو په واسطه نیول شویږي، ټاکل کېږي.

مثال: د ارگون په جوړښت کې له (6-6) شکل سره سم تېلور کېږي. د اتومونو د ذرو د یو ځای کیدو سويه په جامد ارگون کې محاسبه کړئ.



(6-6) شکل ارگون د یو مکعبی جوړښت له مرکز لرونکي وجهې سره

الف- د لویو کرو مودل، ب- دا ډول مودل د اتومونو په مکعبی واحدو حجرو کې ښودل شوي دي. حل: په لومړي سر کې هغه حجم چې د کروي جامدو اتومونو په بنسټيزه واحده حجره کې نیولې دي، محاسبه کېږي، د دې لپاره لازمه ده تر څو پیدا کړو چې د ارگون څو اتومونه په هر واحدو حجره کې ځای لري، د هرې حجرې په راسونو کې اته اتومه او د خپلې سطحې په مرکزونو کې شپږ اتومه لري، خو د واحدې حجرې د راسونو څخه یو، د اوو (۷) نورو واحدو حجرو لپاره راسونه هم دي؛ نو له دې کبله یوازې $\frac{1}{8}$ برخه راس د هر اتوم د یوه واحدو حجره پورې اړه لري، همدارنگه هر یو شپږ اتومونه چې په مرکز کې شتون لري، د دوه نږدې واحدو حجرو ترمنځ نیمايي برخه یې هرې حجرې ته اړه لري.

څرنگه چې اته اتومونه په راسونو او شپږ اتومونه د واحدو حجرو د سطحې په مرکزونو کې شته

دي، د ارگون د اتومونو مجموعي شمير چې پر هري حجرې پوري اړه لري، د راسونو له اتومونو څخه عبارت دي چې په لاندي ټول محاسبه کېږي:

$$8 \cdot \frac{1}{8} = 1 \text{ د راس اتومونه}$$

$$\text{د سطح د مرکز اتومونه} = 3 \cdot \frac{1}{2} = 1.5$$

د اتومونو مجموعي شمير د هري پوي حجرې په في واحد کې $4 = 1 + 3$

$$V = \frac{4}{3} \pi r^3 \text{ د کري حجم}$$

په جامد ارگون او يا هغه مرکبونه چې د مکعبې مرکز د اړه وچهې جوړښت لري، هري واحدې حجرې سره څلور اتومه اړه لري.

$$V = \frac{4}{3} \pi r^3 = \frac{16}{3} \pi r^3 \text{ د څلور کروي اتومونو حجم}$$

اوس د واحدې حجرې حجم د r پرنسټ پيدا کوو، د (6-6) شکل پرنسټ کولاي شو پيدا کړو چې د پوي واحدې حجرې د پوي وچهې قطر له $4r$ سره مساوي دي؛ له دې کبله له رياضيکي فورمولونو څخه په گټه اخيستلو سره کيداي شي چې د پويال (e - د دوو مستويو يا په متوازي السطح منشور او هرم کې د دوو وچهې گډ فصل د پال په نوم ياد وي.) په لاس راوړو:

$$(4r)^2 = e^2 + e^2 \text{ پس } 2e^2 = 16r^2$$

$$e^2 = 8r^2 \text{ او } e = 2r\sqrt{2}$$

څرنگه چې د واحدې حجرې حجم (V_{sell}) $V_{\text{sell}} = e^3$ دی؛ نو حاصل کېږي چې:

$$V = [2r\sqrt{2}]^3 = 16r^3\sqrt{2}$$

د واحدې حجرې د حجم نسبت چې د ارگون اتومونو نيولي دي عبارت دی له.

$$\frac{V}{V_{\text{sell}}} = \frac{16/3\pi r^3}{16r^3\sqrt{2}} = \frac{\pi}{3\sqrt{2}} = 0.74$$

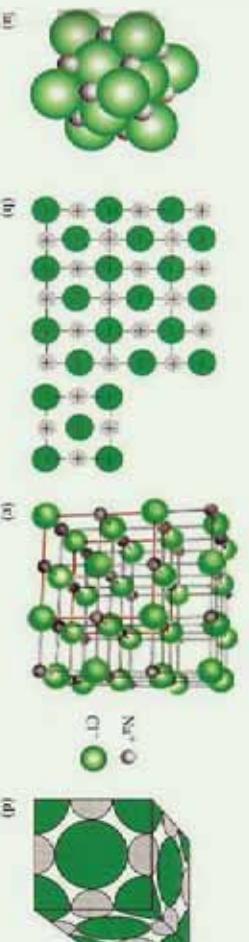
$$0.74 \cdot 100 = 74\% \text{ د اتصالو سلنه}$$

هغه عنصرونه چې په مترآکمو جوړښتونو کې له نښتلو سره مېلور کېږي، عبارت له ټول نېجیه گازونه او له H_2 ، CH_4 او داسې نور هم د بلوري جوړښتونو د ذرو د لوړو مترآکم کېدلو دښلولو سره یوځای دي.

سودیم کلوراید :

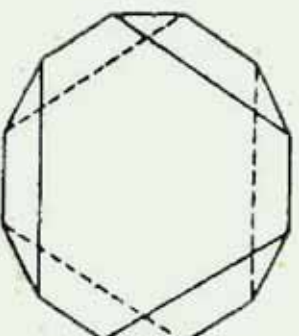
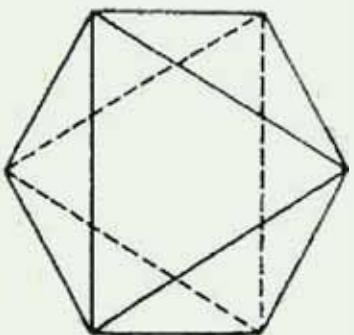
د سودیم کلوراید بلوري جوړښت مکعبی مرکز لرونکو سطحی لري چې د Cl^- ایونونو د هغه کنج او منځ نیولي دي؛ خو څرنګه چې په شکل کې لیدل کېږي، د Na^+ ایونونه د مکعب منځ او د مخونو منځ یې هم نیولي دي.

که چېرې د هر Na^+ په مقابل کې یو Cl^- شتون ولري، په دې صورت کې به وضعیت روښانه وي، د دې په پام کې نیولو سره که چېرې په یوه درې لوري شبکه کې د Cl^- ایونونه د سیستم په کنجونو کې ځای ولري، اتو مکعبو پورې اړه لري، نو په کنجونو کې د کلوراید د اتو ایونونو فقط یو $\left(8 \cdot \frac{1}{8} = 1\right)$ د هري واحدې حجرې سره تعلق لري او هم ټولې سطحې په خپل مرکز کې د کلوراید د یو ایون لرونکي دي، داچې هره یو سطحې هره یوه له دوو مکعبو سره اړه لري، نو د کلوراید د شپږو موجودو ایونونو د جملې څخه چې د سطحې په منځ کې شتون لري، د هغې درې $\left(6 \cdot \frac{1}{2} = 3\right)$ پری هری بنسټیز واحدې حجرې پورې اړه لري؛ نو په مجموع کې په شپږ عدد واحدې حجره کې څلور واحدې کلوراید Cl^- شته دي؛ داسې چې په یو عدد واحدې حجره کې د Na^+ څلور ایونونه شته دي؛ یعنې په واحدې حجره کې د کلوراید یو ایون د سودیم له یو ایون سره سمون لري، نو د سودیم کلوراید فورمول $NaCl$ دی:



(7 - 6) شکل د واحدې حجره د توپ او میلی مودل

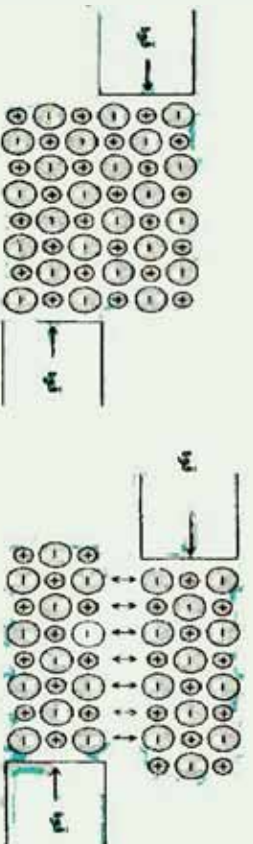
هر څومره چې د بلورونو د جوړېدلو او غټېدلو چټکتیا په کراهه وي، په همافه اندازه بڼه او کیفیت لرونکي کرسټلونه جوړېږي، (6 - 8) شکل د زینڅ (پیکری) $(KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O)$ د مرکب طبیعي ښځو کرسټال راښيي:



(6- 8) شکل بشپړه بلورونه له طبیعي بشپړ شکل څخه وتلی $KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ د جامداتو ډولونه

د جامداتو خواص تر یوه حده پورې د هغو هندسی بلوري شبکو بنو، د هغوی د کینودل شوو واحدونو خاصیت (اتومونه، ایونونه او مالیکولونه) د شبکې په نقطو او د هغوی ترمنځ قوي پورې اړه لري، په دې بنسټ کېدای شي جامدات په څلورو ډولونو لیدل کېږي چې له ایوني، مالیکولي، کووالنسي او فلزي څخه عبارت دي:

1 - ایوني جامدات: د ایوني جامداتو په شبکه کې مثبت او منفي ایونونه شته دي. څرنگه چې د هغوی ترمنځ الکتروستاتيکي (ایوني اړیکې) قوای قوي دي نو د دې ډول شبکو یې ترتیبه کول امکان نه لري، له دې کبله جامدات له سختو ایونونو څخه جوړشوي دي؛ مگر دا ډول جامدات مایدونکی دي؛ د بیلګې په ډول: د $NaCl$ یو بلور د مایدو په مقابل کې کلک مقاومت نسي؛ که چیرې ټوټه شي، په پوډرو بدلېږي.



(6- 9) شکل د ایوني جامداتو ټوټه کېدل

د ایوني جامداتو د ویلي کېدو ټکی لوړ دی او د بلوري شبکې له ماتیدلو سره یو ځای وي، څرنگه چې ایوني اړیکې فوق العاده ټینګې دي؛ پر دې بنسټ د هغوی ویلي کېدل په لوړه توګه کې

ترسره کبیری؛ د بیلاګې په ډول: $NaCl$ په $800^\circ C$ تودوخه کې ویلي کبیری د ایوني جامدانو بریښنايي تیرونه کمزوری ده؛ ځکه د هغوی ایونونه په پراخه توګه حرکت نه شي کولای؛ خو په ویلي شوي حالت کې د لور بریښنايي تیرونه لرونکي دي.

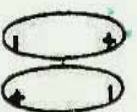
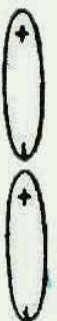


فکر وکړئ

ایوني شعاع د Na^+ او Cl^- ایونونه په ترتیب سره $116pm$ او $167pm$ ده، د هغه حجم په متر مکعب او سانتي متر مکعب او دهغي مولي کثافت پیدا کړئ.

۲- مالیکولي جامدات: په مالیکولي جامدانو کې هغه واحدونه چې د بوي شبکې ټکي تشکيلوي مالیکولونه دي او په هر مالیکول کې اټومونه د کووالانسي قوی پریښت ترکیب شوي دي؛ په مالیکولي جامدو جسمونو کې د واندر والس کمزوری قوه شتون لري. واندر والس قوه بیلابیل ډولونه لري چې مهم؛ یې د ډای پول- ډای پول (*Dipole-Dipole*) او لندن (*London*) قوه ده.

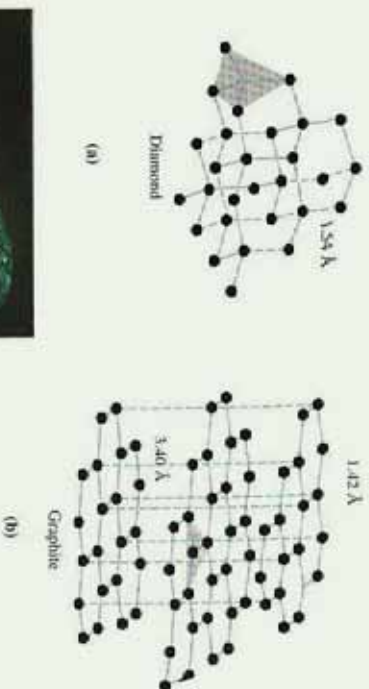
ډای پول - ډای بولي قوه د پولار (*Polar*) مالیکولونو ترمنځ الکتریکي مقابل عمل دي، لاندي شکل په شیماتيک ډول د مجاورو دوو قطبي یوه جوړه مالیکولونه یوله بل سره په بوي شبکه کې ښيي؛ ډای پول- ډای بولي قوه د ایوني کووالانسي قوې په پرتله کمزوري ده.



(6 - 10) شکل ډای پول - ډای بولي قواوې.

3- کووالانسي جامدات: کووالانسي جامدات ځینې وخت د اټومي جامدانو په نوم هم یاد شوي دي؛ په دې ډول جامدانو کې تشکيل کونکي واحدونه د شبکې په ټکو کې یو له بل سره د کووالانتي اړیکو په واسطه یوځای شوي دي. اټومونه درې بعدي شبکې منځته راوړي چې د بلور فزیکي حدود لوري او پراخه شوي وي، د کووالانسي جامدانو ساده بیلاګه سلیکان کاربايد (*SiC*) دي، د دې مادې په شبکله کې د Si هر اټوم د څلور وجهي په ترتیب کې د کاربن له څلورو اټومونو سره اړیکه او

د کاربن هر اټوم د Si د خلوړو اټومونو سره اړیکه لري چې په پایله کې کلاکه جامده بلوري ماده جوړه کوي ده، د دې ډول جامداتو د ویلې کېدو درجه لوړه ده ځکه اټومونه د قوي اړیکو په واسطه سره یو ځای شويدي، څرنگه چې په دې ډول جامداتو کې حرکت کوونکي ایونونه او الکترونونه نه شته؛ د دې کبله د بریښنا هادی نه دي؛ الماس هم د کوولانسي جامداتو د ډولونو د څخه دي چې د کاربن هر اټوم له نورو خلوړو اټومونو سره اړیکه لري.



Diamond



Graphite

(6 - 11) شکل د گرافیت او الماس جامد جوړښت

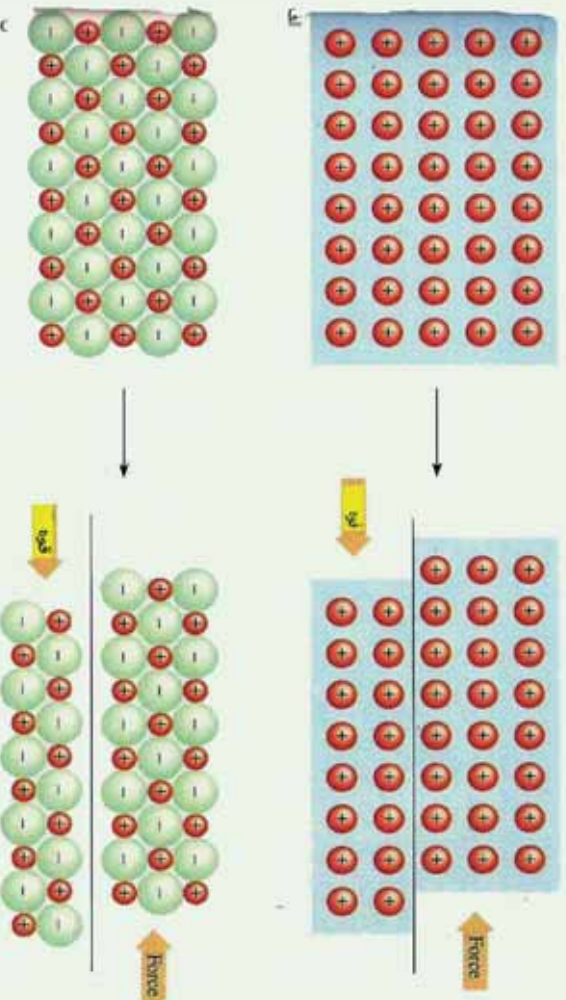
۴- فلزي جامدات:

په یو فلزي جامد کې، هغه واحدونه چې د شبکې ټکي نیسي، مثبت ایونونه دي چې بېلگه یې کولای شو جامد سوډیم وړاندې کړو، د Na^+ ایونونه د یوې مرکز لرونکې مکعبې شبکې ټکي نیولي دي، سوډیم (Na) خپل یو الکترون د شبکې د مجموعي الکتروني وړېځې د جوړېدو په غرض له لاسه ورکوي، د لاسه ورکول شوي الکترونونه د یوه یادو اټومونو په اختیار کې نه وي، خو په ټوله شبکه کې د لامبو او حرکت په حال کې پاتې کېږي او ټاکلی ځای نه لري. دا ډول الکترونونه د ازادو الکترونونو په نوم یادشوي دي. د ایونونو او الکترونو وړېځې ترمنځ د جاذبې ښه قوه شته ده چې د جاذبې دا قوه د شبکې جوړښت ثابت او پایدار ساتي او په عین وخت کې اجازه ورکوي ترڅو د شبکې ښه پرته له ماتېدو بدلون ومومي؛ د دې کبله سوډیم او ځینې نور فلزونه نرم دي، په ډیره آسانی، سره یې بڼه یې بدلون مومي. ځینې فلزونه ډیر کلک دي، بېلگه یې کیدای شي چې ولفرام (W) او کرومیم (Cr) ورکولی شو، په دې ډول فلزونو کې



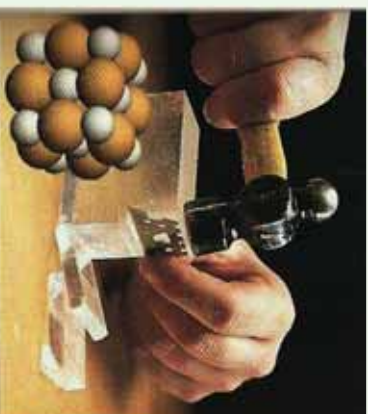
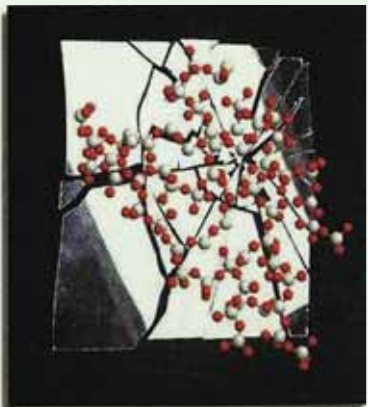
اړیکه قطبي ده؛ له دې کبله میل لري چې د جوړښت کبروالی یې ډیر لږ وي او دهغې د بڼې له بدلون څخه مخنیوي وکړي، د فلزونو د وسلې کیدو درجه د پوزیټیو دلیټونو پریښست په لویه ساحه کې بدلون لري؛ د بیلگې په ډول: د سوډیم د ایشیدو ټکی 89°C ؛ خو د ولفرام 3415°C دي.

د فلزونو ازاد الکترونونه د هغوی د تودوخې او برېښنا د لیدلو لامل شوي دي، الکترونونه کولای شي چې د فلز د یوې برخې څخه بلې برخې ته حرکت وکړي اود تودوخې او برېښنا تیرولو لامل کیږي. حرکت کوونکي او ازاد الکترونونه په فلزونو کې هم د هغوی د خلا لامل کیږي، هغه برېښنا چې د فلز په سطحه لگيږي، الکترون یې جذبوي او بیرته یې په چاپیرال کې خپروي، دا عمل داسې واقع کیږي چې فلزي سطح ټولو خوا ته رڼا خپره وي.



(6 - 12) شکل فلزي شبکې په جامد فلزي

۵- امورف جامدات (بې بڼې جامدات): په ټیټه تودوخه کې مایعات ډیر زیات ساره او کلک کیږي، چې د مایع دا حالت د سسري مایع په نوم یادېږي، هر څومره چې د مادي تودوخه ټیټه شي، په همغه اندازه مایع خپل دسیال حالت له لاسه ورکوي او جامد حالت ته نژدې کیږي، تر څو چې جامد حالت ځانته غوره کړي، په دې حالت کې ماده ځانته کلک حالت غوره کوي او دټاکلې شکل او حجم لرونکي وي؛ خو د دنني جوړښت له کبله د هغوی جوړونکي اجزاي په نا منظمه بڼه شتون لري، دا ډول جامدات د امورف (*Amorph*) بې بڼې په نوم یادوي او جامدات د منظم جوړښت لرونکي بلوري (*Crystal*) جامداتو په نوم یادېږي.



ب

ب- امورف

الف

(6 - 13) شکل الف- کرسټال

په دې هکله پوښتنه پيدا کيږي چې کيداي شي امورف جامداتو ته هم جامد ويلی شي؟ خو خواب دادی: هر شي چې د ټاکلي شکل او حجم لرونکي وي، جامد ورته وايي؛ خو امورف جامدات د دنني جوړښت له له کبله له مایعاتو سره ورته والی لري. بنسټه هم د امورف جامداتو له ډلې څخه ده.

۶-۱-۴: د جامداتو خواص:

جامدات د ټاکلی حجم او شکل لرونکي دي؛ خو که د هغوی تودوخه لوړه کړی شي، لږ انبساط کوي. د جامداتو تودوخې د انبساط ضریب (د حجم نسبي بدلون د یوې درجې تودوخې د زیاتوالي په اندازه) د گازونو په پرتله ډیر کوچنی دی، د فشار اغیزه په جامداتو کې ډیره لږه ده. جامدات تقریباً د انقباض وړ نه دي؛ د بیلګې په ډول: که مو غوښتي وي چې د سپینو زرو د نمونې یو مقدار حجم نیملې ته ورسوو، باید په هغه باندي $5 \cdot 10^5 \text{ atm}$ فشار وارد شي. د جامداتو د حجم کمه اړیکه له فشار او تودوخې سره د هغوی پر جوړښت پورې اړه لري، په جامداتو کې د اتومونو او مالیکولونو ترمنځ فاصله ډیره لږه ده؛ خو په گازونو کې دا فاصله ډیره زیاته ده، ډیوري جامدې مادې جوړښت راښيي چې د جامداتو په جوړښت کې مالیکولونه او اتومونه یو له بل سره ټینګې اړیکې لري په جامداتو کې د مالیکولونو حرکت ډیر وړو او حتی نه لیدل کيږي. مایعات په زیاته چټکتیا جاري کيږي؛ څرنگه چې په مایعاتو کې مالیکولونه په اسانې یو له بل پر سطحې خوښيږي او د همدې کبله دي چې مایعات د لوښي شکل خاڼه غوره کوي کوم چې په هغه کې ځای لري، له بله پلوه د جامداتو د مالیکولونو ترمنځ د جذب قوه د گازونو په نسبت ډیره زیاته او ډیره قوی ده، دا عامل لامل کيږي چې داخلي مقاومت د جاري کیدلو په وړاندې پر یو مایع د گازونو په پرتله زیات وي.

۶-۲ : مایعات

مایعات کیدای شي چي پر دوو لارو په لاس راوړل شي.

1 - د جامداتو د وېلې کیدو له لارې.

2 - د گازونو د مایع جوړولو له لارې.

په لومړي لاره کې جامدي مادې انرژي جذب کړي ده او دا انرژي د هغو ذرو د حرکي انرژي په زیاتوالي کې په کاروړل شوی ده. په دویمه لاره کې د موادو د مالیکولونو ترمنځ د جذب قوه په گازي فاز کې زیاته شوی دی او سیستم خپل چاپیریال محیط ته انرژي ورکړي ده چي په مایع تبدیل شوي ده؛ څرنگه چي د مایعاتو تشکیل کونکي ذري یو له بل سره نږدې تړدي دي ؛ د دې کبله مایعات جامداتو ته ورته کیدای شي ، له بله طرفه څرنگه چي د مایعاتو مالیکولونه او ذری ازادانه حرکت کولای شي؛ له دې امله گازونو ته هم ورته کیدای شي.

۶-۲ : د مایعاتو عمومي خواص

مایعات په زیاته چټکتیا جاري کېږي او څرنگه چي په مایعاتو کې مالیکولونه په اسانۍ یو د بل د سطحې له پاسه خوښېږي نو دهمدي کبله دهغه لوبښي شکل ځانته غوره کوي کوم چي په کې موجود دي، له بلی خوا د جامداتو د مالیکولونو ترمنځ د جذب قوه د گازونو په پرتله پوره قوري ده ، دا عامل لامل کېږي چي تر څو د یوې مایع دننی مقاومت د جاري کیدو په مقابل کې د گازونو پسرټلځوږوي.

۶-۲-۱ : د مایعاتو او د گازونو د خپریدلو پرتله

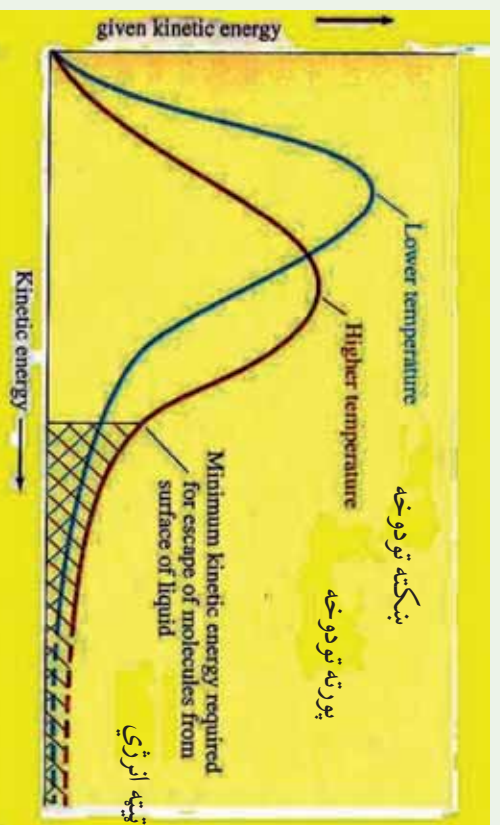
څرنگه چي د گازونو نږدیزات حجم تښتی فضا جوړ کړي ده او په هغوی کې د مالیکولونو ټکر کم دی، خو دا مطلب په مایعاتو کې نږدې لږ دی ، پر دې بنسټ وېلې شو چي د مایعاتو خپریدل د گازونو په پرتله چټک دی او د مایعاتو د مالیکولونو ترمنځ ټکر نږدیزات دی چي له دې کبله د هغوی حرکت په یو ټاکلې لور ترسره کېږی ؛ د بیلگي په ډول: که چیري یو څاخکی مایع رنگ په اوبو کې ورزیات کړو، وبه لیدل شي چي رنگ په اوبو کې په کراره، کراره خپریږي او له اوبو څخه ډک لوبښي ټوله فضا نیسي. د مایعاتو د تراکم کیدو وړتیا د گازونو په نسبت ډیره ده، مایعات ځانگړی حجم لري، که څه هم د مایع ښه د لوبښي پر ښه پورې اړه لري ؛ خو مایع د گازونو پر خلاف د لوبښي ټول حجم نه نیسي . د مایعاتو مالیکولونو د جاذبې قوه د گازونو په پرتله لږ څه د تراکم لامل گرځي. مایعات د سطحې کشش لرونکي دي ، د یوې مایع میل د خپلې سطحې دکموالی لپاره عبارت له



سطحي له کشش څخه دي چې له ځانه يې نښي او د قواوو د توازن د نه شتون د مایع په سطح کې منځ ته راځي. څرنگه چې دننې مالیکولونه د بانډینو مالیکولونو د کش کولو لامل دننه لوري ته کېږي، په دې صورت کې د سطحې مالیکولونو د پاسه موثره قوه چې دننې قواوو څخه لري شتون نه لري.

۶-۲-۱: براس کیدل او دمایعاتو د براس فشار

دمایعاتو له مهمو خواصو څخه یو د هغوی د براس کیدلو ځانگړتیا ده، د مایع مالیکولونو چټکتیا د جامد او گازونو د مالیکولونو د چټکتیا په شان مختلفه ده او په مقابل کې د مایع مالیکولونو حرکتی اثرزې هم توپیر لري چې په هره شېبه کې ځینې مالیکولونه چټک حرکت کوي او په همدې محیط کې ځینې مالیکولونه په کراره حرکت لري، لاندې گراف مطلب په واضح ډول روښانه کوي:



(6 - 14) شکل په یو مایع کې د مالیکولي انرژي ویش

په یو مایع کې د مالیکولونو انرژیکي گراف او د هغې ویش له پورتنۍ شکل سره سم توضیح کوي چې مالیکولونه په لوړه تودوخه کې له ډیرې حرکتی انرژي سره په محیط کې شتون لري. هغه شمیر مالیکولونه چې د یوې مایع په سطحه کې ځای لري؛ که چیرې خپل ځان د نورو مالیکولونو له جاذبې قوې څخه خلاص کړي، په براس بدلېږي چې دې عملی ته براس کیدل وایي، د براس کیدلو عملیه په هره شېبه کې تر سره کېدای شي. د تودوخې زیاتوالي د مایع مالیکولونو د حرکتی انرژي د زیاتوالي لامل گرځي او د براس عملیه چټکه کېږي.

۶- ۴: د مایعاتو د ایشیدو درجه

که چیرې مایع ته په یو سر لوړځي لوړنښي کې تودوخه ورکړل شي ، د هغه تودوخه زیاتېږي. د یوې مایع د ایشیدو په بهیر کې (له ثابت فشار سره) د هغې د ایشیدو ټکی ثابت پاتې کېږي، په رښتیا په ثابت فشار کې هغه تودوخه چې په هغه کې مایع په ایشیدو راځي، د همدې مایع د ایشیدو د ټکي په نامه یادېږي. یوه مایع هغه وخت په ایشیدلو راځي چې د مایع د بخار فشار د وارد شوي باندني فشار یا اتموسفیر سره مساوی شي.

د مایعاتو د ایشیدو پروسه په سر لوړځي لوړنښي کې لیدل کېږي؛ خو په سربېرې لوړنښي کې نه ترسره کېږي. په سر لوړځي لوړنښي کې په مایع باندې وارد شوي باندني فشار ثابت دي خو د باندني فشار په بدلون د ایشیدو درجه هم بدلون مومي، داسې چې د فشار په زیاتوالي د مایعاتو د ایشیدو درجه لوړېږي او د فشار په لږوالي د مایع د ایشیدو تودوخه لږېږي؛ د بیلگې په ډول: د اوبو د ایشیدو درجه په یو اتموسفیر فشار کې 100°C ده؛ مگر په لوړو منطوقو کې چې فشار 650mmHg وي، اوبه په 95°C کې په ایشیدو راځي.



فعالیت

الف- د اوبو د ایشیدو تودوخې درجه د غره په سر کې زیاته ده او یا د غره په ټیټوږخو

کې، ولې؟

ب- په اوبو کې د کچالو پخول د غره په سر کې ټیټ وخت نیسي او یا د غره په ټیټوږخو کې ؟

ج- آیا هغه اوبه چې د غره په سر ایشیږي، لاس زیات سوځوي او یا هغه اوبه چې د غره په بڼکټي برخه کې ایشیږي لاس زیات سوځوي؟

د ایشیدو پروسه عملاً په سړیتو لوټیو کې نه ترسره کېږي؛ ځکه په سر پټو لوټیو کې براسونه ټولېږي او د مایع سطح براس راچاپیږوي او د مایع د سطحې فشار لوړوي چې د مایع د ایشیدو خنډ گرځي، په دې صورت کې هر څومره چې په هغې باندې تودوخه زیاته شي په هماغه اندازه مجموعي فشار په سترگي لوټیو کې د مایع پر سطحه باندې زیاتېږي او د ایشیدو بهیر نه ترسره کېږي



فکر و کړنې:



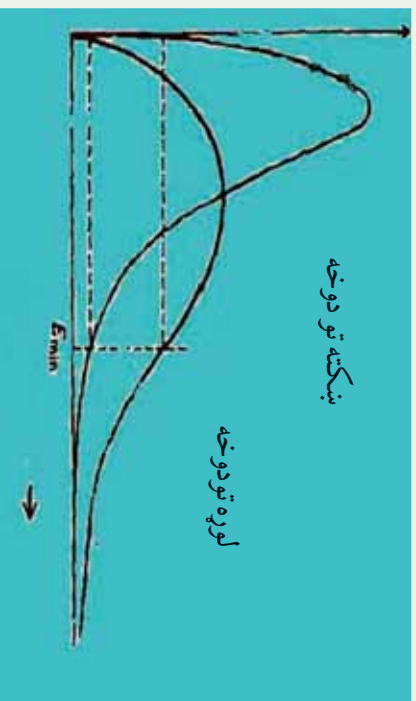
الف- آیا د بخار په سرچینې ډنګ کې چې د اور بر وړانګو د اېښودل شوي وي، د ایشولو عملیه تر سره کېږي ؟

ب- ولې د بخار ډیګونونو په پورتنۍ برخه کې سموري ویاسي چې په مناسب وخت کې وازاو بخار یې ووزي ؟

ج- د اوسو تودوخه د بخار ډنګ کې زیاته ده او یا دا چې په سر وازو ډیګونو کې اوبه ډیرې زیاتې د ایشیدو په حالت دی.

۶- ۱- ۴- تودوخه او د مادي بدلونونه

که یوې جامدی مادي ته تودوخه ورکړل شي، کوم بهیر به ولیدل شي؟ په عمومي ډول جامده ماده ویلې کېږي او په مایع بدلیږي، که لاسته راغلی مایع ته بیا هم تودوخه ورکول شي په یوه ټاکلی درجه تودوخه کې ایشیږي او د گاز فاز تشکیلوي . د تودوخې منځني او درې گونو حالتونو د مادي بدلونونو وخت (جامد، مایع او گاز) په لاندې ډول لیدلې شي:



صعودي حرکی انرژي

(6- 15) شکل: د اوبو د درې حالتونو (جامد، مایع او گاز) د بدلونونو منځني گراف د تودوخې د درجو له تړون سره. هغه انرژي چې یخ ته ورژننه کېږي، د اوسو د مالیکولونو حرکي اهتزازونه زیاتیږي چې په پایله کې مالیکولونه یو له بل څخه جلا او کرسټالي شبکې یو له بل څخه بیلیږي چې جامده ماده په مایع بدلیږي او دمالیکولونو انرژي دومره زیاتیږي چې دا مالیکولونه خپل ځای په شبکه کې له لاسه ورکوي. د جامداتو تودوخه دولې کېدو تر هغه وخت پورې ثابته پاتې کېږي چې کاملاً جامده ماده په مایع تبدیله شوي نه وي. د ویلې کېدو نه وروسته د تودوخې درجه د

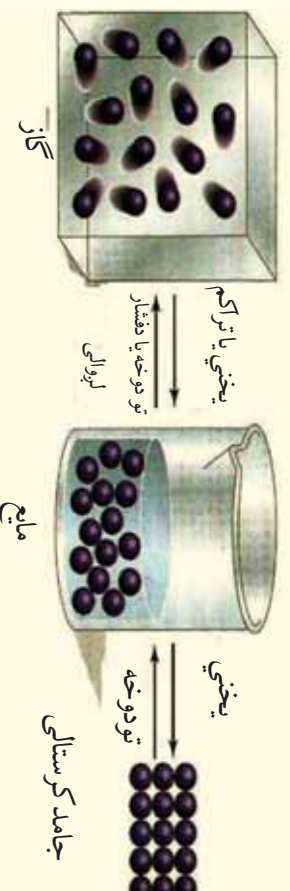


ایشیدو تر درجی پوزی لورپزی او د تودوخی دا درجه تر براس کیدلو پوزی بشپوره نایته پاتی کپزی، کله چی مایع پوره براس شی، نو دتودوخی درجه لورپزی.

فعالیت

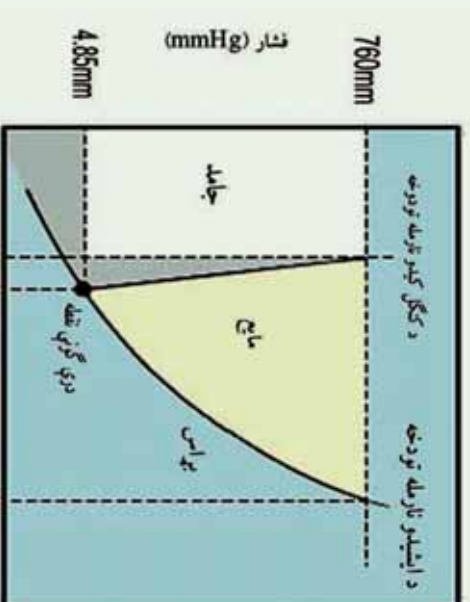


خپرنه وکړئ چې ولې جامد مواد د تودوخی د زیاتوالي په اثر ولې کپزی؟ ولې د تودوخی د زیاتوالي په اثر مایعات په براس او یا گاز تبدیلیری؟ لاندې شکلونه وگورئ، خواب وړاندې کړئ.



(6 - 16) شکل د اوبو حالتونه د تودوخی په بیلابیلو درجو کی

د یوې مایې د ویلې کیدو او ایشیدو ټکی د جامد او مایع حالتونه د براس د فشار په واسطه ټاکل کپزی، لاندې گراف د اوبو د جامد او مایع د براس فشار بڼیې:



تودوخه (°C)

(6 - 17) شکل د اوبو د براس فشار ترون د تودوخی سره

۶-۲-۵: د مایعاتو کنگل کیدل

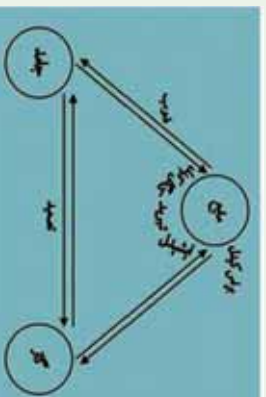
کله چې له یوې مایع څخه تودوخه واخیستل شي، په دې صورت کې د مایکولونو حرکي انرژي ټیټیږي چې د مایع تودوخه ښکته راځي، نو ثابت حالت ځانته غوره کوي او له هغې سره گډه د موادو جامد بلورونه لاس ته راځي. د یو مایع د کنگل کیدو درجه د هغه اندازه تودوخه لاس ته راځي د کوم چې د یوې مادې جامد او یا مایع فاز یو بل سره د تعادل په حالت کې شتون لري.

جامد \rightleftharpoons مایع

که چېرې له یوې مایع څخه تودوخه واخیستل شي، د تعامل لوري به ښي خواته دوام پیدا کوي او دی حالت ته کنگل کیدل وایي، که چېرې جامدو موادو ته تودوخه ورکول شي، د تعامل بهیر له پورتنۍ معادلې سره سم کین لور ته بهیر پیدا کوي، دی بهیر ته ویلې کیدل وایي. د کنگل کیدلو چټکتیا د ویلې کیدو چټکتیا ده، داسې چې سیستم نه تودوخه جذب او نه ازاده کوي، دلته د تگ او راتگ بهیر په دی سیستم کې د تودوخې په عین درجه کې ترسره کېږي؛ پر دی بنسټ د یوې خالصې مادې د ویلې کیدو او کنگل کیدو ټکی یو شان دی.

د جسمونو د جامد حالت نیغ پر نیغ بدلیل د گاز حالت ته د تصعید (Sublimation) عملیه وایي. د موادو جامد حالت د مایع او گاز حالت په شان د براس فشار لرونکي دي او څرنگه چې په جامداتو کې د مایکولونو ترمنځ د کشکولو غښتلی قوي ده؛ پر دې بنسټ د جامداتو براس ډیر لږ دی. د تعادل په حالت کې د جامد او گاز له براس فشار سره مساوي دي او د سیستم د تودوخې درجه د تعادل په حالت کې ثابتې ده. که چېرې د گازي مادې تودوخه لږه شي او پرته له دې چې مایع شي، جامد حالت ځانته غوره کړی، دا بهیر د ترید (Deposition) په نوم یادېږي، کیدای شي چې ځینې مواد په عادی شرایطو کې د تصعید او ترید په لاره، خالص کړی شي چې بیلگه ښي کیدای شي چې I_2 او نفتالین ($C_{10}H_8$) وړاندې شي.

په عمومي ډول یوه ماده د شرایطو په پام کې نیولو سره په درې حالتونو (جامد، مایع او گاز) ولیدل شي چې د درې حالتونو تبدیلیدل یو په بل ته لاندې شکل کې لیدل کېږي:



(6 - 18) شکل د مادې د درې حالتونو تبدیلیدل یو په بل باندې

۶-۳ : گازونه

د گازونو ځانګړتیا د لیدلو وړ په اندازه یو له بل سره یو شان دي او دا تشابه مونږ ته د دې امکان تر لاسه کوي چې تر څو ایديال گاز تعريف کړو او وروسته د حقيقي گازونو خواص د ایديال گازونو له خواصو سره پرتله کړو، په دې صورت کې به تر لاسه شوي چې حقيقي گاز او ایديال گاز په ځینو مواردو کې سره یو شان دي (کله چې فشار او تودوخه زیات نه وي) د گازونو خواص د گازي موادو د بڼو فکتورونو له ډلې څخه دي چې کېدای شي هغه د ساده قوانینو په واسطه توضیح کړو، خو لومړی لازم دي تر څو کمیتونه د بحث لاندې ونیسو کوم چې په گازونو باندې اغیزه لري، هغه عبارت له حجم، فشار، د گاز اندازه او تودوخه ده، د اکمیتونه به په دې څپرکي کې وروستيو بحثونو کې د ازمايښتي قوانینو په مورد زیات کومک وکړی.

حجم :

دا چې گازونه په ناڅاپه منبسط کېږي او خپل اړونده لوښی ډکوي؛ نو د گازونو حجم تل د هغوی د لوښي له حجم سره یو شان دی؛ خو نن ورځ توصیه شوي ده چې د گازونو د حجم د اندازه کولو کمیتونه باید له بین المللي سیستم سره سم په واحد توګه وټاکل شي، څرنگه چې په بین المللي سیستم کې (SI) د فاصلي واحد متر (m) دي؛ پر دې بنسټ بین المللي سیستم کې (SI) د حجم واحد متر مکعب (m³) دي او عمدتاً *decim³* (دیسې متر مکعب) د حجم د واحد په توګه ټاکي، یو دیسی متر مکعب حجم د لیتر (Liter) په نوم هم یادوي. د موادو د حجمونو د اندازه کولو لپاره د m³ له اجزاوو او اضمافو څخه هم ګټه اخلی چې په عمده توګه *Cm³* دي او

$$1 \text{ mLi} = 1 \text{ cm}^3 = \text{کبېري}.$$

فشار

وارده شوي قوه پر یوې سطحې باندې له فشار څخه عبارت دي:

$$p = \frac{F}{S}$$

د cgs په سیستم کې د فشار واحد *MKS, Bary* پاسکال او په *FPS* کې پوند (*Lb*) تقسیم پر انچ مربع (*In²*) دي چې (*1atm = 14,7Lb / In²*) کېږي او دیسی *PSi* په نوم هم یادېږي. *1atm = 14,7Lb · Inch⁻² = Psi = 760mmHg* او ملي متر ستون سیماب دي.

$$1 \text{ atm} = 760 \text{ mmHg} = 760 \text{ torr}$$

$$1 \text{ atm} = 14.7 \text{ lb / Inch}^2 = \text{Psi} = 101.3 \text{ KPa}$$

۶- ۳- ۱: د گازي مادي مقدار :
 په عمومي توگه د موادو مقدار په مول اندازه کېږي چې په (n) بنسودل کېږي د مادي د مولونو مقدار کېدای شي د مطلوبې مادي د گرامونو اندازه پر مالیکولي او يا اتمي کتلې د ویشلو څخه لاس ته راشي:

$$n = \frac{m}{M}$$

د گازونو تودوخه

د گازونو تودوخه په عمومي توگه په کالوین اندازه کېږي چې کالوین د مطلقه تودوخې په نوم هم یادوي:

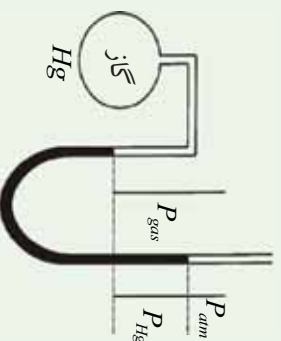
$$T_k = C^\circ + 273$$

۶- ۳- ۲: د بایل قانون (Boyle's Law)

په 1662م کال کې دوو فرانسوي فزیک پوهانو د رابرټ بایل او اډام ماریوټ په نامه یو له بل څخه بیل د گازونو د حجم او فشار ترمنځ اړیکه په ثابته تودوخه کې وڅیړله او په پایله کې لاس ته راوړه چې په ثابته تودوخه ($T = \text{Constant}$) کې د گازونو د ټاکلې اندازې حجم پرمهوی باندې دواړه شوي فشار سره معکوساً متناسب دي.

$$V \approx \frac{1}{p} \dots \dots \dots I$$

نورمرو پوهانو له هغې دستګاه څخه گټه اخیستلې کوم چې په هغه کې د گاز یوه نمونه د تړل شوي درجه لرونکي مانومتر په لاندینې برخه کې ځلې لري، د مانومتر په خلاص سر کې د سیمابو د زیاتوالي په واسطه کېدای شي چې د گاز فشار زیاتوالی ومومي او د فشار په زیاتوالي د گاز حجم په سیلابیلو پړاونو کې اندازه او وټاکل شي.



(6 - 19) شکل سر وازي مانومتر د هایدروجن له گاز سره $P_{atm} + P_{Hg}$

د تجزیو لاندې د هایدروجن گاز د فشار- حجم د اندازې اخیستلو یو تعداد پایلې چې د تودوخې په 25°C کې لاسته راغلي دي، په لاندې جدول کې خلاصه شوي دي:

(1 - 6) جدول د هایدروجن د گاز د تراکم د تودوخې په 25°C درجو کې

د تجزیو نومبر	فشار mm Hg	حجم mli	حجم ضرب د فشار
I	mm Hg 760	mli 25	$1.75 \cdot 10^2$
II	mm Hg 830	mli 21.1	$1.75 \cdot 10^2$
III	mm Hg 890	mli 19.7	$1.75 \cdot 10^2$
IV	1060mm Hg	mli 16.5	$1.75 \cdot 10^2$
V	1240mm Hg	mli 14.1	$1.75 \cdot 10^2$
VI	1510mm Hg	mli 11.6	$1.75 \cdot 10^2$

په دې پایلو کې دوه مهم ټکي پټ دي: لومړی دا چې د فشار په زیاتوالي د هایدروجن د گاز حجم لږ شوی او دویم دا چې د فشار زیاتوالي او د حجم لږوالي د ضربولو پایله (PV) ثابت پاتې کېږي او دې فکتور د بایل او ماریوت توجه ځان ته راواړوله چې د هغې معادله په لاندې ډول ده:

2-----
 $PV = K$

په پورتنۍ اړیکې کې P فشار V د گاز حجم او K ثابت دي چې د هغه اندازه په تودوخه او د گاز په اندازې پورې اړه لري، پر دې بنسټ کېدای شي چې I معادله په مکمل ډول په لاندې توګه ولیکل شي:

$$n = \text{Constant}, T = \text{Constant}$$

$$3-----$$

$$PV = K$$

II او III معادلې د بایل او ماریوت د قانون په نوم هم یادوي، دا معادلې په لاندې توګه هم لیکل کېږي:

$$4-----$$

$$V = \frac{K_1}{P}$$

په لنډه ډول ویلې شو چې په ثابت تودوخه کې د گازونو د یو ټاکلي مقدار حجم له فشار سره معکوس متناسب دي.

بیلګې: یو ایډیال گاز د بایل د اندازه کولو په دستگاه کې ځای لري، د بیلګې په ډول چې په

625mmHg کې د گاز حجم 247mL دي، که چېرې فشار 825mmHg ته بدلون وکړي، په دې فشار کې د حجم بدلون لاسته راوړي ($T = \text{Constant}$).

حل: د بایل له قانون سره سم $P_1V_1 = K$ ، $P_2V_2 = K$ دي نو $P_1V_1 = P_2V_2$ سره کېدای

شې:

$$V_1 = 247 \text{ mL} \qquad \frac{V_1}{V_2} = \frac{P_2}{P_1}$$

$$P_1 = 625 \text{ mmHg} \qquad V_2 = \frac{V_1 P_1}{P_2}$$

$$P_2 = 825 \text{ mmHg}$$

$$V_1 = ? \qquad V_2 = \frac{247 \text{ mL} \cdot 625 \text{ mmHg}}{825 \text{ mmHg}} = 187 \text{ mL}$$

مشق او تمرین وکړئ

په 1.23atm فشار کې د ایډیال گاز حجم 4.63L دي، که چېرې فشار $4.14 \cdot 10^{-2}$ ته بدلون ومومي، د گاز حجم پیدا کړئ. ($T = \text{Constant}$)

فعالیت

$PV = K$ په معادلي کې K د بایل د ثابت په نوم یادوي، د دې ثابت مقدار د گازونو لپاره په معیاري شرایطو کې په $\text{Pa} \cdot \text{m}^3$ ، $\text{mmHg} \cdot \text{L}$ ، $\text{atm} \cdot \text{L}$ لاسته راوړي.

۶-۳: د چارلس قانون (په گازونو باندې د تودوخې اغیزه)

د چارلس په نوم فرانسوي فزیک پوه په 1787م کال کې د گازونو د حجم بدلون د تودوخې په واسطه په ثابت فشار او په ثابت مقدار کې مطالعه کړ. نوموړي عالم ولیدل چې په ثابت فشار کې $(P = \text{const})$ که چېرې گازونو ته تودوخه ورکړ شوې تودوخه د 0°C درجې څخه 80°C پورې بدلون ومومي، نو د نوموړو گازونو د حجم بدلونونه یو له بل سره معادل دي.

په 1806 تر 1808 کالونو کې گیلوسک وکړی شو چې د چارلس د گازونو فهرست پوره کړي او هم نوموړي وپنځودل چې که چېرې په ثابت فشار کې د تودوخې د یوې درجې سانتي ګراد په زیاتوالي له صفر درجې (0°C) څخه، د گاز د حجم 23L:1 برخه انبساط حاصلوي. د چارلس او گیلوسک د دې نمونه د مطالعې پایلې په (6-21) شکل ګراف کې په لاندې ډول وړاندې شوي دي:

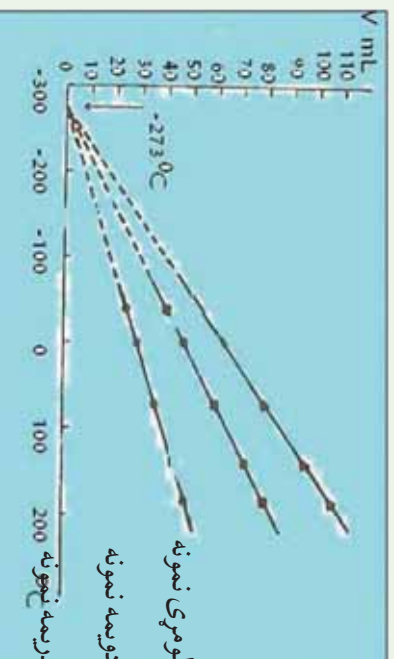
په دې ګراف کې د درې نمونو لپاره د تودوخې او حجم ترمنځ اړیکې د هایدروجن د بیلابیلو کتلو

لياره توضیح شوي ده، په دې تجروبو کې فشار ثابت دي. که د گراف دي خطونو ته چې د تودوخې او حجم ترون اړیکه راښيي، دوام ورکړل شي، د تودوخې د درجو افقي محور به په یوه ټاکلي ټکي کې چې په دې ټکي کې $(V = 0)$ دي، پري کوي. د نوموړو تجربو څخه پایله اخیستل کېږي چې د تودوخې د تزیل په بهیر کې تر $0^\circ\text{C} - 273^\circ\text{C}$ پورې، د گازونو حجم له صفر مساوي دي. په ظاهر کې $0^\circ\text{C} - 273^\circ\text{C}$ تودوخه کې گاز باید د منځه لاړ شي.

له اړونده ترسره شورو تجروبو چې په بیلابیلو گازونو باندې ترسره شوي دي، پایله اخیستل شویده چې د هغوی له گرافونو د رسمونو څخه مستقیم خطونه حاصلېږي او هغه د تودوخې ټول افقي محور په یوه ټاکلي $0^\circ\text{C} - 273^\circ\text{C}$ ټکي پري کوي، څرنگه چې حجم له صفر څخه ټیټه شتون نو $0^\circ\text{C} - 273^\circ\text{C}$ تودوخه ډیره لږه تودوخه ده؛ له دې کبله دغه تودوخې درجه، مطلق صفر منل شویده (د هغې دقیق عدد $0^\circ\text{C} - 273.15^\circ\text{C}$ دي). د نیغو خطونو عمومي معادلی (6 - 21) بڼه عبارت ده له:

$$V = a(t + 273) \text{-----} I$$

په (I) معادله کې V د گاز حجم، T د تودوخې درجه په $^\circ\text{C}$ او a د نیغو خط میل دي. څنگه چې $(V = a(t + 273))$ دی اود کالوین له مقیاس سره اړیکه لري، په دې بنسټ کولای شو چې معادله داسې هم ولیکو: $V/T = a(n \cdot p)$



(6 - 20) شکل د فشار او تودوخې ترمنځ اړیکه

په ثابت فشار ($p = \text{constant}$) کې د ټاکلي مقدار د گازونو حجم له تودوخې سره نیغ پر نیغ (مستقیمه) اړیکه لري. پورتنی قضیه د چارلس اود گیلوسک پر قانون پورې اړه لري.

که چېرې په ثابت فشار کې د یو ټاکلي مقدار گاز حجم V_1 وي، نو دلته د نوموړي گاز لومړنی تودوخه T_1 ده او که تودوخه T_2 ته بدلون ومومي، د گاز حجم V_2 دي، پر دې بنسټ لیکلې شو چې:

$$V = KT \text{ -----3}$$

$$\frac{V}{T} = K \text{ -----4}$$

$$\frac{V_1}{T_1} = K \text{ -----5}$$

$$\frac{V_2}{T_2} = K \text{ -----6}$$

د 5 او 6 معادلې له پرتلی څخه نه لیکلې شو چې:

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V}{T} \text{ -----7}$$

لومړی پیلگه: یو ایډیال گاز په $25^\circ C$ کې، د $1.28L$ حجم لري، که چېرې تودوخه $50^\circ C$ ته بلون ومومي، د نوموړي گاز حجم به څومره وي؟ (چې فشار ثابت وي)

$$\left. \begin{array}{l} V_1 = 1.28L \\ T_1 = 25^\circ C \\ T_2 = 50^\circ C \\ V_2 = ? \end{array} \right\} \frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$V_2 = \frac{V_1 T_2}{T_1} = \frac{1.28L \cdot 323K}{298K} = 1.39L$$

فکر وکړئ



په ثابت فشار او $27^\circ C$ تودوخه کې، یو ایډیال گاز $128cm^3$ حجم نیولې دي، که چېرې نوموړي گاز حجم $214cm^3$ ته بلون ومومي، نو تودوخه به څومره وي؟

دویم مثال: په $25^\circ C$ تودوخه او $1atm$ فشار کې یو ایډیال گاز $2.65L$ حجم نیولې دي، که چېرې په یو وخت کې تودوخه $75^\circ C$ او فشار $2atm$ ته لوړ شي، دلته به دنوموړي گاز حجم څومره وي؟



حل:

1- د بایل د قانون پرنسټ (n او t ثابت وي)

$$V \approx \frac{1}{p}$$

2- د چارلس د قانون پرنسټ (n او p ثابت دي)

$$V \approx T$$

د بایل او چارلس د معادلي له ترکیب څخه کولای شو چې ولیکو

$$V = \frac{CT}{p} \quad (n \text{ ثابت دي})$$

په دې فورمول کې C د تناسب ثابت دی چې تناسب یې پر مسلمات تبدیل کړئ، نو:

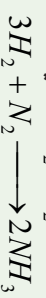
$$\frac{pV}{T} = C$$

پورتنی اړیکه د گازونو د ترکیب د قانون په نوم یادېږي چې هغه کولای شو د گازونو د دوو بیلابیلو حالتونو لپاره په لاندې ډول ولیکل شي:

$$\left. \begin{aligned} \frac{P_1 V_1}{T_1} &= C \\ \frac{P_2 V_2}{T_2} &= C \\ \frac{P_1 V_1}{T_1} &= \frac{P_2 V_2}{T_2} \end{aligned} \right\} \quad V_2 = \frac{P_1 V T_2}{P_2 T_1} = \frac{1 \text{ atm} \cdot 2.65 \text{ L} \cdot 348 \text{ K}}{2 \text{ atm} \cdot 298 \text{ K}} = 1.55 \text{ L}$$

۶-۳-۴: د اوهگډرو اصل

د گیلوسک له قضیې سره سم: د تعامل کونکو گازونو د حجمونو نسبت په یو کیمیاوي تعامل کې د فشار او تودوخې د یوشان شریطو لاندې تام او کوچنی عددونه دي؛ د بیلگې په ډول: نایتروجن او هایدروجن د زرات فشار او تودوخې لاندې یو له بل سره تعامل کړي امو نیایي تشکیل کړي ده، د امو نیایي په تشکیل کې نایتروجن او د هایدروجن حجمی نسبت او همدارنگه د هغه برعکس



دو حجمه \longrightarrow یو حجم + درې حجمه



په دې مورد کې پوښتنې منځ ته راځي، دا چې ولې د حجمونو ترمنځ اړیکه په پام سره همماغه اړیکه ده چې د تعامل کوونکو موادو د مالیکولونو د شمیر ترمنځ په یو کیمیاوي تعامل کې شتون لري؟ د دې سوال ځواب داسې دی چې د بیلابیلو گازونو مساوي حجمونه د فشار او تودوخې ترپوشان شرايطو لاندې د مساوي شمیرو مالیکولونو لرونکي دي. (د اوگدرو لومړی قانون). د بیلابیلو گازونو د ذرو مساوي شمیر (مالیکولونه، اټومونه او یا آیونونه) د فشار او تودوخې د پوشان شرايطو لاندې مساوي حجمونه نیسي. (د اوگدرو دویم قانون)

د اوگدرو د اصل پریکړې په ثابت فشار او تودوخه کې د گازونو حجم نیغ پر نیغ د همماغه گاز د مول له شمیر ورسره متناسب دی:

$$T = \text{Const} \tan t$$

$$P = \text{Cnos} \tan t$$

$$V \approx n \text{-----} 1$$

$$\frac{n}{v} = k \text{-----} 2$$

مشق او تمرین وکړئ

الف- د نایتروجن د گاز نیول شمیري حجم چې د مالیکولونو شمیر یې په STP شرايطو کې $3.011 \cdot 10^{23}$ دی، څو لیتره به وي؟
 ب- د گازونو مولې حجم پر کوم عامل پورې اړه لري، د مولې حجم په نظر کې نیولو سره په ستنډردو شرايطو د گازونو مولې حجم په یو اټمو سفیر فشار او $127^\circ C$ کې محاسبه کړئ.

۶- ۵: د ایډیال گازونو قوانین

د بایل قانون، د چارلس قانون او د اوگدرو اصل درې واړه دهغه متناسب بیانونو کې دی کوم چې ایډیال گازونه توصیف وي، دنوموړو علماوو د اصولو متناسب په لاندې ډول لنډولې شو:

$$V \approx \frac{1}{p} \quad (\text{د بایل قانون})$$

$$V \approx T \quad (\text{د چارلس قانون})$$

$$V \approx n \quad (\text{د اوگدرو اصل})$$

$$V \approx \frac{1}{p} n T \text{-----} 3$$

له درو تناسبو څخه کولای شو ولیکو، چې:



د گازونو کثافت

که چېرې د گاز مولې کثله د هغه د یو مول حجم باندي په ستنډرډ شرایطو کې تقسیم شي ، د گاز د مولې کثافت لاس ته راځي :

$$D_{mol} = \frac{m(mol)}{V_{STP}}$$

لومړی مثال:

د هایدروجن د گاز 5 گرام په $22^{\circ}C$ تودوخه اویو اتموسفیر فشارکې ، 41.5 لیتره حجم لري ، د هغه مولې کثافت پیدا کړئ.

$$D_{mol} = \frac{m(mol)}{V_{STP}} = \frac{5g}{61.5L} = 0.0813g/L$$

خړنگه چې $n = \frac{m}{M}$ دي ، که چېرې د n قیمت په $PV = nRT$ معادله کې معامله کړو ، لاس ته راځي چې :

$$PV = \frac{m}{M}RT \quad \text{یا} \quad PM = DRT$$

$$D = \frac{PM}{RT}$$

دویم مثال

د اکسیجن د گاز کثافت په 320 تودوخه او $2.5atm$ فشار کې پیدا کړئ، د اکسیجن د گاز مالیکولي کثله $32amu$ ده.

حل:

$$d = \frac{PM}{RT}$$

$$D = \frac{2.5atm \cdot 32g \cdot mol^{-1}}{0.082L \cdot atm \cdot mol^{-1} \cdot k^{-1} \cdot 320k} = 2.79g \cdot L^{-1}$$

مشق او تمرین وکړئ



د نایتروجن د یوې نمونې گاز فشار چې د هغې کثافت په $300K$ تودوخه کې $2.0g/L$ دي، پیدا کړئ . د یو مول نایتروجن کثله $28g/mol$ ده.



۶-۳-۶: د یو ایډیال گاز د مولی حجم محاسبه په STP شرایطو کې

محاسبو ښودلې ده چې د یو ایډیال گاز حجم په STP شرایطو کې د 22.4L دی:

$$PV = nRT$$

$$V = \frac{nRT}{P} = \frac{1 \text{ mol} \cdot 0.08206 \text{ atm} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 273 \text{ K}}{1 \text{ atm}} = 22.4 \text{ L}$$

پر دې بنسټ په STP شرایطو کې د هر گاز یو مول 22.4L حجم نيسي.

۶-۳-۷: د گازونو د مالیکولي کتلې پیداکول د گازونو عمومي معادلي پر دې بنسټ او د گازونو کثافت.

د گازونو عمومي معادله په نظر کې ونیسي، د هغې پر بنسټ کیدای شي چې د گازونو د مالیکول کثله لاس ته راوړل شي:

$$PV = nRT \quad \text{-----1}$$

$$n = \frac{m}{M} \quad \text{-----2}$$

$$PV = \frac{m}{M} RT \quad M = \frac{mRT}{PV}$$

لومړی مثال: د فاسفین PH_3 د گاز کثافت په $50^\circ C$ تودوخه او 727 mmHg فشار کې 1.26 g/L دي، د نوموړی گاز ایډیال دی، د هغه مالیکولي کثله محاسبه کړئ.

$$P = 727 \text{ mmHg}$$

$$M = \frac{mRT}{PV}$$

$$m = 1.26 \text{ g}$$

$$M = \frac{1.26 \text{ g} \cdot 6236 \text{ mmHg} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 323 \text{ K}}{727 \text{ mmHg} \cdot 10^{-3} \text{ m}^3}$$

$$V = 1 \text{ L} = 10^{-3} \text{ m}^3$$

$$M = 34 \text{ g/mol}$$

$$T = 50^\circ C = 323 \text{ K}$$

$$R = 62.36 \text{ mmHg} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

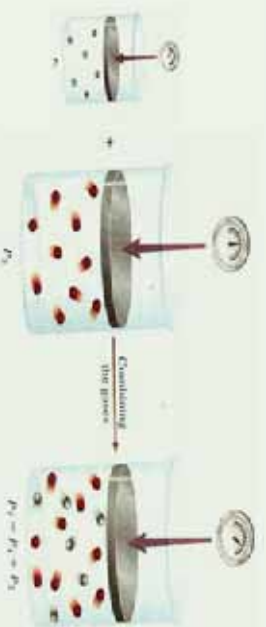
$$M = ?$$

مشق او تمرین وکړئ

د تودوخې په صفر درجه سانتی گراد او $0.1 \mu Pa$ فشار کې، د یو لیتر مشبوع هایدروکاربن گاز 1.96 g ، د هغه مالیکولي کثله او فورمول پیدا کړئ.

۶- ۸ : د گازونو مخلوط (د دالټن قسمي يا جزئي فشار)

په 1801 م کال کې جان دالټن د یو لر علمي تجرو پر بنسټ پایله تر لاسه کړه چې د گازونو له مخلوطو څخه د وګډ لوړنښي په دیوال باندې وارد شوي فشار د گازي مخلوط د تشکیل کورونکو اجزاوو د گازونو د هر یوه د مجموعي فشار څخه عبارت دي؛ پر دې بنسټ د یو گازي مخلوط اندازه شوي فشار باید د گازونو له حاصل جمع سره مساوي وي، داسې چې: که چېرې د مخلوط د اجزاو هر یو جز یوازې د لوړنښي حجم ځانته ونیسي او د لوړنښي په دیوال باندې فشار واچوي، نو د دالټن له جزئي فشارونو سره سم کېدای شي چې وویل شي: د یو گازي مخلوط ټولنیز فشار عبارت له گازونو د هر جزو فشارونو د جمعې له حاصل څخه دی. جزئی یا قسمی فشار داسې تعریف کېږي: که چېرې یو گاز په یوازې ډول یو لوړنښي ونیسي او خپل جزئي فشار معادل فشار یې د لوړنښي په دیوال وارد کړي، د قسمي یا د جز فشار نامه یادېږي، لاندې شکلونه د دالټن د جزئي فشار او د گازونو د مخلوط مجموعي فشار راښيي؛ دیلګې په ډول: که چېرې د هیلیم جزئی فشار 100mmHg او د هایدروجن جزئی فشار 300mmHg وي، نو مجموعي فشار یاکې فشار 400mmHg دی. څه ناڅه د گازونو ډیر مخلوطونه د دالټن د جزئي فشارونو له قانون څخه پیروي کوي او بنسټیز شرط یې دا دی چې مخلوط شوي گازونه یو له بل سره تعامل ونه کړي:



(6 - 21) شکل: د دالټن د قسمي فشارونو قانون د ثابتې تودوخې په درشل کې

د گازونو د حالت د عمومي معادلي پر بنسټ ($PV = nRT$) کېدای شي مجموعي فشار او هر گاز جزئي فشارونه په لاس راوړل شي:

$$P_{Total} = \frac{n_{Total} RT}{V} \text{-----1}$$

$$P_i = \frac{n_i RT}{V} \text{-----2}$$

$$\frac{P_i}{P_{Total}} = \frac{n_i RT}{n_{Total} RT} = \frac{n_i RT}{n_{Total} RT} \text{-----3}$$

$$\frac{P_i}{P_{Total}} = \frac{n_i}{n_{Total}} \text{-----4}$$



دا چي د مخلوط موادو د يو جز مول تقسيم پرد دوی د تشکیل کوزنکو اجزاو دمولونو په مجموعي باندې، د اجزاو مولې کسر دي؛ نو که ديو جز مولې کسر په X_i وښودل شي، په دې صورت کې لرو چې:

$$\frac{P_i}{P_{Total}} = X_i \text{-----4}$$

$$P_i = P_{Total} \cdot X_i \text{-----5}$$

مثال: که چيرې O_2 , N_2 , او H_2 گازونو څخه د يو، يو گرام په اندازه په يو لس ليتره بالون کې وړدنه کړئ، نوموړي گازونه اید يال دي، ددی گازونو د مخلوط تودوخه $125^\circ C$ ده، کلې يا مجموعي فشار (Total) يې پيدا کړئ. (د atm په واحد)

حل:

$$n_{H_2} = \frac{m_{H_2}}{M} = \frac{1g}{2g/mol} = 0.5mol$$

$$n_{O_2} = \frac{m_{O_2}}{M} = \frac{1g}{16g/mol} = 0.0313mol$$

$$n_{N_2} = \frac{m_{N_2}}{M} = \frac{1g}{14g/mol} = 0.0357mol$$

$$P_{H_2} = \frac{nRT}{V} = \frac{0.5mol \cdot 0.082atm \cdot L \cdot 398K}{10L \cdot mol \cdot K} = 1.63atm$$

$$P_{O_2} = \frac{nRT}{V} = \frac{0.0313mol \cdot 0.082atm \cdot L \cdot mol^{-1} \cdot K \cdot 398K}{10L} = 0.102atm$$

$$n_{N_2} = \frac{n_{N_2} RT}{V} = \frac{0.0357mol \cdot 0.082atm \cdot L \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1} \cdot 398K}{10L} = 0.117atm$$

$$P_{Total} = P_{O_2} + P_{H_2} + P_{N_2} = 1.63atm + 0.102atm + 0.117atm = 1.85atm$$

$$P_{total} = 1.63atm \cdot mol \cdot K$$

په عمومي ډول د گازونو د مخلوط سيستم ټول فشار کولای شو د لاندي فورمول په واسطه محاسبه کړو:

$$P_{Total} = \frac{n_{Total} RT}{V}$$



۶- ۹- د گازونو د مالیکیولونو د خپرېدو او نفوذ په اړه د گراهام قوانین

په 1829م کال انګلیسي عالم توماس گراهام *Tomas Graham* لازمي څیړنې د خپرېدو د چټکتیا (*Diffusion*) او نفوذ (*Effusion*) پر بیلابیلو گازونو باندې سرته ورسولي. څیړلنه هغه اصطلاح ده چې له یوه محیط څخه بل محیط ته د موادو د کتلو د حرکت په اړه استعمالېږي؛ د بیلګې په ډول: کله چې غذا د پخېدلو په حال کې وي، د غذا د پخولو د لوښي څخه گازونه بهر ته وځي او په چاپیریال کې خپریږي چې موزېږي د خپل شامې د حس په واسطه د غذا بوی حس کوو.

گراهام پیدا کړه چې د گازونو د نفوذ چټکتیا په گازي محیط کې، د گازونو د کثافت د جنر له مربع سره معکوس متناسب دی:

$$1- \text{---} V = \frac{K}{\sqrt{D}} \text{---} \text{د گاز د خپرېدو چټکتیا}$$

د A او B دوو گازونو د نفوذ نسبت کېدای شي داسې لاس ته راوړل شي:

$$2- \text{---} V = \frac{K}{\sqrt{D_A}} \text{---} \text{د گاز د خپرېدو چټکتیا}$$
$$3- \text{---} V = \frac{K\sqrt{D_B}}{\sqrt{D_B}} \text{---} \text{د B گاز د خپرېدو چټکتیا}$$

$$4- \text{---} \frac{V_A}{V_B} = \frac{\sqrt{D_B}}{\sqrt{D_A}} \text{---}$$

1 او 4 معادله د گراهام د خپرېدو د قانون په نوم یادېږي
په ټاکلي تودوخه او فشار کې د گازونو مالیکولي کثافت او مالیکولي کتله یو له بل سره ښخ پر ښخي اړیکې لري:

$$5- \text{---} D = \frac{m}{v} \text{---}$$
$$6- \text{---} V = \frac{nRT}{P} \text{---}$$

د V قیمت له (6) معادلې څخه په (5) معادله کې معامله کوي حاصلېږي چې:

$$7- \text{---} D = \frac{m}{nRT} = \frac{mP}{nRT} \text{---}$$

$$8- \text{---} n = \frac{m}{M} \text{---}$$

$$D = \frac{mP}{nRT} = \frac{mP}{1} \cdot \frac{M}{mRT}$$

$$9- \text{---} D = \frac{PM}{RT} \text{---}$$



د دو ثابتود ضرب حاصل او د تقسیم حاصل له دریم ثابت سره مساوي دي؛ يعنې:

$$\frac{P}{RT} = K$$

$$D = MK \text{-----10}$$

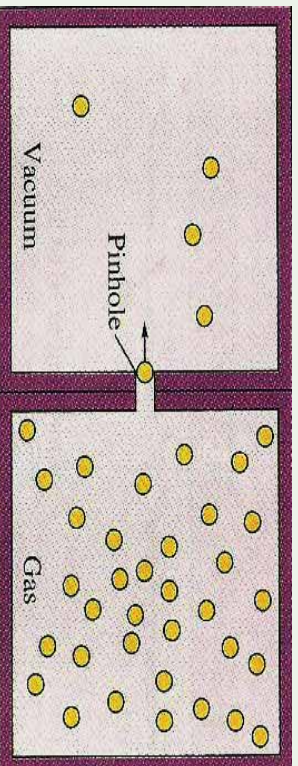
$$D \approx M \text{-----11}$$

خړنگه چې د گازونو مالیکولي کتله اود گازونو مالیکولي کثافت یو له بل سره نیغه اړیکه لري، نو د گراهام مالیکولي خپریدنی قانون کولای شو د دوو گازونو لپاره په لاندې شکل ولیکو:

$$\frac{V_A(\text{Diffusion})}{V_B(\text{Diffusion})} = \frac{\sqrt{M_B}}{\sqrt{M_A}}$$

گراهام په (1826) م کال کې بله مقاله یې نشر کړه چې په هغې کې یې د گازونو د نفوذ دیرالونو د کوچنیو سوریو په اړه علمی مطلبونه وړاندې کړيدي، د یو گاز د مالیکولونو نفوذ د هغه مالیکولي حرکت د دیرال تر منځ له تداخل څخه عبارت دي. د مالیکول د تیریدو قانون د مالیکولي خپریدنی له قانون سره یوشان دي. د گازونو د تیریدو چټکتیا د دیرال اود تیریدو نیمگړی پردي د مالیکولي کثافت د جذر مربع اود هغوی د مالیکولي کتلې جذر مربع سره د معکوس تناسب لرونکی دي؛ يعنې:

$$\frac{V_A(\text{Effusion})}{V_B(\text{Effusion})} = \frac{\sqrt{D_B}}{D_A} \quad \frac{V_A(\text{Effusion})}{V_B(\text{Effusion})} = \frac{\sqrt{M_B}}{\sqrt{M_A}}$$



شکل (6-22) د گازونو د نفوذ چټکتیا

لومړی مثال د X د یوه نامعلوم گاز د تیریدنی چټکتیا د تداخل (سوري) لرونکي دیرالونو د سوریزو څخه، 0.279 د هایدروجن گاز د تیریزې د چټکتیا له نوموړي دیرال څخه یوشان دی رکه چېرې شرایط STP وي) د نامعلوم گاز مالیکولي کتله لاس ته راوړئ د هایدروجن مالیکولي کتله 2.02 ده.



حل:

$$\frac{V_x(\text{Effusion})}{V_{H_2}(\text{Effusion})} = \frac{\sqrt{M_{H_2}}}{\sqrt{M_x}}$$

$$0.279 = \frac{\sqrt{2.016}}{\sqrt{M_x}}$$

جواب:

$$\sqrt{M_x} = \frac{\sqrt{2.016}}{0.279} \quad M_x = \left(\frac{\sqrt{2.016}}{0.279} \right)^2 \quad M_x = 26$$

دویم مثال: د اکسیجن په شتون کې د ایتان له سوځیدو څخه H_2O او CO_2 لاس ته راځي، که چېرې $1.26g$ ایتان د $4.50L$ اکسیجن په واسطه وسوځول شي څو لیتره کاربن ډای اکساید CO_2 او څو لیتره د اوبو براسونه به تولید شي؟ تودوخه $400^\circ C$ او فشار $4.00atm$ دی.

حل:



د اکسیجن مقدار $4.50L$ دی، د $1.26g$ ایتان معادل اکسیجن $4.4L$ دي چې $0.094g$ اکسیجن پرته له تعامل پاتې دي، نو د CO_2 او H_2O مقدار اکیدای شي، په پورتنۍ ډول د ایتان له حجمی مقدار څخه لاس ته راوړل شي.

مشق او تمرین وکړئ



پروپان د اکسیجن په واسطه سوځیږي چې په کاربن ډای اکساید او اوبو باندې بدل شویږي. یو لیتر پروپان په $12^\circ C$ تودوخه او $8.44atm$ فشار کې د اکسیجن په زیاتې مقدار باندې سوځول شوی دی، د تولید شوي CO_2 حجم د $925^\circ C$ تودوخه او یو اتمو سفير فشار په لیتر باندې محاسبه کړئ.



۶-۳-۱۰: د گازونو جنیسی (حرکي) نظریه

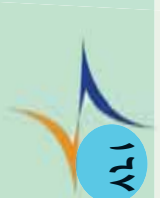
تر اوسه مو د ایډیال گازونو مهم خواص د گازونو د قوانینو تر سرلیک لاندې؛ لکه: د بایل قانون، د دالتن قانون، د گراهام قانون..... مطالعه کړل، له دې مطالعې څخه پوښتنه پیدا کېږي چې ولې گازونه دا نوموړي خواص له ځانه بنسټي؟ تاریخ ثابتې کړي ده چې علوم په لیدو او تجربو پیل شوی دی، نظریې او یا مودلونه د همدې لیدنو او تجربو پر بنسټ ټینګ دي، ولې شو چې نظریې د مودل پر بنسټ ټینګې دي، دموډلو پر بنسټ کېدای شی چې د یو سیستم فورمول او خواص روښانه شي. د گازونو حرکي نظریه چې هغې ته حرکي نظریه هم ویل کېږي، د گازونو د طبیعت او فریکي مودل د حرکت څرنګوالي روښانه کوي، دا نظریه د لاندې فرضیو پر بنسټ ولاړه ده:

1 - گازونه د ډیرو زیاتو شمیرو کوچنیو ذرو (اتومونو او مالیکولونو) څخه جوړ شویډي او دا ذري دومره کوچنی دي چې د هغوی د حجم اندازه د هغو ترمنځ د فاصلو په پرتله په منځني ډول د لوښي هغه حجم چې گازونو په هغې کې ځای نیولي دي، ډیر کم دي او د لوښي دننه د گازونو اعظمی حد د ذرو ترمنځ له خالي فضا څخه جوړه شوي ده.

2 - د گازونو تشکیل کونکي اتومونه او مالیکولونه پرله پسې د حرکت په حال کې دي او د هغوي حرکت بی نظم، چټک او پر خط نیغ دي، د گازونو د ذرو ددې حرکت په پایله کې یو له بل سره ټکر او هم د لوښي له دیوال سره ټکر کوي، دا ټکرونه الاستیکي (بیرته ګرځېدونکي) دي. څرنګه چې په هر ټکر کې د ټکر کونکو مالیکولونو حرکي انرژي بدلون نه کوي، په بل عبارت د دې امکان شته دي چې مالیکولونه په خپل منځ کې خپله سینتیک انرژي له لاسه ورکړي؛ خو د دود ټکر کونکو مالیکولونو د سینتیکي انرژي مجموعه ثابتې پاتې کېږي.

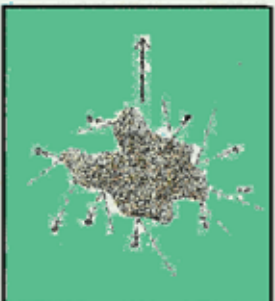
3 - په گازونو کې مالیکولونه او یا اتومونه جلا یو له بل څخه ځای لري چې هیڅ د جاذبي او دافعي قوه د گازونو د اتومونو او مالیکولونو ترمنځ شتون نه لري. (د ټکر د وخت په استثنا)

4 - د ذرو (مالیکولونو او یا اتومونو) حرکت په گازونو کې بیلابیلو شیبو کې کېدای شي چټک او یا ورو وي. ځینې ذري چټک حرکت لري او ځینې د هغوی ورو حرکت سرته رسوي؛ پر دې بنسټ د گازونو د مالیکولونو حرکي انرژي هم په لویه ساحه کې د خوځېدو په حالت کې دي، خو د گازونو د اتومونو او مالیکولونو منځني حرکي انرژي د مطلقې تودوخې سره نیغه اړیکه لري او په ټاکلي تودوخه کې ثابتې پاتې کېږي، په (6-13) شکل کې د گازونو تصویري مودل وړاندې شویډي، په دې مودل کې لیدل کېږي چې د گاز یوه ټاکلي اندازه په رښتیا د ډیرې فضايي خالیګاوو لرونکي ده او دا خالیګاوې په ډیره چټکیا د گازونو د ذرو په واسطه وکېږي.

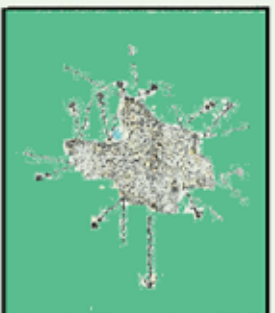




(ج)



(ب)



(الف)

6- 23) شکل الف- د گازونو حرکي مودل او برونۍ حرکت، ب- د مالیکولونو مقدار چې ذری په کینۍ خواته بمباردمان کوي، ج- په راتلونکي شیبوکي چې وضعیت د الف د جز معکوس گرځي.

۶- ۱۱-۳): رښتيايي (حقيقي) گازونه :

هغه گازونه د خپل ځان څخه ايډيال خواص وښيي چې د هغوی د مالیکولونو ترمنځ مقابل عمل و نه ليدل شي. که چېرې د مالیکولونو ترمنځ الاستيکي ټکر موجود نه وي) او د مالیکولونو په واسطه نيول شوي حجم يې د هغه لږښي د حجم په پرتله چې مطلوب گازونه په کې شتون لري ، د پام وړ نه وي؛ خو بايد پوه شو چې په رښتيايو گازونو کې نوموړی شرايط نه شي کېدای چې سل په سلو کې وليدل شي؛ نو ولې شو چې رښتيايي گازونه د ايډيال له طبيعت او سلوک څخه تيروتنه کوي .

۶- ۱۲-۳): د رښتيايو گازو لپاره د حالتو معادله

که چېرې د يوه ټاکلي مقدار گاز لپاره درې متحولو P, V, T او T نه يو تریل اړيکه ورکړل شي، په دې صورت کې ، د نوموړو دوو متحولو په ټاکلو سره ، درېم متحول کېدای شي په اسانۍ سره پر لاس راوړل شي ؛ د بېلګې په ډول: د اکسیجن د گاز 0.1 mol په 0.5 atm فشار او 39°C تودوخه کې يو ټاکلي حجم نیسي. په عمومي صورت هغه رياضيکي معادله چې فشار، حجم، تودوخه او د يو گاز د مولونو شمير يو له بل سره تړلي دی او د گازونو د حالت د معادلې په نوم ياد شوي ده چې دا $PV = nRT$ څخه عبارت ده چې د ايډيال گاز د حالت معادله راښيي خو دا معادله د حقيقي گازونو حالت څرګندولی نه شي.

واندر والس ($Vander - Waals$) په (1873) کال کې د حقيقي گازونو د حالت معادله د

$RT = P_1 \frac{a}{v} (v - b)$ په بڼه د یو مول حقیقي گاز لپاره د ایډیالو گازونو د حالت د معادلې په پام کې نیولو سره او د فشار اغیزه په حقیقي گازونو باندې وټاکله، په پورتنۍ معادله کې a او b مثبت ثابتونه دي چې د هر گاز د ټاکلو ځانګړتیاو څخه عبارت دي، که چېرې د گاز کثافت پیر کم وي، د گاز حجم (V) زیات دي او د b ارزش د حجم (V) په پرتله خورا پیر کوچنی دي چې کیدای شي د هغه له پام څخه وغورځول شي، په دې حالت کې $\frac{a}{V^2}$ صفر ته نږدې کېږي، دلته د ولاندې والس معادله د ایډیالو گازونو د حالت معادلې ته نږدې کېږي، داسې چې:

$$\frac{Pv}{RT} = z, \quad \left(P + \frac{a}{v^2}\right) = P, \quad v - b = v$$

a او b مقدار کیدای شي د تجربې په واسطه د هر گاز لپاره لاس ته راوړل شي، په (6 - 3) جدول کې د ولاندروالس د ثابتو (a او b) مقدار ښودل شوی دی:

(6 - 3) جدول د حقیقي گازونو ثابتونه

گازونه	a (liter.atm / mol ²)	b (liter / mol)
H_2	0.244	0.0266 .0
He	0.3412	0.0237
N_2	1.390	0.03913
O_2	1.360	0.03183
CO_2	3.59	0.0427
CO	1.485	0.03985
CH_4	2.25	0.0428
NH_3	4.17	0.0371
H_2O	5.464	0.03049
NO	1.340	0.02789

مثال: د 10g په اندازه د میتان گاز تودوخې په $25^\circ C$ کې یوه لیتره لوښی کې ساتل شویډی نوموړي گاز باندي وارد شوی فشار د ایډیال گازونو د قانون او واندر والس معادلي پر بنسټ محاسبه کړئ، a ، b قیمتونه له (6 - 3) جدول څخه په لاس راوړئ.

حل : الف :

$$m = 10g \quad P = \frac{mRT}{MV}$$

$$P = \frac{10g \cdot 0.062 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K} \cdot 298 \text{ K}}{16g \cdot \text{L}}$$

$$V = 1 \text{ liter} \quad P = 15.3 \text{ atm}$$

$$P = ?$$

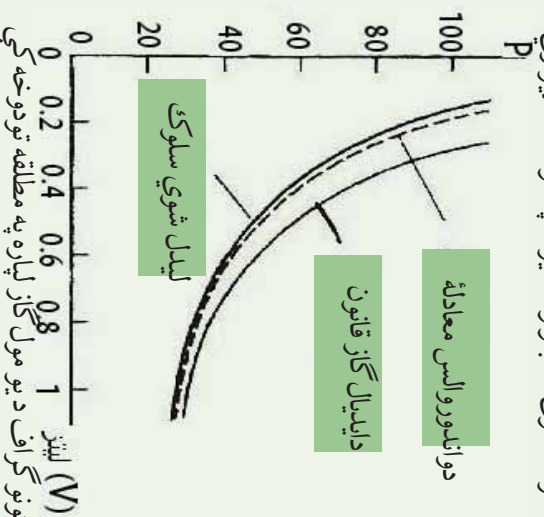
ب

$$M = 16$$

$$\left(P = \frac{nRT}{V-n} \right) - \left(\frac{n^2 a}{V^2} \right) = \frac{0.0625 \text{ mol} \cdot 0.082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K} \cdot 298 \text{ K}}{1 \text{ L} - 0.625 \text{ mol} \cdot 0.428} - \frac{(0.625 \text{ mol})^2 \cdot 2.25 \text{ L}^2 \text{ atm}}{\text{L}^2 \cdot \text{mol}^2}$$

$$P = 14.8 \text{ atm}$$

د واندر والس معادله د گازونو د حالت د عمومي معادلي په پرتله په ښه توګه کولای شي چې حقیقي گازونه توصیف کړو (6 - 25) شکل د یومول CO_2 د حالتونو څرنگوالي او د PV وضعیت په 350 K تودوخه په تجربی ډول راښی، همدارنګه د هغوی د حالت څرنگوالي او تجربی خواص د ایډیال گاز د حالت معادلي د واندر والس معادلي په وړاندې پرتله کوي. نور معادلي هم د گازونو د حالت د محاسبې په خاطر وړاندې شوي دي چې د واندر والس د معادلي په نسبت ډیرې ښه دي؛ مګر د هغوی د ثابتونو شمیر له پنځو څخه ډیر وي.



(6 - 25) شکل د حالتونو ګراف د یومول گاز لپاره په مطلقه تودوخه کې



مشق او تمرین وگړی

د لاندې گازونو د a او b اندازه د هرې جوړې لپاره پرته کړئ
الف - $H_2(g)$ او $NH_3(g)$ ب - $N_2(g)$ او $I_2(g)$

(6 - 3) جدول د گازونو، مایعاتو او جامداتو ځینې ځانګړتیاوې

گازونه	مایعات	جامدات
1 - معین شکل نه لري. (د طرف ټول حجم چې په هغه کې ځای لري په بشپړه شکل نیسي) 2 - متراکم کېدا شي. 3 - د ډیر ټیت کثافت لري او د هغوي کتلې ډیر کوچني دي. 4 - د سیال شکل لري. 5 - چټک حرکت لري او ټیټ دي. 6 - د چټک حرکت لرونکي دي او هر لورته په درې بعدي شکل حرکت کوي.	1 - ټاکلی شکل نه لري او په بیلابیلو لوبڼو کې بیلابیل شکلو ته ځانته غوره کوي. 2 - د ټاکلي حجم لرونکي دي او د تراکم کېدلو خاصیت نه لري. 3 - د هغو کثافت لږ څه لوي دي. 4 - د سیال د حالت لرونکي دي. 5 - د هغو ذرې په نورو مایعاتو کې د خپرېدو د وړتیا لرونکي دي. 6 - د هغو د ذرو ترمنځ خالیګا وي ډیرې لږ دي چټک او درې بعدي، بې نظمه حرکت لري.	1 - ټاکلی شکل لري. (د شکل د بدلون مقاومت) 2 - تقریباً تراکم نه قلموي. 3 - د هغو کتلې د مایعاتو په پرتله لویې دي. 4 - د سیال شکل نه لري او د ذرو خپرېدل یې کم دي 5 - د مالیکولونو حرکت یې ډیره وړو دي. 6 - د هغو مالیکولونه یو له بل سره نښتي دي، یوازې اهتزازي حرکت لري.



د شپږم څپرکي لنډيز



- هر ماده کولې شي د محيطي شرايطو له کبله د دريو حالتونو (جامد، مايع او گاز) لرونکي وي.
- گازونه هغه مواد دي چې د هغو جوړوونکي ذري يو پر بل باندې ډيره لږه اغيزه لري ، د هغوی ذرو د جذب قوه يوه پر بل باندې ډير لږه ده او د نامنظم حرکت لرونکي دي، په لوړ تودوخه او لږ فشار کې دگازونو د ذرو حرکت چټک دی.
- د جامداتو خواص د گازونو له خواصو څخه توپير لري، گازونه ډير لږ کثافت لري ، په داسې حال کې چې جامدات د لوړ کثافت لرونکي دي. گازونه د فشار په پايله کې تراکم کوي ؛ خو جامدات ډير کم د تراکم کيدلو ځانگړتياوي لرونکي دي. جامدات کلاک او مايندونکي دي ، په داسې حال کې چې گازونه دا حالت نه لري .
- مايعات د جامداتو او گازونو په پرتله ځانگړي خواص لري ؛ د بيلگې په ډول: د موادو د ذرو ترمنځ يې د جذب قوه په مايع حالت کې ډير ده ؛ خو د جامداتو په نسبت ضعيفه ده.
- په ثابت تودوخه ($T = Constant$) کې د گازونو د ټاکلي اندازې حجم له فشار سره معکوسه اړيکه لري .
- په ثابت فشار ($P = Constant$) د گازونو ټاکلی حجم له تودوخې سره نېغ متناسب دی.
- د بيلابيلو گازونو مساوي حجمونه د فشار او تودوخې د يو شان شرايطو لاندې د مساوي شمير ماليکولونو لرونکي دي (د اوگډرو لومړی قانون). د بيلابيلو گازونو ذرو (ماليکولونه، اټومونه او ايونونه) مساوي اندازه ، د فشار او تودوخې تریو ډول شرايطو لاندې مساوي حجمونه ځانته غوره کوي.
- د گازونو دمخلوط په واسطه وارد شوي مجموعي فشار، د گازونو د مخلوطو د اجزاوو د هر جز فشار د جمعې له حاصل سره مساوي دی.
- گراهام پيدا کره چې د گازونو د تيريدلو چټکتيا د کثافت له جذرمربع سره معکوس متناسب دي.
- د گازونو د حالت معادله د يو مول گاز لپاره $PV = nRT$ عبارت ده چې په دې معادله کې V د گاز حجم دی ، د پورتنۍ معادلې څخه پايله اخلو چې:

$$\frac{PV}{RT} = Z$$



- 9 - واندر والس د ریښتیني گازونو معادله په ... وښودله:
- الف) $RT(p - b) = Z \frac{PV}{RT}$ (ب) $(p + \frac{a}{V^2})$ (ج) الف و ب (د) هېڅ یو
- 10 - گازونه د فیرو ورو زرو څخه... تشکیل شوي دي.
- الف) اټومونو (ب) مالیکولونو (ج) ایرونونو (د) ټول څوابونه سم دي.
- 11 - د یو لوښی د گازونو فیرو فضا... فضا جوړه کړي ده:
- الف) دکو (ب) خالی (ج) د اټومونو (د) د مالیکولونو

تشریحی پوښتنې

- 1 - ولې ځینې مواد په عادي شرایطو کې د مایع په حالت او ځینې نور د جامد او یا گاز په حالت د ټولو تمپریټورونو په حل کې باید فرض شي چې گازونه ایډیال دي.
- پیدا کړي؟
- 2 - یو اندازه N_2 گاز چې حجم یې 58L دی ، تر محیطي فشار لاندې دی چې پر هغه باندي لومړنی محیطي فشار (په ثابت تودوخه) څومره دی ؟
- 3 - A د $48.2L$ حجم لري ، چې N_2 گاز لرونکي دي ، دهغه تودوخه $25^\circ C$ او فشار یې $8.35atm$ دي. د B لوښي حجم نا معلوم دی او د He په کې شتون لري چې په هغې باندي وارد شوي فشار $9.5atm$ او تودوخه $25^\circ C$ ده. د A او B لوښي یو له بل سره وصل شوي دي ، د گازونو د مخلوط فشار په دواړو لوښو کې $8.7atm$ ته لوړ شوی دی ، د B حجم پیدا کړئ.
- 4 - په یوه ازماينښتي دستگاه $1.10^{-15} mmHg$ فشار شته دي ، په ازماينښتي دستگاه کې یو لیتره یو لوښي په پام کې ونیسئ که چېرې تودوخه $0^\circ C$ وي ، په هغه لوښي کې چې د هوا څخه ډک دي ، د مالیکولونو اندازه به څومره وي ؟
- 5- په یوه ستوري کې د هایدروجن د گاز کثافت $10g/cm^3$ او د هغوی تودوخه $100K$ ده په دې ستوري کې د هایدروجن فشار به څومره وي ؟
- 6 - د اوبو په سطح یوه کروې پوکاڼه چې $2cm$ قطر لري ، په $25^\circ C$ تودوخه او محیطي فشار $1atm$ کې به دا پوکاڼه د اوبو د پراس څومره مالیکولونه لري ؟
- 7 - په $177^\circ C$ تودوخه او $2atm$ فشار د نایټروجن د گاز کثافت $1.25g/L$ دي ، په دې



شرایطو کي هغه په پنځه لیتره لوشني کي څومره مالیکولونه په دي شرایطو کي موجود وي ؟

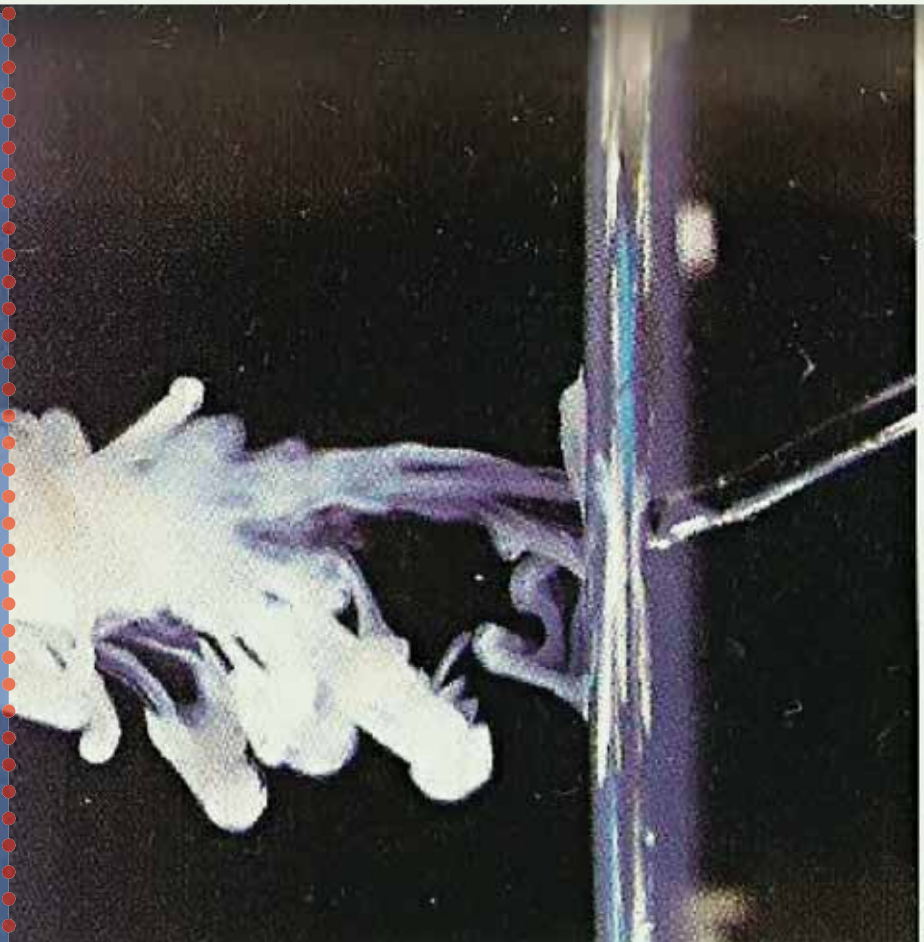
8 - په یو سلنډر کي $1.5kg$ د N_2 گاز شته دی چي فشار په هغه $31.8atm$ دی، څومره N_2 په دي سلنډر کي زیات شي چي په ثابت تودوخه کي د سلنډر فشار $75atm$ لوړ شي ؟

9 - خیال وکړئ چي د گاز دوه نموني A او B تاسی ته درکړل شوي دي، د A د گاز منځني چټکتیا د B د گاز د منځني چټکتیا دوه برابره ده (البته د نوموړو گازونو د مالیکولونو چټکتیا) که چیري د دواړو نمونو مالیکولي کثافت یو شان او د B د گاز فشار $3atm$ وي، د A د گاز فشار پیدا کړئ.

10 - په ثابت تودوخه او $700mmHg$ فشار کي یو گاز $30L$ لیتره حجم لري، د نوموړي گاز حجم په STP شرایطو کي پیدا کړی.



اووم څپرکی



کیمیاوي تعاملونه

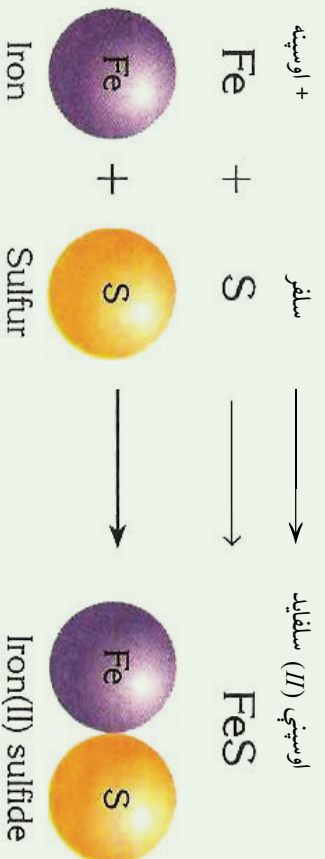
په نړۍ کې زیات بدلونونه او اوبنتونونه ترسره کېږي چې د هغه بیلګه کېدای شي د اوبو اوبنتون په نېرس او د اوبو د براسونو بیا سپړیدل د باران یا واورو اورولې په بڼه، د جوړو توره کېدل او د هغوی اوبنتون په خاورو، شګو او نور وړاندې شوی دي، دا ډول بدلونونه فزیکي دي، د فلزونو زنگ وهل، د سمون د موادو سوځیدل، د دوآګانو لاسته راوړل او د وسایلو د ډولونو او زینتی موادو جوړول او نور د کیمیاوي بدلونونو ډول دي چې دا ډول بدلونونه د کیمیاوي تعاملونو په نوم یادېږي په دې څپرکي کې د کیمیاوي تعاملونو ډولونه او د کیمیاوي تعاملونو شکلونه په زده کړئ او هم د کیمیاوي تعاملونو د معادلو سم لیکل او سمه لاره به یې مطالعه کړئ.



۷- ۱ : د کیمیاوي معادلي مفهوم

کیمیاوي معادله د کیمیاوي تعاملونو ښودونکی ده چې په سمبولونو او د مرکبونو فورمولونو په وسیله ښودل کیږي. هغه مواد چې په تعامل کې برخه اخلي د تعامل کوزونکو موادو یا د لومړنیو موادو په نوم او هغه مواد چې د لومړنیو موادو د تعامل په پایله کې حاصلیږي، د تعامل د محصول په نوم یادېږي.

په کیمیاوي معادلو کې تعامل کوزونکو مواد کېن لوري ته او د تعامل محصول د معادلي ښی لورته لیکي او د (=) علامې په عوض په معادله کې له وکتور (→) څخه ښه اخلي، وکتور «ورکوي» معنی راښيي؛ د بیلگې په ډول:



(7-1) شکل د اوسپني او سلفر تعامل او د فیریم سلفاید جوړیدل

مخکې له دې چې کیمیاوي معادله ولیکو، باید د تعامل ډول او د موادو فورمول وپېژنو کیمیاوي معادله د عملي تجربو د پایلو ښانودونکی ده او د هغوی مواد لیدلو او لمس کولو وړ دي، د کیمیا د هدفونو څخه یو د اصولو او قوانینو کشف او پوره کیدل دي چې د تعاملونو د محصولونو وړاندوینه کولای شي، که څه هم دکاغذ په پاڼي لیکني په سمبولیک ډول د تعامل کوزونکو موادو او محصول د ځانګړتیاو پوره نماینده ګي په معادله کې نه شي کولی؛ خو بیا هم کیمیا پوهان کوشش کوي، تر څو کیمیاوي معادله په سم او دقیق ډول وښيي. د یوې کیمیاوي معادلي د لیکلو لپاره بیلابیلې لارې په کارول شويدي چې د هغوی د هر یوې معرفي په لاندې ډول کوو خو؛ مخکې د معادلو له لیکلو د لارو د وړاندې کولو باید ووايو چې په کیمیاوي معادلو کې د تعامل کوزونکو او د تعامل د محصول د موادو حالتونه هم ټاکنې چې په لاندې جدول کې د تعامل کوزونکو او د تعامل د محصول د موادو حالت لیږلی شي:

(1-7) جدول د تعامل کونکو او د تعامل د محصول موادو حالت

مفهومونه	سمبولونه
ماده د گاز په حالت ده	(Gas)=(g)
ماده د مایع په حالت ده	(Liquid)=(l)
ماده د جامد په حالت ده	(Solid)=(s)
اوایلن محلول	(Aqueouse)=(aq)
بیلابیل محلولونه	(Solved)=(sol)
ورکوي	→
تعامل دواړو لورونو د محصول مواد بیا په لومړنیو موادو اوبښتي دي.	↔
تعامل د تودوخې په شتون کې ترسره کېږي	→ ^Δ
په تعامل کې د کلسټ شتون ضروري دي.	→ ^{Ni}
تعامل د فشار او تودوخې په شتون کې	→ ^{120° C, 5 atm}

۷-۱-۱: په تورو لیکلي معادله

په دې ډول معادلو کې یوازې د تعامل کونکو او د تعامل د محصولاتو د موادو نوم په تورو لیکل کېږي چې د تعامل کونکو او د تعامل محصولاتو د موادو تجارتي او یا علمي نوم وي؛ په دې معادلو کې تعامل کونکي مواد کین لوري ته او د تعامل محصول د وکتور ښيي لوري ته لیکل کېږي، دا ډول معادلي ډیر زیات اطلاعات د تعامل په اړه نه وړاندې کوي؛ د بیلگې په ډول:

گاز کاربونیټک + ژوندي چونه → تودوخه
 د چوڼي تیره (په پښتو ممیز نومونه)
 کاربن ډای آکساید + کلسیم آکساید → تودوخه کلسیم کاربونیټ (علمي نومونه)

(۷-۱-۲): سمبولیکي معادلي

په دې ډول معادلو کې له کیمیاوي موادو، سمبولونو او فارمولونو څخه ګټه اخیستل کېږي چې د تعامل کونکو او د تعامل د محصول د موادو د فزیکي حالت په پام کې نیول کېږي. څرنگه چې

له سمبولیکو معادلو څخه ډیر معلومات او اطلاعات نسبت د تورو د لیکلو معادلو حاصلیږي؛ د دې کبله هغه ډیرې په کاروړې، پورتني د تورو لیکل شوی معادله په لاندې ډول کولای شو چې په سمبولیک شکل ولیکو:



فعالیت

د لاندې افادو لپاره د تورو لیکل شوی او سمبولیک معادلي ولیکی:

- 1- د مینان د گاز د سوځولو څخه، د کاربن ډلی اکساید گاز او اوبه تولیدیږي.
- 2- بور (II) اکساید جامد او کاربن (گرافیت) په لوړه تودوخه، جامد بور کارباید (B_2C_2) او د کاربن مونوآکساید (CO) گاز جوړوي.
- 3- د نایتروجن ډلی اکساید گاز د اوبو سره د تعامل په پایله کې د نایتريک اسید گاز او نایتروجن II اکساید گاز تولیدیږي.
- 4- د امونیا گاز او فلورین گاز د تعامل څخه ډلی نایتروجن تترافلوراید په لاس راځي.
- 5- امونیم ډلی کرومیت ته د تودوخې ورکولو په واسطه د نایتروجن گاز، د اوبو براسونه او جامد کرومیم (III) اکساید حاصلیږي.

۳-۱-۲: توصیفی معادله

په دې روش کې د تعامل کوونکو او د تعامل د محصول د عنصرونو او مرکبونو د یوې توصیفی جملې په چوکاټ کې گټه اخیستل کیږي؛ د بیلاګې په ډول: کلسیم کاربونیټ د تودوخې په اثر په کلسیم اکساید او د کاربن ډلی اکساید په گاز تجزیه کیږي.

فعالیت

- 1- له امونیم نایترایټ د تجزیني څخه د امونیا گاز او اوبه حاصلیږي، د هغوي د تورو لیکلی او سمبولیکه معادله ولیکی:
- 2- د مالګې تیزاب د سوډیم هایدروکساید سره تعامل کړي، مالګه او اوبه یې جوړې کړي دي، د تورو لیکلو او سمبولیکه معادله ولیکی:

۷-۱-۴: شکلي معادله

د معادلو د لیکلو په دې طریقه کې د شکلونو څخه د اتومونو او مالیکولونو د لیکلو لپاره د معادلو د لیکلو په غرض ګټه اخستل کېږي؛ د بیلګې په ډول: هایدروجن د اکسیجن سره تعامل کړی اوبه بې جوړې کېږي:



(2-7) شکل: د هایدروجن او اکسیجن تعامل او د اوبو جوړېدلو شکلي معادله



فعالیت:

د لاندې تعاملونو شکلي معادلې ولیکئ:

- 1- د هایدروجن او نایتروجن تعامل او د امونیا تشکیل
- 2- د کاربن او اکسیجن تعامل او د کاربن ډای اکساید تشکیل
- 3- د هایدروجن او کاربن تعامل او د میتان تشکیل

۷-۲: د کیمیاوي تعاملونو ډولونه

زموږ په چاپیریال (محیط) کې هره ورځ تعاملونه ترسره کېږي چې زموږ په ژوند باندې نېغه او یا په بله لاره اغیزه لري، د همدې دلیل له کبله ضروري ده چې د کیمیاوي تعاملونو په اړه معلومات حاصل شي؛ مګر کیمیاوي تعاملونه جوړ زیات دي چې زیاتي مطالعې او زيات وخت ته اړتیا لري. د یادولو وړ ده چې کیمیاوي تعاملونه د کیمیاوي مطالعاتو لړ په برخه تشکيلوي، د دې کبله کیمیا پوهانو کیمیاوي تعاملونه په بیلابیلو ډولونو ویشل دي او د تقسیم بندي دا لاره یې د هغوي د میخانیکیت په پام کې نیولو سره په لاندې جدول کې لاندوړو.



2-7) جدول د کیمیاوي تعاملونو جدولونه

رد شمېره	طبقه بندي	دولونه	تعريفونه	مثالونه
1	د الکترول انتقال	اکسېدېشن او رېداکشن د اکسېدېشن او رېداکشن څخه پرته	د اکسېدېشن شمېر بدلون نه کوي	$CH_4^{-4} + 2O_2 \longrightarrow C^{+4}O_2 + 2H_2O^{-2}$
2	د انرژي انتقال	اگر ترميک (تودوخو توليدونکي) اندوترميک (انرژي جذبونونکي)	په ټاکلي اندازه انرژي ازادوي	$Ca^{2+}O + H_2O \longrightarrow Ca^{2+}(OH)_2$ $C + O_2 \longrightarrow C^{+4}O_2 + E$ $2HgO + E \longrightarrow 2Hg + O_2$
3	بېرته گرځيدل منل	رېځمي (گرځيدونکي)	د تعامل محصول بيا په لومړنيو مواد تېلېپېري	$3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
	د موادو څرنگوالي	سوخيل	د موادو تعامل له اکسيجن سره چې تودوخه او روښناني توليدوي	$C_3H_8^{-4} + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2^{-4} + 4H_2O^{-2} + E$ $CH_4^{-4} + O_2 \longrightarrow C^{+4}O_2 + H_2O^{-2}$
4		هليدروليز	د اوبو په واسطه د يوي مادي ټوټه کيدل په څو مادو او د اوبو د ايونونو متقابل عمل د مرکب د ماليکول ايونونه سره	$NH_4Cl \xrightarrow{H_2O} NH_4OH + H^+ + Cl^-$
	خښي شدن	د تيزاب او القلي ترمنځ تعاملونه		$HCl + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O^{-2}$

$O_3 \longrightarrow O_2 + O$ Radical	هغه تعاملونه چې د رادیکالونو پر بنسټ تر سره کېږي			
$C_2H_4 + H_2 \longrightarrow C_2H_6^{+4}$	یوه ماده په بله ماده زیاتېږي	زیاتیدل		
$C_2H_6O \longrightarrow C_2H_4 + H_2O^{-2}$	له مالیکول څخه یو جز جلا کېږي	لږې کېدل	میخانیکیت	5
$HNO_3 + H_2SO_4 \longrightarrow HSO_4^- + H_2O + N_2O_2^+$	د یو الکترون خورنېکې نوي په تولید سره په تولید سره تعامل پیل کېږي	الکترون خورنېکې		
$2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$	له یو مادي څخه یو څو مادي حاصلېږي	تجزیه	د لومړنیو موادو او د تعامل د محصولاتو مقدار	
$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$	د څو مادو څخه یوه ماده حاصلېږي	ترکیب		6
$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH$	یو اوا څو ائومه د یو یا څو ائومو ځای په مالیکول کې نیسي	ساده تعویض	ځای نیول	
$HNO_3 + NaOH \longrightarrow NaNO_3 + H_2O$	د مرکبونو اټومونو تعویض د یو بل په واسطه	دوه گونې تعویض		7

۷-۲-۱ : تعویضي تعاملونه

۷-۲-۱-۱ : یو گوني يا ساده تعویضي تعاملونه

عنصر اټومونه، د بل عنصر اټومونه په یو مرکب کې تعویضوي، یا په بل عبارت د یو خالص عنصر اټومونه د بل عنصر اټومونه له مرکب څخه بې ځایه کوي او خپله په مرکب کې د هغه ځای نیسي؛ د بیلگې په ډول: کلورین له پوټاشیم بروماید سره تعامل کوي چې په پایله کې د پوټاشیم بروماید د مرکب برومین د کلورین په واسطه له لاندې معادلې سره سم تعویض کېږي:



(د بروماید آیون د کلوراید په آیون تعویض شویږي)

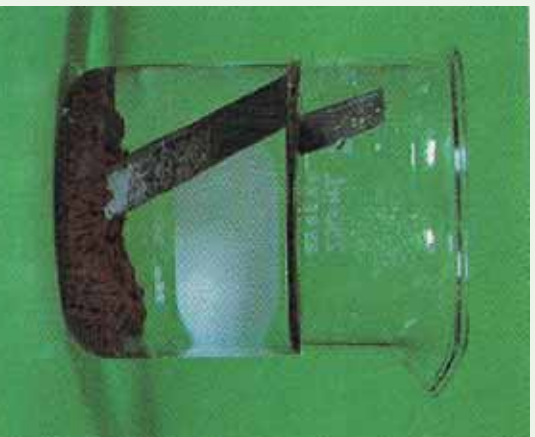
المونیم د اوسپني ځای په فیریم II اکساید نیولی دی.



په ځينو ساده تعويضي تعاملونو کې کېدای شي له لاندې اړيکو څخه د نمونې په ډول گټه واخلي:



لاندې شکل يو گوني تعويضي تعامل د جست او کاپر سلفيتو او دهغوي د تعامل معادله نښي:



(3 - 7) شکل له جستو سره د کاپر سلفيت تعامل

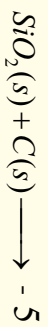
فعاليت :

الف- دا لاندې ساده تعويضي تعاملونه بشپړ کړئ:

1- المونيم د مالگې له تيزاب سره تعامل کړي، المونيم کلورايډ او هايډروجن يې تشکيل کړئ دي.

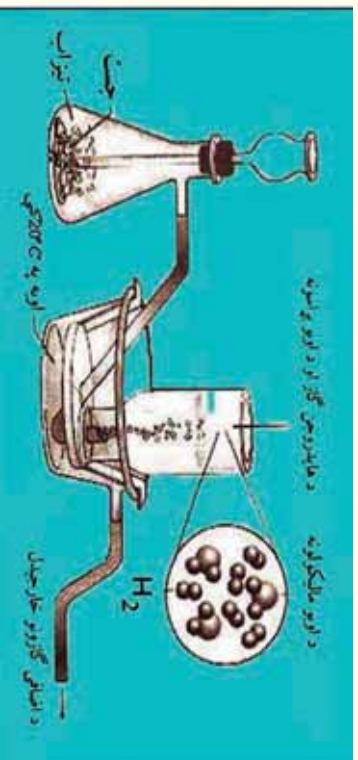


4- مس د سپینو زرو د نایتر ویترو له محلول سره تعامل کړي.



ب- د مالګې له تیزاب څخه د هایدروجن بې ځایه کیدل د جستو دفلز په واسطه. د اړتیا وړ لوازم او مواد: فلاسک، سپوږمې، زنګون کوری نل، رابري نل د 50cm په اوږدوالي، د اوبو تشت، عادي اوبه، څلور عدده تست تیوبونه، پایله-گیرا (زیونوکی)، تست تیوب دانې، د جستو 5 یا 6 ټوټې، د مالګې او یا گوګرو د تیزابو د به اندازه 10ml

کړنلاره: د جستو ټوټې په یوه فلاسک کې واچوئ او د هغې له پاسه د مالګې تیزاب ور زیات کړئ د شکل سره سم بې ځایه شوی هایدروجن امتحان کړئ.



1- د تعامل معادله ولیکئ.

2- کوم بل فلز هایدروجن بې ځایه کولی شي؟ لست یې کړي.

خپل ځان امتحان کړئ!

دا لاندې حروفې او په تورو لیکل شوو ساده تعویضي معادلو ته څیر شي:

الف- د هایدروجن گاز + القلي → اوبه+ فعاله فلزونه

ب- ضعیف غیر فلز + نوي مالګه د → ځینې تیزابونه + د فلزونو ځینې ټوټې

ج- د هایدروجن گاز+ نوي مالګه → مالګه+ ډیر فعاله څیر فلز

د- ډیر ضعیف فلز+ نوي مالګه → مالګه + ډیر فعاله فلز

لاندې معادلې له پورته پر تیتورو لیکل شوو معادلو له کومو یوې سره سمون لري؟ د هغوی شمیره د هغو په مخ کې ولیکئ.

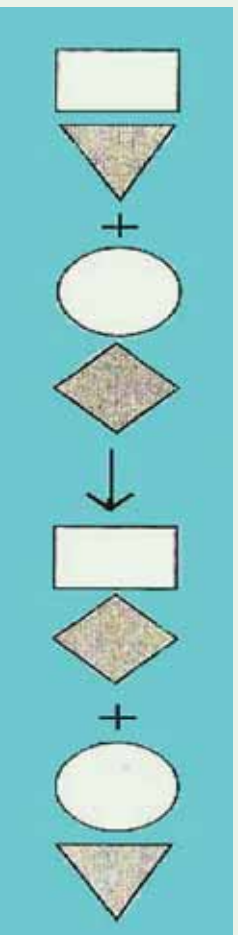
- 1- $Br_2 + 2NaI \longrightarrow 2NaBr + I_2$
- 2- $Mg + CuSO_4 \longrightarrow MgSO_4 + Cu$
- 3- $2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$
- 4- $Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$

زیات پوه شي!

تعامل نه کوي $Cu + HCl \longrightarrow$

۲-۱-۲-۷ : دوه گونې تعویضي تعاملونه

په دې ډول تعاملونو کې د یو مرکب ایونونه او اتومونه د بل مرکب د ایونونو یا اتومونو په واسطه تعویض کېږي او یا په بل عبارت د دوو مرکبو ایونونه یو له بل ځای نه په مالیکول کې نیسي، د دوه منحلو مالګو تعاملونه چې د یو غیري منحلې مالګې په تشکیل پای ته رسېږي، د دوه گونې تعویضي تعاملونو له ډلې څخه شمېرل کېږي:

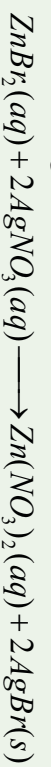


(5-7) شکل تعویضي تعاملونه او شکلي معادله یي

د کټیون تعویض



د انیون تعویض



د دوه گونو تعویضي تعاملونو عمومي شکل په لاندې ډول دی:



څلورم ترکیب درېیم ترکیب
لومړی ترکیب دویم ترکیب

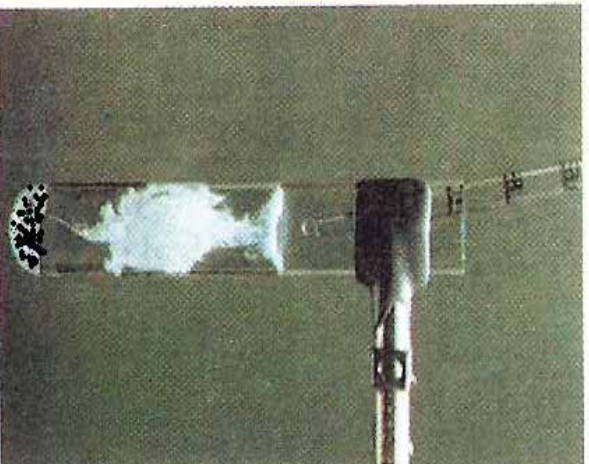
په یاد ولرئ چې په دوه گونو تعویضي تعاملونو کې څه نا څه یو د تعامل د محصولاتو غیر منحل ماده، اوبه یا گاز دی.

فعالیت

د سپینو زرو د نایتریتو تعامل له سودیم سلفاید سره.

د اړتیا وړ لوازمو او مواد: تست تیوب، بنښنه بې میله، د تودوخې سرچینه، د سپینو زرو نایتریت، سودیم سلفاید او گیرا.

ګډوناره: سودیم سلفاید په یو تست تیوب کې واچوئ او پر هغه باندي د سپینو زرو نایتریت ورزیات کړئ، تست تیوب د گیرا په واسطه ونیسې، د یوې دقیقې لپاره هغه ته تودوخه ورکړئ، په دې صورت کې به تور رسوب تشکیل شوي وي چې د سپینو زرو دسلفاید څخه عبارت دي:



(6 - 7) شکل د سپینو زرو نایتریتو تعامل د سودیم سلفاید سره

له رسوب څخه سربیره بله به کومه ماده وګورئ چې د تعامل د محیط د بدلون سبب ګرځیدلي ده؟

۲ - ۲ : انحلالیت او د محلولونو جوړیدل :

کیمیاوي مواد د کیمیاوي متقابل عمل او د فزیکي متقابل عمل پرنښت یو په بل کې حل شوي دي؛ نو له دې کبله د موادو انحلالیت کیدای شي یو ډول قسمی تعامل وشمیرل شي. د لاندې موادو انحلالیت په اوبو کې مطالعه کوو.

منحل او غير منحل مواد په اوبو کې

مالاګي، القالي، او هغه تيزابونه چې د 0.1 mol/L (مول په يو ليتر اوبو کې) څخه زيات په اوبو کې حل شي، د منحل موادو په نوم او که چيرې د $0.1 - 0.001 \text{ mol/L}$ ترمنځ په يو ليتر اوبو کې حل شوي وي، ډير کمه منحل او که چيرې د 0.001 mol/L کم په يو ليتر اوبو کې حل شوي وي، د غير منحلو موادو په نوم يادېږي.

هغه مالاګي چې د نايټرټو NO_3^- د ايونونو لرونکي دي په اوبو کې منحل دي.

ټول اسيتيټونه (CH_3COO^-) په اوبو کې منحل دي.

د کلورټو (ClO_3^-) ټولې مالاګي له پوټاشيم کلورټ څخه پرته په اوبو کې منحل دي او پوټاشيم کلورټ په اوبو کې ډير لږ منحل دي.

ډير کلورايدونه (Cl^-) په اوبو کې منحل دي؛ پرته د AgCl ، Hg_2Cl_2 ، CuCl ، PbCl_2 چې په اوبو کې غير منحل دي (سرب II کلورايد PbCl_2 په ايشيلو اوبو کې حل کېږي)

ډير برومايدونه (Br^-) په اوبو کې منحل دي؛ پرته AgBr ، Hg_2Br_2 ، CuBr ، PbBr_2 ، HgBr_2 چې په اوبو کې غير منحل دي او HgBr_2 ډير لږ حل کېږي.

ډير ايدايدونه (I^-) په اوبو کې منحل دي؛ پرته AgI ، Hg_2I_2 ، CuI ، PbI_2 او HgI_2 چې په اوبو کې غير منحل دي.

ټول سلفيټونه (SO_4^{2-}) پرته له Ag_2SO_4 ، CaSO_4 ، SrSO_4 ، BaSO_4 ، Hg_2SO_4 څخه په اوبو کې حل کېږي. ډير زيات غير منحل سلفيټونه د عنصرونو د دوره يي جدول د IIA گروپ فلزونو پورې اړه لري.

سلفايډونه (S^{2-}) په اوبو کې غير منحل دي، پرته له دوره يي جدول د لومړي او دويم اصلي گروپ د عنصرونو سلفايډونه او امونيم سلفايد $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ چې په اوبو کې منحل دي.

کاربونيټونه (CO_3^{2-}) په اوبو کې غير منحل دي، د دوره يي جدول د لومړي گروپ (القالي فلزونه) د عنصرونو او امونيم کاربونيټ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ په اوبو کې حل کېږي.

فاسفيټونه په اوبو کې غير منحل دي؛ خو $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ په اوبو کې حل کېږي. هایدروکسيلايدونه (OH^-) په اوبو کې غير منحل دي، د لومړي گروپ د هایدروکسيلايدونو (القالي فلزونه) څخه پرته. $\text{Sr}(\text{OH})_2$ ، $\text{Ba}(\text{OH})_2$ او کلسيم هایدروکسيلايد ډير لږ منحل دي.

فعالیت



د لاندې تعاملونو محصولات ولیکئ:

- 1 - $\text{NaHCO}_3(\text{aq}) + \text{HCl}(\text{aq}) \longrightarrow$
- 2 - $\text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) \longrightarrow$
- 3 - $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s}) \longrightarrow$
- 4 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) + \text{NaCO}_3(\text{aq}) \longrightarrow$
- 5 - $\text{NaCl}(\text{aq}) + \text{AgNO}_3(\text{aq}) \longrightarrow$
- 6 - $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2(\text{aq}) \longrightarrow$

۲-۲-۷ : تجزیوي تعاملونه :

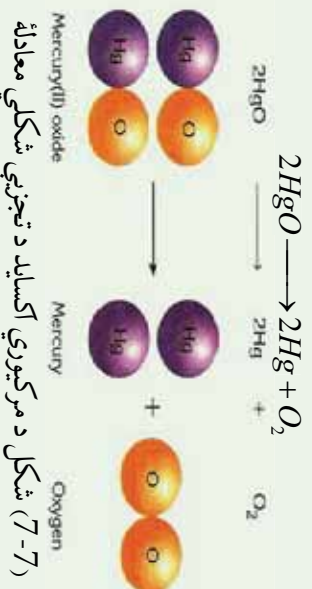
زیاتره مرکبونه د تودوخې په بڼه د انرژي د جذبولو، برښنا، رڼا او میخانیکي ټکرونو په واسطه تجزیه اویه ساده موادو بدلیږي چې د دې تعاملونو عمومي شکل په لاندې ډول دي:



د دې ډول مرکبونو د تجزیوي په پایله کې ممکن د تعامل محصولات هم مرکبونه وي، نو C او A مرکبونه دي. که چیرې د تعامل محصول عنصرونه وي نو C او A عنصرونه دي، په همدې ترتیب که چیرې د تعامل د محصول مواد هم عنصر او هم مرکب وي، دلته C عنصر او D مرکب دي، پر دې بنسټ کېدای شې چې لاندې معادلي د پورتنیو نوموړو تعاملونو په ډول ولیکل شې:

- 1 - مرکب + مرکب $\xrightarrow{\text{تودوخه}}$ مرکب
- 2 - عنصر + مرکب $\xrightarrow{\text{تودوخه}}$ مرکب
- 3 - (عنصرونه) عنصر + عنصر $\xrightarrow{\text{تودوخه}}$ مرکب

که چیرې د سیمابو اکسایدو ته تودوخه ورکړل شې، فلزي سیماب او د اکسیجن ګاز تشکیلېږي:



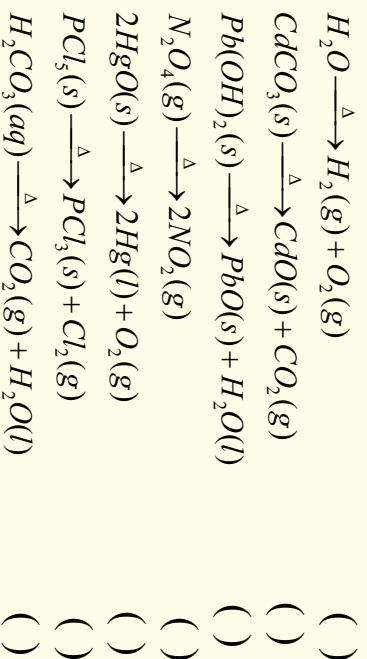
(7-7) شکل د مرکبوزي اکساید د تجزیوي شکلي معادله



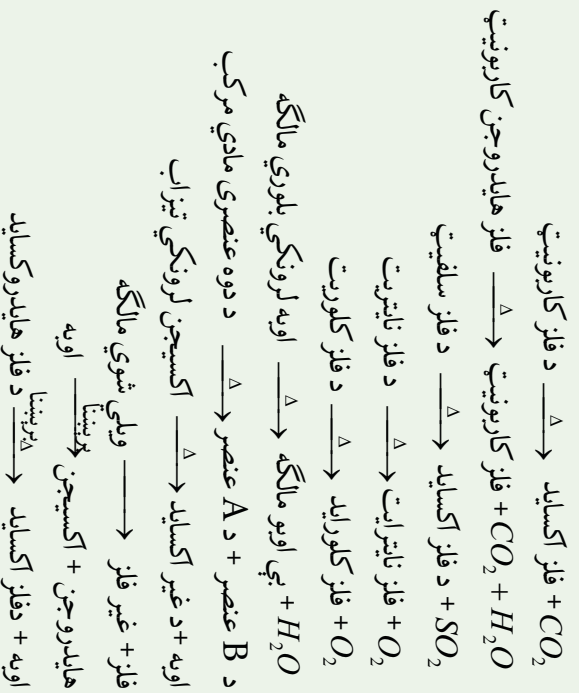
فعالیت



لاندي مثالونه په څير سره وگورئ، د پورتنیو تعاملونو د ډولونو په پام کې نيولو سره د هر تعامل په مخامخ کې د 1، 2 او يا 3 شمير چې د پورتنیو ليکل شويو تعاملونو شمير دي، وليکئ:



د تجزيو ډول تعاملونو گڼه ځانگړتيا د پېچلو مرکبونو څخه د ساده موادو تشکيل دي، د تجزيوي تعاملونو له پاره عمومي قاعده کېدای شي په لاندې ډول وليکل شي:



د زياتې پوهې لپاره:



فلزي نايټريټ د تودوخې په واسطه د فلز په نايټرايټ او د اکسيجن په گاز او په لوړه تودوخه کې د فلز په اکسايډ د نايټروجن او اکسيجن په گازونو تېدېدلېږي.



پلټه وکړئ!

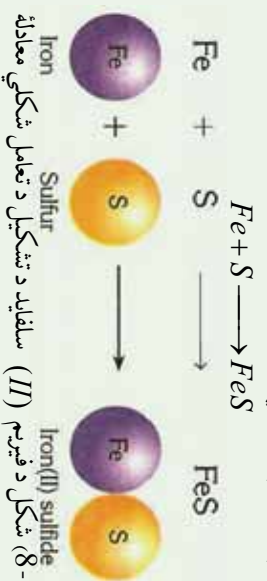
یاد تڅرځیزوي تعاملونو لپاره کولای شې د نوموړو ویلیکو څخه پرته نوری بیلګې په دې لوست کې وړاندې کړئ؟

۷- ۲- ۳: ترکیبي تعاملونه

هغه تعاملونه چې د هغوی په پایله کې دوي یا څو ساده مادې یو له بل سره ترکیب شې او یوه پیچلي ماده یا مرکب جوړ شې چې له اتومونو د ډیرو ډولونو څخه تشکیل شوي، د ترکیبي تعاملونو په نوم یادېږي. د دې تعامل عمومي معادله په لاندې ډول ده:



په دې معادله کې CD مرکب دي، A او B کېدای شې چې عنصرونه یا مرکبونه وي یا A عنصر او B مرکب وي، لاندې ترکیبي تعامل وگورئ:



(8-7) شکل د فیریم (II) سلفاید د تشکیل د تعامل شکلي معادله

د ترکیبي تعاملونو عمومي معادلې په لاندې ډول دي:

- 1- (مرکبونه) مرکب + مرکب \longrightarrow مرکب
 - 2- مرکب \longrightarrow عنصر + مرکب
 - 3- مرکب \longrightarrow عنصر + عنصر
- لاندې شکل د اوسپني او کلورین جمعې تعامل راښيي.



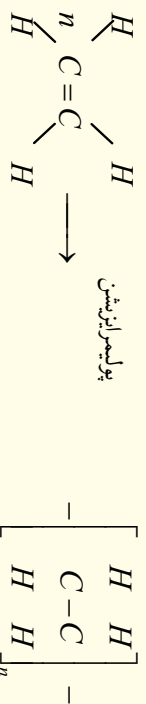
(9-7) شکل له اوسپني سره د کلورین تعامل



فعالیت



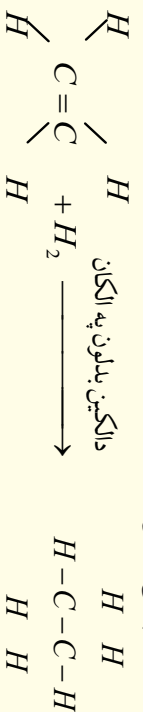
لاندي تعاملونه به څېر سره ولولئ د 1، 2 او 3 شمېرو په واسطه چې د پورتنیو نوموړو عمومي تعاملونو د شکلونو شمېر دی له هغه سره يې پرتله کړئ:



پوليمر ايزيشن

ايتلين

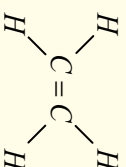
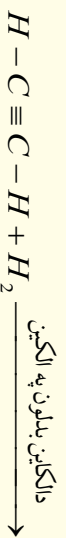
پولي ايتلين



دالکين بدلون په الکان

ايتلين

ايتان

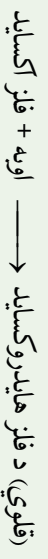


اسيتلين

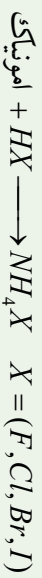
ايتلين



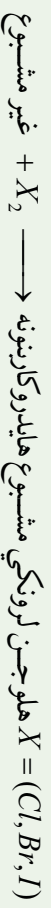
د ترکيبي تعاملونو عمومي شکلونه کېدای شي په لاندي ډول فورمولو هم ښودل شي کوم چې د دې تعاملونو ډېر شکلونه ورسره سمون لري:



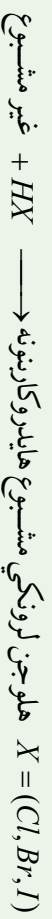
پولیمیر → مونومیر
اوبه → آکسیجن + هایدروجن



د هایدروکاربنونو آکسیجني مشتقات → H_2 + غیر مشبوع مرکبونه



مرکبونه



مرکبونه

فعالیت



د سماوارونو او چای جوشونو د منگ لیري کول

په وسایلو کې لکه سماوار او چای جوش چې اوبه ایشول کېږي، کلسیم بای کاربونیټ او مگنیزیم بای کاربونیټ مالګې چې په عادي اوبو کې منحل دي، د ایشولو په بهیر کې ترسب کوي او په غیرو منحلو مالګو بدلیږي، داکاربونیټونه په لوښو او وسایلو کې رسوب کوي چې له لوښو د کتلې د زیاتېدلو او د اوبو د وتلو د سموربو (شیر دهن) د بندېدو لامل ګرځي. د وسایلو څخه د منگ د لرې کولو لپاره له بیلابیلو لارو څخه کار اخلي چې یو له د قلوبی محلول برابول دي.

د اړتیا وړ لوازم او مواد: ګلاس، هاونګ له لاستي سره، تله، منگ نیولی لوښی
10g د خورو مالګه، 9g سودیم هایدروکساید، 0.5g پوتاشیم کاربونیټ او 0.2g د څپړۍ

پریستګی،

ګډلاره: د خورو مالګه، K_2CO_3 ، د څپړۍ پوستګی او نوموړي مواد له پورتنیو اندزوسم په ښه توګه وتلی اوبو له بل سره یې مخلوط کړئ، بیا یې په هاونګ کې ښه وټکوي چې په پوډر تبدیل شي. وروسته یې په یو ګیلاس کې واچوئ او له هغه څخه د منگ وړلو لپاره وکاروئ.

د چای جوش $\frac{2}{3}$ برخه له حجم د اوبو څخه ډک کړئ، د اوبو د هر لیتر په مقابل کې د القلي پوډر کم چې په پورتنی ډول لاس ته راوړل شوي دي، ورزیات کړئ، لوښی د تودوخې د

سرچینې په واسطه جوش کړئ، له ایشیدو څخه وروسته هم د دوو تر څلور دقیقو پورې لرې نه کړئ او تودوخې ته دوام ورکړئ، له دې څخه وروسته بیا اوبه له لوښی لرې کړئ، په عادي اوسو او د لوښو مینځلو په مایع باندي یې ومینځئ، په لوښي کې بدلونونه وګورئ او په خپلو کتابچو کې یې یادداشت کړئ.



۷- ۲- ۳: د سون تعاملونه

د موادو تعامل له اکسیجن سره کوم چې د تودوخې او زړیا د تولید سره یوځای وي، د سون تعامل په نوم یادېږي. د فلزونو د سون له تعامل څخه فلزي اکسایدونه او دعضوي مرکبونو له سوځولو څخه د اکسیجن په شتون کې اوبه، CO_2 او انرژي تولیدېږي. که چېرې سلفر لرونکي عضوي مرکبونه وسوځول شي، سلفر ډای اکساید او که نایترجن لرونکي عضوي مواد وسوځول شي، نایترجن اکسایدونه، په تیره بیا NO_2 تشکیل کېږي د بیلګې په ډول: د میتان د سوځولو معادله په لاندې ډول ده:



که چېرې د اکسیجن مقدار لږ وي، له کاربن ډای اکساید CO_2 سره د کاربن مونو اکساید CO یا C لږګی هم لیدل کېږي.

د اتموسفیر په جګو طبقو کې هایدروجن ډاکسیجن په شتون کې سوځي چې په پایله کې اوبه لاس ته راځي:



د اکسیجن تعامل فلزي عنصرونو څخه غیري فلزي اکسایدونه او له فلزي عنصرونو تعامل د اکسیجن سره فلزي اکسایدونه تولیدېږي د بیلګې په ډول: که چېرته د مګنیزیم فلز د اور د لمسی له پاسه کینودل شي، شعله ور (اور اخلې) کېږي او سوځېږي.

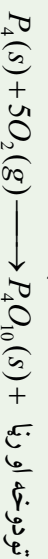


ایا د موادو سوځیدل د ترکیبي تعاملونو له ډولونو څخه دي؟ په اړوند هوا کې د فاسفورس په خپل سر سوځیدلو یو د موادو د سوځیدلو له مهمو تعاملونو څخه دي. لاندې شکل د سپین فاسفورس په خپل سر سوځیدل راښيي:



په هوا کې د فاسفور سوځیدل

10-7) شکل په هوا کې د فاسفورس سوځیدل



فکر و کړئ



ایا د موادو سوخیډلو تعامل کیدای شی د ترکیبې تعاملونو ډول څخه ومنل شي؟

فعالیت

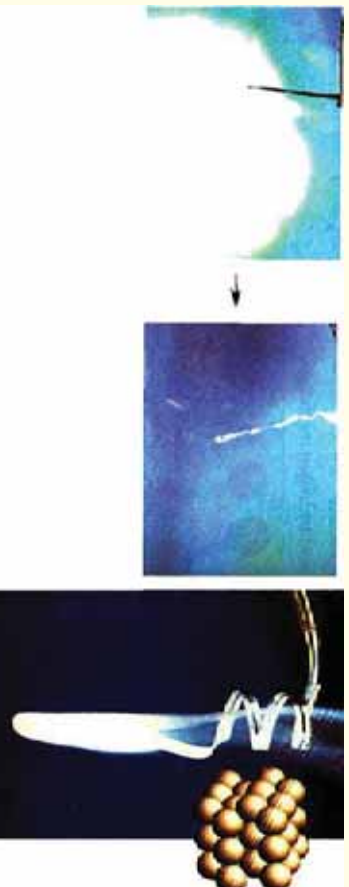


د مگنیزیم د فلز سوخول

د اړتیا وړ لوازم او مواد: د مگنیزیم او اورلگیت

کړنلاره: د مگنیزیم د فلز 20cm فېته واخلي، د اورلگیت په واسطه یې وسوځوئ، د هغې

تودوخه او رڼا وگورئ سینیې اېرې چې د مگنیزیم اکساید دی، وگورئ.



الف

ب
مگنیزیم له اکسیجن سره تعامل کړئ

سیم سوخیډل او د تودوخې تشکیل
مگنیزیم اکساید یې جوړکړئ دی.

۷- ۴: اکزوترمیک او اندوترمیک تعاملونه

کیمیاوي تعاملونه د انرژي د جذب او یا ازادولو له کبله په دوو برخو ویشل شویډي، لومړی برخه یې هغه ډول تعاملونه دي چې د هغه دسرته رسېدوپه پایله کې د تعامل د محصول سربیره انرژي د تودوخې او رڼا په شکل هم ازادېږي، دا ډول تعاملونه د اکزوترمیک (Exothermic) تعاملونو په نوم یادوي. د القلیو او تیزابونو زیاتره تعاملونه اکزوترمیک دي او د تودوخې په ازادېدلو سره ترسره کېږي؛ د بیلاګې په ډول:

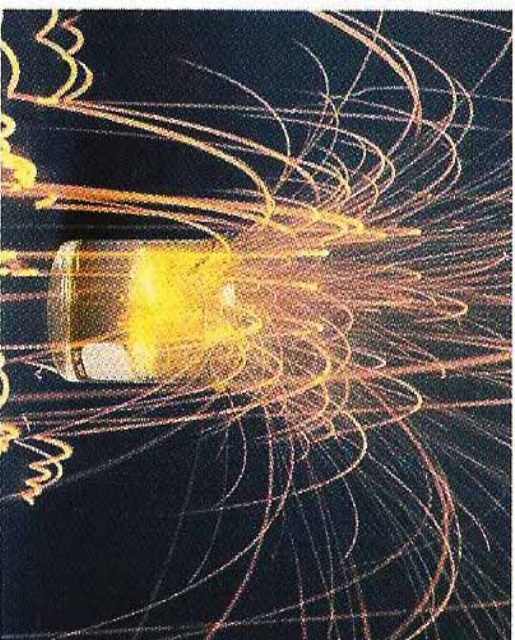


انرژي + اوبه + ملاګه \longrightarrow د ملاګې تیزاب + سوډیم هایدروکساید

فعال فلزونه د اوبو سره تعامل کوي، رڼا او تودوخه تولیدوي؛ د بیلاګې په ډول: کله چې د سوډیم



د فلزیو وړه توپه د اوبو په ډک تشت کې واچول شي، ډیر چټک تعامل تر سره کېږي چې د رڼا او تودوخې د تولید سره یوځای دي:



(7-12) شکل سونډیم په اوبو کې د اکزوترمیک تعامل، د تودوخې او رڼا تولید



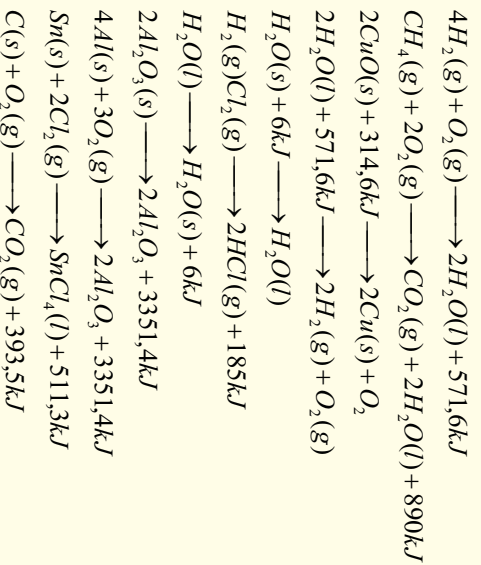
اکزوترمیک تعاملونه هم د تعامل کونکو موادو د فعالولو لپاره انرژي ته ضرورت لري؛ خو هغه انرژي چې د تعامل په بهیر کې ازادېږي، د انرژي د هغه اندازه څخه زیاته ده چې د تعامل کونکو موادو د فعالولو لپاره په مصرف رسېږي؛ د بیلګې په ډول: د مګنیزیم فلز لومړی باید د اور شعلي ته نژدې کړای شي، تر څو تعامل پیل شي، کله چې تعامل پیل شو، نو ډیره زیاته انرژي ازادېږي، همدا رنگه که چیرې پر پوټاشیم پرمځنیت باندې ګلیسرین ورنیات کړو، د تعامل په پیل کې د لمر انرژي ته ضرورت دي چې دا انسرژي د فعالونکي انرژي یا د اکتیویشن (Activation) د انرژي په نوم یادېږي، هغه تعاملونه چې د انرژي له جذب سره تر سره کېږي اویا هغه تعاملونه چې تودوخې ته اړتیا لري، د انډوترمیک تعاملونو په نوم یادېږي. ډیر تعاملونه چې په نړۍ کې تر سره کېږي، داندوترمیک تعاملونو له ډلې څخه دي؛ د بیلګې په ډول: د چوڼي له تیر و څخه د چوڼي لاسته راوړنه د زیاتې انرژي پر مصرف باندې تر سره کېدای شي:



فعالیت :

د اکزوترمیک او اندوترمیک تعاملونه

د لاندي تعاملونو معادلي وگورئ، د اکزوترمیک تعامل د (EX) او د اندوترمیک تعامل د En په تورو نښاني کړئ:



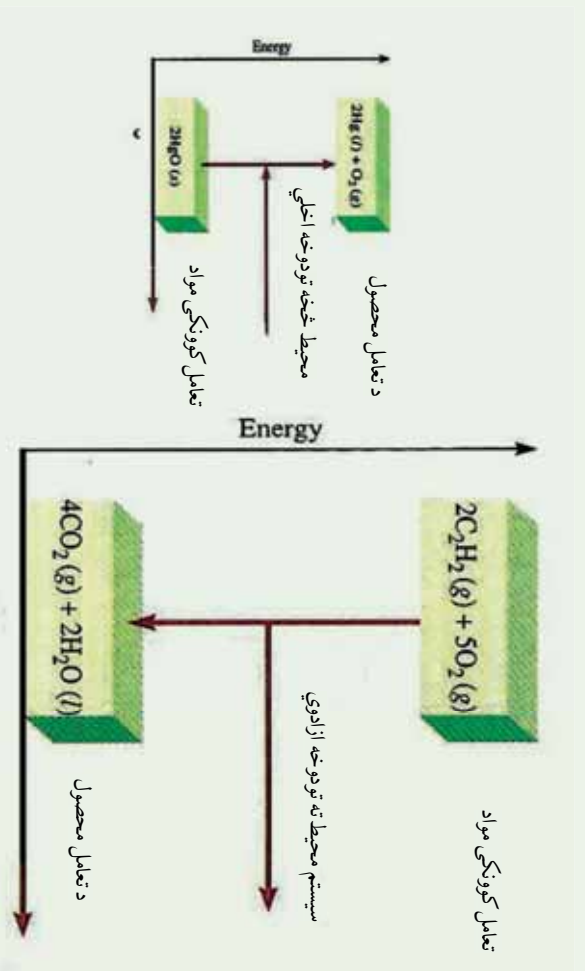
۷-۲-۵: د اکزوترمیک او اندوترمیک تعاملونو لپاره د انرژي دپاگام

خرنگه چې وویل شو ، کیمیاوي تعاملونه د انرژي له کبله په دوو برخو اکزوترمیک او اندوترمیک ویشل شويدي. د اکزوترمیک تعاملونه د تعامل په پیل کې یوه اندازه انرژي ته اړتیا لري چې دا اندازه انرژي د فعالونکي په نوم یادوي، خو هغه انرژي چې ازاډیږي د فعالونکي (Activation) له انرژي څخه زیاته ده.

په اکزوترمیک تعاملونو کې تعامل کوونکي مواد د ډیر زیاتي ذخیروي انرژي لرونکي دي او دهغوی د تعامل د محصول د موادو په پرتله د لږې ذخیروي انرژي لرونکي دي، د اکزوترمیک تعاملونه با ثباته دي او د هغوی د تجزیې لپاره په هماغه مقدار انرژي ضروري ده کوم چې د هغوی د جوړیدو په وخت کې ازاډیږي.

د اندوترمیک تعاملونو د محصولو موادو د جوړیدو په بهیر کې لومړنی مواد انرژي جذب وي، چې له دې کبله د تعامل د محصولو موادو انرژي د تعامل کوونکو موادو په پرتله زیاته ده. د اندوترمیکو تعاملونو محصولونه بې ثباته دي ؛ ځکه هغه اندازه انرژي چې د خپل جوړیدو په بهیر کې اخیستی ده، بیرته یې ازاډوي.





شکل 7-13) اکسید کربن و اکسید گوگرد

الف- د هوا په شتون کې د اسیټین سوځیدل (اکسوزیمیک)
 ب- دمرکوری (II) د اکساید (انډوترومیک)



شکل 7-14) د اکسې اسیټین څراغ د سوځیدلو په وخت کې زیاته تودوخه تولیدوي چې په ولېټیک کولو او د فلزنو په پرې کولو کې په کارول کېږي.



داووم څپړکي لنډيز

- کيمياوي معادله د کيمياوي تعاملونو بشپړونکی ده چې په سمبولونو او د مرکبونو فورمولونو په وسيله بشپړول کېږي. هغه مواد چې په تعامل کې برخه اخلي د تعامل کونکو موادو يا د لومړنيو موادو په نوم او هغه مواد چې د لومړنيو موادو د تعامل په پايله کې حاصلېږي، د تعامل د محصول په نوم يادېږي.

• کيمياوي تعاملونه د کيمياوي معادلو په واسطه بشپړول کېږي.

- کيمياوي تعاملونه هغه بهيرونه دي چې په هغوی کې لومړني مواد په نويو موادو يا د تعاملونو محصول چې د نويو خواصو لرونکي دي ، بدلېږي.

• ساده تعريضي تعامل له هغه تعامل څخه عبارت دي چې په هغه کې يو يا څو ائومه د يو يا څو ائومو ځاي د هغوی په تشکيل شوي مالیکولو کې نيسي.

- دوه گونې تعريضي تعامل د هغه تعامل څخه عبارت دي چې په هغه کې يو يا څو ائومه د يو مرکب د يو يا څو ائومو له بل مرکب سره تعريض کېږي.

• تجزيوي تعامل د هغه تعامل څخه عبارت دي چې له يوې مادې څخه څو نوي مادې په لاس راځي.

• ترکيبي تعامل د هغه تعامل څخه عبارت دي چې د دوو يا څو مادو د يوځای کېدو څخه يوه نوي ماده يا مرکب تشکيلېږي.

• د سون تعامل د هغه تعامل څخه عبارت دي چې په هغه کې يوه ماده د اکسيجن په شتون کې سوځي ، اکسايډونه، تودوخه او روښنالي توليد وي.

- په اکزوتروميک تعامل کې د تعامل په بهير کې يوه اندازه انرژي ازادېږي.
- د اکزوتروميکو د تعاملو محصولات د کمسو اندازه انرژي په لرلو سره د ثبات لرونکي او د انډوتروميکو د تعاملونو محصولات د زياتې انرژي د لرلو کبله بې ثباته دي.

• که چېرې القابو ، تيزابو اوماگرو حل کيدل په اوبو کې $0.1mol/L$ وي، دمنحل موادو په نامه ، که $0.001mol/L$ ترمنځ وي ،لر منحل او که چېرې $0.001mol/L$ څخه لږ وي ، دنه حل کېدونکي موادو په نامه يادېږي .

• اکزوتروميک تعاملونه هم د تعامل کونکو موادو د فعالولو لپاره انرژي ته اړتيا لري؛ خو هغه انرژي چې د تعامل په بهير کې ازادېږي، د انرژي له هغه اندازه څخه زياته ده چې د تعامل

د موادو د فعالولو لپاره په مصرف رسپيري چي دانرژي د فعالونکي انرژي يا د اکټويشن (Activation) د انرژي په نوم يادېږي،

د اووم څپرکي تمرين : څلور ځوابه پوښتنې

- 1 - د موادو د اولن محلول د حالت لپاره لنډه علامه --- ده .
 - الف- L ب- 1
 - ج- aq د- sol
- 2 - د ميثان د گاز له سوځولو څخه د کاربن ډای اکسايډ گاز او اوبه توليدېږي دا جمله څه شي ده ؟
 - الف- سمبوليکه معادله ده ب- ليکلي معادله
 - ج- توصيفي معادله ده د- يو عبارت دي
- 3 - $K(s) + H_2O(l) \longrightarrow K_2O + H_2O$
 - الف- $K_2O + H_2O$
 - ب- $KOH + H_2$
 - ج- $K + H_2 + O_2$
 - د- $K + H_2 + O_2$
- 4 - د تيزاب تعامل له القلي سره د لاندي کوم ډول تعاملونو څخه دي .
 - الف- خستي کول
 - ب- دوه گوني تعريضي
 - ج- رسوب ورکونکي
 - د- الف او ب دواړه .
- 5 - له لاندي سلفيټونو څخه کوم يو په اوبو کې غير منحل دي .
 - الف- Na_2SO_4
 - ب- K_2SO_4
 - ج- $FeSO_4$
 - د- $BaSO_4$
- 6 - دا تعامل $CaO + CO_2 \xrightarrow{\Delta} CaCO_3(s)$ کوم ډول تعامل دي :
 - الف- ترکيبي ب- تجزيوي
 - ج- سوځول د- اکزوترميک

سمي او ناسمي پوښتنې :

- 1 - ولې شوي مالګه د بريننا د جريان په واسطه په فلز او په تيزابي بقيه تجزيه کېږي .
 - ()
 - ()
- 2 - د اسټيلين تبديلول په ايتلين باندې ترکيبي تعامل دي .
 - ()
 - ()
- 3 - د موادو تعامل له اکسيجن سره د سوځولو په نوم يادېږي
 - ()
 - ()

- 4- د القلي فانرونو تعامل له اوبو او تيزابونو سره اکزوترميک دي) (
- 5- د انډوترميک محصولات باثباته دي) (
- 6- د S سمبول د ميعاتو لپاره په معادلو کې استعمالېږي. (
- 7- \rightarrow (د ورکوونکي) معنی لري.) (
- 8- $C + FeO \rightarrow Fe + CO_2$ تعامل دوه گوني تعويضي تعامل دي.

د تشو ځايونو پوښتنې

تش ځايونه په مناسبو کليمو سره بشپړ کړئ.

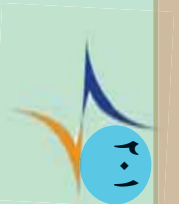
- 1- مگنيز له مس (II) سلفيټ سره تعامل او تشکيل وي.
- 2- $PbCl_2$ په اوبو کې دي.
- 3- $Pb(OH)_2$ د تجزيوي تعامل محصولات عبارت دي له او دي.
- 4- د ترکيبي تعاملونو عمومي شکل دي.
- 5- فلز + اکسيجن محصول عبارت له څخه دي.
- 6- سوډيم هايډروکسايډ د مالګې له تيزابو سره تعامل کوي او جوړوي.
- 7- هغه تعاملونه چې له خپل چاپيريال محيط څخه انرژي جذبوي په نوم کېږي.
- 8- هغه تعاملونه چې محيط ته انرژي ورکوي د په نوم کېږي.

تشرېحي پوښتنې

- 1- کيمياوي تعامل په کومو مفهومونو ښودل کېږي؟
- 2- د کيمياوي تعاملونو د عمده ډولونو نومونه واخلئ
- 3- توصيفي معادله د يوي بيلګې په واسطه توضيح کړئ.
- 4- سمبوليکه معادله ډېرې بيلګې په واسطه وښايي.
- 5- د اکزو ترميک تعامل د يوي بيلګې په واسطه توضيح کړئ.
- 6- ترکيبي تعامل تعريف او د هغه عمومي شکل وليکئ.
- 7- ساده تعويضي تعامل ډيوي بيلګې په واسطه توضيح کړئ.
- 8- ايا د القلي تعامل له تيزاب سره تعويضي تعامل دي؟ ولې؟
- 9- د اکزوترميک او دانډوترميکو تعاملونو پاڅرام رسم کړئ.
- 10- د لاندي تعاملونو محصول وليکئ او هم هغه د کيمياوي تعاملونو له ډولونو څخه له يو سره

اړیکه ورکړئ:

- 1 - $Al(s) + HCl(l) \longrightarrow$
- 2 - $Fe(s) + H_2O(l) \longrightarrow$
- 3 - $C(s) + Fe_2O_3(s) \longrightarrow$
- 4 - $NaOH(aq) + H_3PO_4(aq) \longrightarrow$
- 5 - $C_2H_5OH(l) + O_2(g) \longrightarrow$



د اکسیدیشن- ریدکشن تعاملونه



د سون د موادو سوځول د سوځولو په ځای کې، د بخار د یوځایګرځو، د فلزونو الکترو لیکي رسوب، هغه بهیرونه چې د ګلوانیکي عنصرونو او بهیرو کې ترسره کېږي او داسې نوره ټول د اکسیدیشن- ریدکشن تعاملونو پرنسب ترسره کېږي. د لوهریو موادو لاسته راوړل (اوسپنه، کروم، منګیز، سره زره، سپین زره، کلورین، آیودین او نور) همدارنگه کیمیاوی ټاکلو محصولاتو (امونیا، د بنسوري تیراب، د ګوګرو تیراب او نور) د اکسیدیشن ریدکشن تعاملونو پرنسب لاس ته راغلی دي. د ژوندیو موجوداتو په ارګانیزم کې (بنااتو او حیواناتو کې) د اکسیدیشن ریدکشن چیر مهم تعاملونه ترسره کېږي، چې په هغه کې انرژي تولید او یا ازادېږي، دا تولید شوي انرژي د ژوندیو موجوداتو د ژوند د پایښت لپاره حتمي او ضروري ده.

په دې څپرکي به د اکسیدیشن او ریدکشن په اړه معلومات حاصل کړئ، د اتمونو د اکسیدیشن نمبر د مرکب په مالیکولونو کې او د اکسیدیشن او ریدکشن د تعاملونه معادلو توازن به زده کړئ. د اکسیدیشن - ریدکشن تعاملونو د توازن بنسټیز میتود به هم زده کړي.

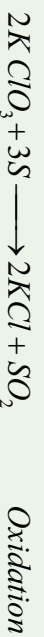


۸- ۱ : د اکسیدیشن او ریډکشن تعریف :

په پخړانیو وختونو کې د اکسیدیشن او ریډکشن اصطلاح په بل مفهوم په کارول کېده؛ داسې چې د اکسیجن ور دننه کول د مرکب په مالیکول کې اکسیدیشن د عملیې په نوم یادشوي دي؛ د بیلګې په ډول:



د اکسیدیشن عملیه امکان، د ازاد اکسیجن په نه شتون کې د ترکیبي اکسیجن لرونکي مادي په واسطه هم ترسره شي، لاندې تعامل وګورئ:



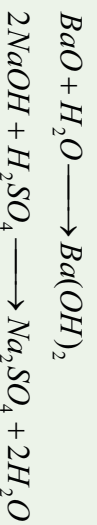
په پورتنی تعامل کې $KClO_3$ د اکسیدي کوزنګي په توګه عمل او سلفر سې ارچاع کړي دي؛ همدارنګه د اکسیجن ایستل او د هایدروجن نېټول په کیمیاوي تعاملونو کې د ارچاع یا ریډکشن په نوم یاد شوي دي؛ د بیلګې په ډول:



اکسیدیشن له هغې عملیه څخه عبارت دي چې په هغې کې د ځینو عنصرونو د اټومونو د اکسیدیشن نمبر (قسمي مثبت چارج) لوړ شي، په یو کیمیاوي تعامل کې د عنصرونو د اټومونو د اکسیدیشن نمبر بېګڼه راتللو ته د ریډکشن عملیه وايي .
زیات کیمیاوي تعاملونه د اکسیدیشن او ریډکشن د تعاملونو ډولونو څخه دي؛ د بیلګې په ډول: د کاربن د سوځولو تعامل د اکسیدیشن - ریډکشن د تعاملونو ډولونو څخه دي:



خو لاندې تعاملونه د اکسیدیشن او ریډکشن د تعاملونو ډولونو څخه نه دي؛ ځکه د تعامل کوونکو موادو د اټومونو اکسیدیشن نمبرونه د محصولونو له جوړیدو څخه وروسته هم په خپل لومړني حالت پاتې کېږي:



د اکسیدیشن او ریډکشن عملیه په کیمیاوي تعاملونو کې په یو وخت کې ترسره کېږي او د اخیستل



شورو الکترونونو شمیر د پایل شو الکترونونو له شمیر سره مساوي دي، که چیري پایل شوري الکترونونه منفي او اخیستل شوري الکترونونه مثبت قبول شي، د هغه الجبري مجموعه صفر ده . داچي د یوې کیمیاوي مادې ارجاع د بلی مادې د اکسیدیشن سره په یو وخت کې ترسره کېږي ، په هر اندازه چې د عنصرونو د اټومونو د الکترونیګاتیویتی اندازه زیاته وي، په هماغه اندازه د هغه اکسیدي کونکي (اکسیدانې) خاصیت قوي وي (دا خاصیت په غیر فلزي عنصرونو کې زیات دي) برعکس هر څومره چې عنصرونو الکترونیګاتیویتی ټیټه وي، په هماغه اندازه د هغه اکسیدانې خاصیت ضعیفه او د هغه ارجاعي ځانګړتیا غټېلي وي.

فعالیت :

په لاندې تعامل کې اکسیدي کونکي او ارجاع کونکي وټاکي:



فکر وکړئ

الف- د برېښنا بهیر د الکترونونو د بهیر پایله ده، ایا د اکسیدیشن او ریډکشن له تعاملونو څخه کیدای شي چې د برېښنا بهیر په لاس راشي؟
ب- ولې اکسیدیشن او ریډکشن یو بل سره لازم او ملزوم دي؟

۸- ۲: د عنصرونو د اکسیدیشن نمبر

د کیمیاوي عنصرونو د ولاسټونو په واسطه کیدای شي چې عنصر د کیمیاوي اړیکو د جوړېدو په وړتیا باندې پوه شي (او یا دا چې د هغه د وړتیا لورې کچې په هکله به په اړیکو جوړولو کې پوه شي). ولانس د کیمیاوي اړیکو هغه شمیر ټاکي کوم چې د اټومونو په واسطه جوړي شوي دي. ولانسونه د اټومونو د الکترونیګاتیویتی کمیت په توګه چې له ټاکلي اټوم سره اړیکه لري، نه شمیرل کېږي او مثبت (+) او منفي (-) علامې نه لري؛ ځکه چې ولانس د اړیکو شمیر په مالیکولونو کې ټاکي، خو په مرکبونو کې الکترونونه چې کیمیاوي اړیکې جوړوي، د لوړو الکترونیګاتیو اټومونو د پاسه ځای نیسي او په پایله کې اټومونه ټاکلی چارج تر لاسه کوي. په مالیکولونو کې د اکسیدیشن د درجې په واسطه قسمي برېښنايي چارج د ټاکلواتومونو د ولانسي



الکترونونو ځای پر ځای کېدلو له کبله چې په الکترونینګاتیفو عنصرونو کې پیدا کېږي، د دې ډول ششرونو په ذریعه وړاندوینه کېدای شي چې په مالیکول او یا ایون کې له اړیکو څخه هرې یوې الکترونونه له فوق العاده الکترونینګاتیف اټوم سره تعلق لري، د اټومونو د اکسیدیشن درجه د (+) او (-) علامو په واسطه افاده کېږي. د عنصر د اکسیدیشن درجه د مثبتو علامو سره د اټوم د الکترونونو له هغو شمېر سره سمون لري کوم چې د هغې څخه جلا شوی دی او د منفي اکسیدیشن درجې کیمیاوي مرکبونه یو ځای کېدل رابښي چې د عنصر له اټوم سره یو ځای شولې.

۸- ۲- ۱ د اکسیدیشن د نمبر د ټاکلو قوانین

د عنصرونو د اکسیدیشن نمبر ټاکل په ازاد (عنصري) حالت کې او د کیمیاوي مرکبونو په مالیکول کې د عنصرونو د اټومونو الکترونینګاتیویتی او ځانګړتیاوې باید له لاندې موادو سره سم عملي شي:

- 1- په مرکبونو کې د اکسیجن اټومونه کولای شي ، د اکسیدیشن تام او یا کسري درجې له ځان څخه ونښتي ؛ د بیلګې په ډول: په اوبو کې (H_2O) د اکسیجن د اکسیدیشن درجه 2- ، په H_2O_2 کې (-1) ، په KO_2 او KO_3 مرکبونو کې په ترتیب سره $\frac{-1}{2}$ او $\frac{-1}{3}$ ده، خو اکسي فلوراید OF_2 په مرکب کې د اکسیجن د اکسیدیشن درجه 2+ ده ، په ټاکلي ډول د هایدروجن د اکسیدیشن درجه په کیمیاوي مرکبونو 1+ ده ؛ خو د فعالو فلزونو په هایدرایدونو (*Hydride Metals*) کې د هایدروجن د اکسیدیشن نمبر 1- دی.

2- د اټومونو د اکسیدیشن درجه د ساده مرکبونو د مالیکولونو په ایزونو کې د کیمیاوي او د هغه د علامې پر بنسټ د هغو ایزونونو له برېښنايي چارج سره مساوي دي ؛ د بیلګې په ډول: د KCl په مرکب کې د K د اکسیدیشن درجه 1+ او د کلورین Cl 1- ده چې د هغه چارج په ترتیب سره 1+ او 1- دی.

3- که چېرې مالیکول د کووالنټ اړیکې او یا ایوني - کووالنسي اړیکو پر بنسټ تشکیل شوي وي ؛ د بیلګې په ډول: NH_3 ، NH_4NO_2 ، NH_4NO_3 ، HNO_3 د قوي الکترونینګاتیف اټوم د اکسیدیشن درجې منفي علامې (-) اود ضعیف الکترونینګاتیف خاصیت لرونکي اټوم له مثبتې علامې (+) سره ښودل کېږي.

د عنصرونو د ټاکلي سلسلې د اکسیدیشن درجې د پوهیدلو لپاره له مرکبونو څخه په ښه توګه لازمه ده چې د غوښتنلو مرکبو ګرافیکي فرمول ولیکل شي، په نایټروجن لرونکو مرکبونو کې (NH_3 ، NH_4OH ، NH_2NO_2 ، HNO_3 ، N_2H_4) په ترتیب سره نایټروجن د اکسیدیشن درجې



3-، 2-، 3+، 5+، 2- دې چې د اکسیدیشن دا درجې په ښکاره ډول د هغه په ساختماني فورمول کې لیدل کېږي. د یوشان عنصرنو د اټومونو ترمنځ د کیمیاوي اړیکو په شتون کې؛ د بیلګې په ډول: په N_2H_4 کې دوو نایتروجن د اټومونو د جوړه الکترونونو ویش چې هغوی ته یې اړیکه ورکوي ده ترسره کېږي او له دې سره سم د هر اټوم الکترونونو محاسبه عملي کېږي. د ازاد اټوم د الکترونونو د شمیر ترمنځ توپیر په لوړه کچه د اټوم د اکسیدیشن درجه شمیر راښيي.

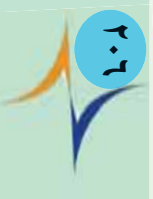
4- هغه مالیکولونه چې د یوشان عنصر له اټومونو څخه تشکیل شوي وي رلکه: H_2, Cl_2, Br_2, N_2 او نورو) د دې عنصرونو د اټومونو د اکسیدیشن درجه د هغوی په مالیکولونو کې صفر ده؛ ځکه د دارنگه اټومونو ترمنځ د جذب الکتروني قوه د هغو په مالیکولونو کې شتون نه لري او مشترک الکترونونه د دواړو اټومونو د هستو ترمنځ ځای لري؛ د بیلګې په ډول: د هایدروجن (H) کلورین (Cl) د هر اټوم د اکسیدیشن درجه صفر ده، لیکن کوولانس ($Covalence$) یې د هغوي د ولانسي جوړه الکترونونو د کمیت په پام کې نیولو یو سره سمون لري.

5- په پیرو عضوي مرکبونو کې کیمیاوي اړیکې ضعیف قطبي خاصیت لري، د کاربن د اټوم یو ځایي کیدل له نورو اټومونو سره؛ د بیلګې په ډول: (فلورین، اکسیجن، کلورین، نایتروجن) چې د عضوي مرکبونو په اسکلیټ کې شامل دي، د کاربن او د نوموړو عنصرونو د اټومونو ترمنځ د الکتروني پوتنسیال بدلون لامل شوي اود هغوي ترمنځ د تشکیل شوو اړیکو یو لارني (قطبیت) زياتوي، په هغوي کې د اټومونو د اکسیدیشن درجه د قطبي کوولانسي مرکبونو په شان ده.

6- فازونه په عضوي حالت کې د هستې په شاخوا د الکتروني کثافت د منظم ویش لرونکي دي؛ له دې کبله د هغوي د اکسیدیشن درجه صفر منل شوي ده.

7- په ایون کې د اکسیدیشن د درجې الجبري مجموعه د ټولو اټومونو د ایون له چارج سره مساوي ده او د اټومونو د اکسیدیشن د درجو الجبري مجموعه چې د برقی خنثی مرکبونو په ترکیب کې شامل دي، مساوي په صفر ده.

8- په کامپلکس مرکبونو کې معمولاً د هغوي د مرکزي اټوم د اکسیدیشن درجه ټاکل کېږي؛ د بیلګې په ډول: په $[Fe(SCN)_5]$ او $K_2[SO_4]$ مرکبونو کې د اوسپني د اکسیدیشن درجه 3+ او د نکل د اکسیدیشن درجه مساوي 2+ ده، د یادولو وړ ده چې د اکسیدیشن درجو پوهیدل په ظاهري بڼه لیدل کېږي او د مطلوب اټوم واقعي حالت په مرکب کې نه شي ټاکلي،



په ډيرو حالاتو کې د اکسیديشن درجه د ټاکلي عنصر د ولاس سره مساوي نه ده؛ د بيلگې په ډول: په ميثان (CH_4)، فارميک اسيد ($HCOOH$)، ميثانول ($CH_3 - OH$)، فارم الډيهايډ (CH_2O) او کاربن ډلی اکسايډ (CO_2) کې د کاربن د اکسیديشن درجه په ترتيب سره د 4-، 2+، 2-، 4+، 4+ ده، خو د کاربن دائم ولاس په ټولو پورتيو مرکبو کې 4 دي. د اکسیديشن د درجو په پوهيلو په ځانگړي ډول د اکسیديشن - ريډکشن تعاملونو د مطالعې په ټولو خواوي کې ترې گټه اخيستل کېږي.

خپل ځان ازماينيت کړئ

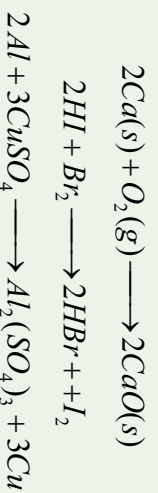
د عنصرونو يو د اټومونو د اکسیديشن نمبر په لاندې مرکبو کې چې مجهول (X) دي، پيدا کړئ.

- د- $NaClO^x$ ج- $Al_2(SO_4)_3^x$ ب- الف- $[Ni(NH_3)_5]SO_4^x$ $H_3PO_3^x$
- د سلفر د اکسیديشن نمبر 4+، د هايډروجن 1+، نايټروجن 3-، د سوډيم 1+ او اکسيجن 2- دي.

۸- ۳: د اکسیديشن - ريډکشن د تعاملونو ډولونه

ټول د اکسیديشن - ريډکشن تعاملونه کېدای شي چې په لاندې ډول ووېشل شي:

- 1- د اټومونو او ماليکولونو ترمنځ د اکسیديشن، ريډکشن تعاملونه: د بيلابيلو ماليکولونو او بيلابيل ايونونو د بيلابيلو اټومونو ترمنځ د الکترونونو ورکړه او راگړه ديلا بيلو اټومونو، ماليکولونو او ايونونو ترمنځ تعامل دی چې ترسره کېږي؛ د بيلگې په ډول: ترکيبي او تعويضي بسپت تعاملونه:



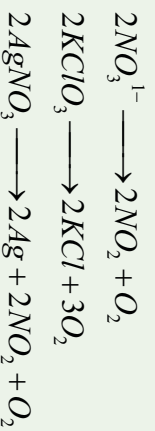
۲ - په خپل سر اکسیدیشن - ریډکشن تعامل (Disproportionation): دا ډول

تعاملوڼه د مرکبونو او یا ساده موادو ځانگړتیا ده چې په یو مرکب کې د عین عنصر څینې اتومونه اکسیدي او په یو وخت کې د همدې عنصر یو شمیر نور اتومونه ارجاع کېږي؛ د بیلگې په ډول:

$$Cl_2 + 2NaOH \longrightarrow NaClO + NaCl + H_2O$$

۳ - د مالیکولونو په داخل کې اکسیدیشن - ریډکشن تعاملونه:

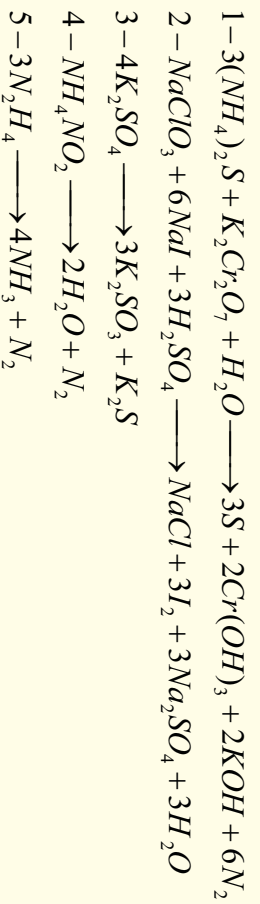
په دې ډول تعاملونو کې د مرکب د مالیکول یوه برخه اکسیدي کونکي وظیفه او دهمغه بله برخه ارجاع کونکي وظیفه ترسره کوي، د دې ډول تعاملو ساده بیلگه کېدای شي ترکیبي پروسس د پیچلي مادې توپه کېدل د مرکب په بیلایلو برخو کې وړاندې شي؛ د بیلگې په ډول:



فعالیت:

لاندې د اکسیدیشن - ریډکشن تعاملونه د کوم ډول تعاملونو له ډلې څخه دي؟ د هغې ډول

او اکسیدي کونکي وټاکئ.



۸ - ۴: د Oxidation-Reduction تعاملونو د بیلانس د ترتیب میتود

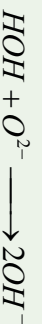
د اکسیدیشن او ریډکشن د تعاملونو د بیلانس او ترتیب لپاره لازمه ده چې د اکسیدي کونکو او ارجاع کونکو خواص چې د مرکبونو په جوړېدو پیل کوي، معلومات تر لاسه شي؛ باید پوهه تر لاسه شي چې اکسیدي کونکي او ارجاع کونکي تل په مجموعي ډول د فعالو عنصرونو د



معلومو خواصو پرنسنت فعالیت کوي ، لازمه ده چې په پام کې ونیول شي چې د اکسیدیشن - ریډکشن په تعاملونو کې په ښکاره ډول یوازې د معادلو (متوازن) الکترونونو ورکړه راکړه د اکسیدي کوزونکو او ارجاع کوزونکو ترمنځ ترسره کېږي ؛ یعنی په مجموع کې هغه الکترونونه چې ارجاع کوزونکي په واسطه ورکړ شوي دي ، د هغو الکترونونو مجموعي سره مساوي دي کوم چې د اکسیدي کوزونکو په واسطه اخیستل شوي دي .

په ټولو کیمیاوي تعاملونو کې د یو عنصر د اتمونو مجموعي تعداد د معادلي کین خوانه د همدې عنصر د اتمونو مجموعي کمیت د تعامل د معادلي ښي خوا سره مساوي دي .

که چېرې Redox تعامل په محلولونو کې سرتپه ورسېږي ، نو دلته لازمه ده چې د محیط اغیزه د O^{2-} او H^{+} ایونو تولیدنه په پام کې ونیول شي چې دا ازاد شوي ایونونه په تیزابي محیط کې د اوبو په لږو تفکیک شمو مالیکولونو کې دجوړېدو لامل او په القلي یا خنثی محلولونو کې له منفي ایونونو سره د اویو تعامل د هایدروکساید (OH^{-}) د تشکیل لامل ګرځي :



د دوو میتود پرنسنت کېدای شي د *Rodax* تعاملونه ترتیب او بیلا بیل شي :

۸-۴-۱ : د الکتروني بیلا بیل میتود

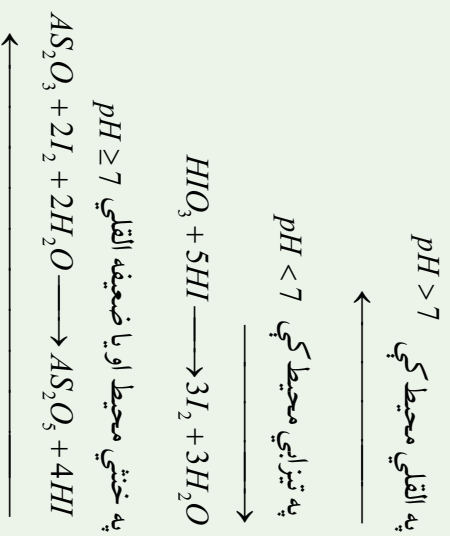
ددې میتود پرنسنت کېدای شي مجموعي الکترونونه تعیین کړلي شي کوم چې د ارجاع کوزونکو څخه اکسیدي کوزونکو ته ورکړل شوي دي ، د ارجاع کوزونکو د الکترونونو مجموعي شمیر د هغو الکترونونو د مجموعي سره مساوي دي کوم چې د اکسیدي کوزونکي مادي سره یوځای شوي دي .

۸-۴-۲ : د نیمګړو تعاملونو میتود (د ایون الکتروني میتود)

په دې میتود کې د معادلي جلا برخې (د ایوني تعامل نیمه معادله) د اکسیدیشن ریډکشن د پروسس لپاره د هغو وروستی جمع کول ، په مجموعی ډول په ایوني معادلي کې په پام کې نیول کېږي ، دا میتود د نیمه ایوني تعاملونو د میتود په نوم هم یادېږي ، په دې میتود کې رېنسنتی ایونونه چې په اوبلن محلول کې شتون لري ، یادداشت کېږي چې د ایونونو شمیر د یادداشت څخه وروسته د *Rodax* تعامل د معادلي له دواړو خواو سره مساوي کېږي . په دې میتود کې لازم دي چې نه یوازې د اکسیدي کوزونکو اویا ارجاع کوزونکو ضرب پیدا بلکې د تعامل محیط د اوبو ، تیزابو ، القلیو د مالیکولونو ضرب هم پیدا کېږي ، د الکترونونو ارقام د محیطی ځانګړتیاو ته اړه لري کوم چې د اکسیدي کوزونکو په واسطه اخیستل شوي دي او یا دا چې د ارجاع کوزونکو څخه جلا شوي دي ، ددې امکان



شته چې دا الکترونونه بدلون ومومي، په دې حالت کې محیط د کیمیاوي پروسسو د بدلون لامل هم ګرځیدلی شي:



په تیزابي محیط کې $\text{pH} < 7$ وي، هایدروجن پر اکساید د ایوډین پر عنصر اغیزه اچوي، هغه اکسیدي او که چېرې $\text{pH} \leq 1$ وي، هایدروجن پر اکساید د ایوډین پر عنصر اغیزه اچوي، هغه اکسیدي او په ترکیبي ایوډین یې بدلوي او د اکسیدي کوونکي په توګه ځان ښکاره کوي:



ستاسي د زیاتو معلوماتو لپاره:



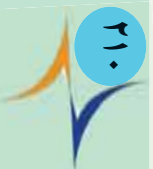
د تعامل محیط ممکن تعامل دي ته اړ کړي چې یو لوری ته میلان ولري او تعامل همدې لوري ته بهیر لري، دا بدلونونه هم د تعامل کوونکو موادو له غلظت سره تړلي دي.

د اکسیدیشن-ریډکشن د تعامل معادله په درې پرله پسې پړاوونو کې دوام کوي:

- 1 - هغه پړاوی چې ابتدایي محصولات په لاس راځي.
- 2 - د ابتدایي محصولاتو پړاو او د هغه تمرکز
- 3 - د نهایی محصولاتو پړاو

د تعامل د دویمې ظاهري مرحلې لپاره، لازمه ده چې د محصولاتو د تولیدو په قاعده ویو هیږو:

1 - موندل شوي اتومونه د مثبت 7، 6، 5، 4، + اکسیدیشن درجې په لرلو چې د اکسیدیشن-ریډکشن په تعاملونو کې تشکیل شوي وي، د اکسیدجن له ایونونو سره



تعامل کوي اور سسوزنه د $[RO_4]^{n-}$ او $[RO_3]^{m-}$ په شکل جوړوي؛ د بيلگي په ډول:

SO_4^{2-} , MnO_4^- , SO_3^{2-} , CO_3^{2-} , ClO_4^- او نور.

ځينې وختونه C, S, Mn, په خنثي محيط او تيزايي محيط کې دای اکسايډونه جوړوي چې د دا

عنصرونو اکسايډيشن نمبر 4 + وي او هغه اکسايډونه عبارت دي له CO_2 , MnO_2 , SO_2

امفوتير عنصرونه (Amphotric Elementes) چې د 2+, 3+, 4+ د اکسايډيشن د درجو لرونکي

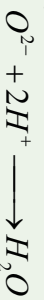
وي په القلي محيط کې د هايډروکسايډونو کاميپلکس مرکبونه په لاندې شکل تشکيل وي:



عنصرونه د مثبت (1+, 2+, 3+) اکسايډيشن نمبر په لرلو سره په تيزايي محيط کې ملاگي جوړوي.

2- د زياتي ايون شتون او د حد څخه زيات اکسيجن (O^{2-}) په تيزايي محيط کې د هايډروجن

(H^+) سره تعامل کوي، د لږو تفکيک شوو اوبو ماليکولونه جوړوي:



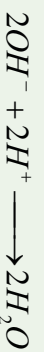
3- له حد څخه زيات د اکسيجن د ايون شتون په خنثي يا القلي محيط کې د اوبو له ماليکولونو

سره تعامل کوي، د OH^- ايون تشکيلوي:



4- د H^+ زياتي ايون په القلي محيط کې د OH^- له ايون سره تعامل کوي او د اوبو ماليکول په

لاندې ډول جوړوي:



5- د اکسيجن ايون (O^{2-}) لږوالي په تيزايي يا خنثي محيط کې د اوبو H_2O له ماليکول څخه

د اکسيجن ايون جلا کيږي او په پايله کې د H^+ ايون تشکيلوي.



6- د اکسيجن د ايون نشتونوالي په القلي محيط کې د (OH^-) له گروپونو څخه د اکسيجن ايون

ايستل کيږي چې په پايله کې د اوبو ماليکول توليدوي:



7- د H^+ د ايون د لږوالي او کمښت په صورت کې په القلي محيط کې د Redox تعاملونه د

اوبو له ماليکول څخه H^+ ايون جلا کيږي او د OH^- ايون تشکيلوي:



۸-۵-۱ : په تيزابي محيط کې ريدوکس تعاملونه

لومړی مثال: هایدروجن سلفايد (H_2S) اکسیديشن د $KMnO_4$ د اوبلن محلول سره په

تيزابي محيط کې له لاندې معادلې سره سم بهير پيدا کوي :



د تعامل په پروسه کې د Mn د اکسیديشن درجه چې په MnO_4^- کې شامل دي او د سلفر د

اکسیديشن درجه چې د H_2S په مرکب کې شامل دي، بدلون کوي.

ايون-الکتروني معادله يې لیکو چې MnO_4^- ارجاع او H_2S اکسیديشن افاده کوي:



د هرې معادلې په بنسټ او کينه خوا کې بايد د عنصرونو د اټومونو عين رقمونه اود ذرو مجموعه

شتون ولري، پورتنۍ ريدوکس تعامل په تيزابي محيط کې بهير لري له دې کبله درقمونو مساوي

والې په غرض د اکسيجن اټومونه د (1) معادلې کين خواته د هایدروجن 8 ايونه ورزياتوو او

د معادلې بنسټي خواته 4 ماليکوله اوبو لیکو. د هایدروجن او اکسيجن د اټومونو کميت د (1)

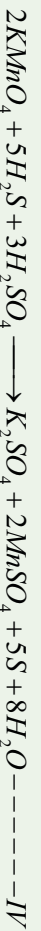
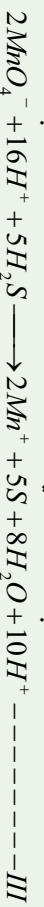
معادلې په دواړو خواو کې بايد مساوي شي. همدا رنگه د اټومونو د کميت مساوي کيدل او د

معادلې د حاصل شویو ايون الکترونونو الجبري مجموعه د H_2S د پروسس د اکسیديشن په

واسطه د (II) معادلې په واسطه ټاکل کېږي. د معادلې د بايلل شوو او اخيستل شویو الکترونونو

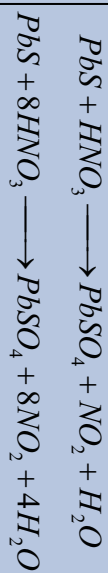
له کميت د مساوي کيدلو څخه وروسته د ايونونو الکتروني مجموعي وليکئ (III معادله) او

ضربونه د تعامل په معادله چې په ماليکولي شکل ده، ځای پر ځای کېږي؛ يعنې:



خپل ځان ازماينست کړئ :

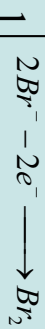
دسرب سلفايد (PbS) اکسیديشن د نيتوري تيزاب (HNO_3) په واسطه چې د هغې د تعامل د معادلې شکل په لاندې ډول دی، روښانه کړئ:



دویم مثال: لاندی معادلہ بیلانس کریئے:



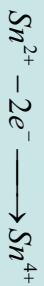
حل:



دویم مثال: لاندی معادلہ توازن کریئے

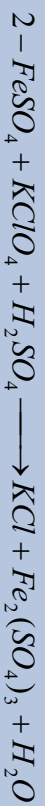
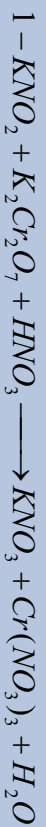


حل:



خیل خان آزمائش کریئے

د ایون - الکترون او ایون - مالیکیول Oxidation - Reduction د تعامل لاندی معادلہ ترتیب او توازن کریئے.



۸-۵-۲: پہ القلی محیطہ کی Oxidation-Reduction تعاملونہ

نوہری مثال: پہ دی اہہ $NaCrO_2$ (Sodium Chromite) لہ برومین سرہ د خیرنی لاندی نیسوچی

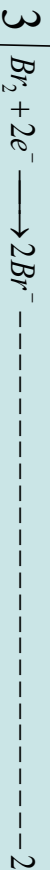
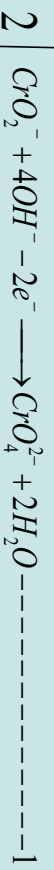


د هغه د تعامل معادله په القلي محیط کې په لاندې ډول ده :



د تعامل په بهیر کې د کروم (Cr) د اکسیدیشن درجه چې د CrO_2^- په ترکیب کې برخه لري او د Br_2 د اکسیدیشن درجه بدلون کېږي، د ايون - الکتروني د تعامل نیمګړي معادلې لیکو چې د CrO_2^- اکسیدیشن (1 معادله) او د برومین (2 معادله) ارجاعي پروسس ټاکي.

په نظر کې نیسو چې د *Redox* دا تعامل په القلي محیط کې ترسره کېږي:



د اکسیجن د اټومونو د مساوي کولو لپاره د 1 معادلې کین خواته د OH^- څلور ایونونه لیکل شوي، د معادلې ښي لورته هم لازمه دي چې دوه مالیکوله اوبه ولیکل شي ، د لیکل شوو معادلو د جمعې حاصل په لاندې ډول دی :



که چېرې د تعامل کوونکو مالیکولونو او د تعامل د محصولونو د مالیکولونو لازم ضریبونه په پورتي معادلې کې ځای پر ځای شي ، لاس ته راځي چې :



دویم مثال: د سوډیم سلفایټ (Na_2SO_3) د تعامل معادله د $KMnO_4$ سره په قوي القلي محیط کې د لږ مقدار ارجاع کوونکي په اغیزه د لاندې موادو په پام کې نیولو سره توضیح کېدای شي :

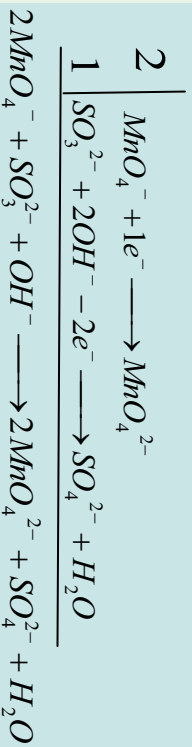
1 - د تعامل معادله لیکو، اکسیدي کوونکي او ارجاع کوونکي ټاکو.



د Na_2SO_3 په مالیکول کې د SO_3^{2-} ايون د ارجاع کوونکي په بڼه کې ځان ښودلی دی، دی ايون دوه الکترونه له لاسه ورکوي او په SO_4^{2-} ايون يې بدلون موندلی دی ، د $KMnO_4$ په مالیکول کې د MnO_4^- ايون د اکسیدي کوونکي په توګه عمل کوي دی . په غلیظ القلي محیط او د ارجاع کوونکي د کموالي په پېښه کې دې مالیکول یو الکترون اخیستلی او MnO_2^- ايون ته ارجاع شوی دی .



2- د تعامل نیمه معادله چې د اکسیدیشن - ریدکشن پروسس پری ټاکل کېږی، لیکل کېږی، ددی تعامل بهیر په القلي محیط کې په پام کې نیسو، د ارجاع کوونکو ایونونو د اکسیجن لږوالي د OH^- له ایونونو څخه تکمیلېږي چې پردې بنسټ د اونیو مالیکول تشکیلېږي، ضربونه په نیمگري تعاملونو کې تر څیږني لاندې نیسو او د نیمگري تعامل د معادلو مجموعه په ایوني بڼه لیکو:

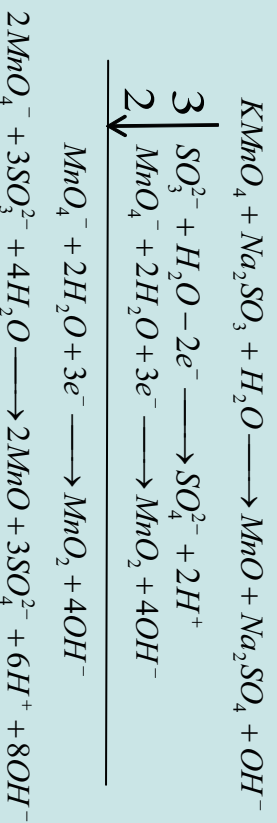


که چیرې پورتنی معادله په مالیکولي شکل ولیکل شي، و به لرو چې:

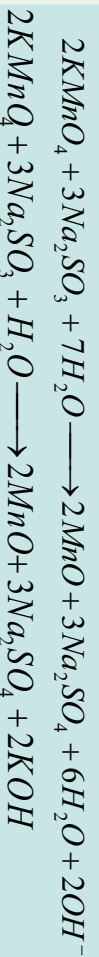
$$2KMnO_4 + Na_2SO_3 + 2KOH \longrightarrow 2K_2MnO_4 + Na_2SO_4 + H_2O$$

۸-۵-۳: په خنثي محیط کې د Redox تعامل

لومړی مثال: د تعاملونه په خنثي محیط کې څیږو او لاندې معادله د څیږني په غرض لیکو:

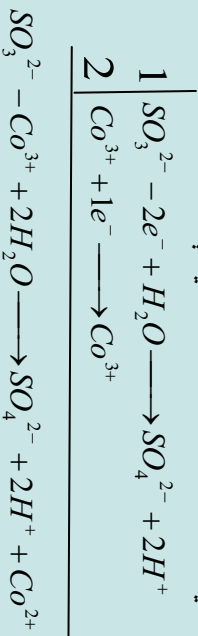


د H^+ او د OH^- ایونونو یو له بل سره تعامل کړی، د اونیو مالیکولونه یې جوړ کړي دي چې په ټیټه کچه توپه کېږي:



دویم مثال: د SO_3^{2-} د ایون او CO ترمنځ د اکسیدیشن د تعامل معادله په ایوني شکل په خنثي محیط کې ترتیب کوو، د هغه د تعامل نیمگري معادله لیکو او اړونده ضربونه د هغه پر بنسټ لاس ته راوړو، د اکسیجن لږ ایونونه د اونیو د مالیکولونو څخه پوره کېږي چې د تعامل په پایله کې تیزایي

محيط منڃ ته راڃي ، لاس ته راڃي ضربيونہ د معادلي په مجموعي کي ليکو:



خپل ځان ازماينيت کړئ

اړونده ضربيونہ د لاندې معادلو د توازن لپاره پيدا کړئ:

- 1- $KMnO_4 + MnSO_4 \longrightarrow 2MnO + K_2SO_4$
- 2- $KMnO_4 + SO_2 \longrightarrow MnO_2 + K_2SO_4$
- 3- $P + NH_4ClO_4 \longrightarrow Cl_2 + N_2 + H_3PO_4$
- 4- $NaBr + CaOCl_2 + H_2O \longrightarrow CaCl_2 + NaOH + HBr$
- 5- $Na_2S + Br_2 + H_2O \longrightarrow S + NaBr + NaOH$
- 6- $Ni^{2+} + MnO_4^- + H_2O \longrightarrow Ni^{3+} + MnO_2 + OH^-$
- 7- $K_2MnO_4 + H_2O \longrightarrow MnO_2 + KMnO_4 + KOH$

۶-۸ : د اکسيديشن - ريډکشن کيمياوي تعاملونو د بيلانس ترتيب د پر اکسايډونو

(او نور په برخه اخيستی) $H_2O_2, CaO_2, H_2S_2, FeO_2$

د پر اکسايډونو ټول مرکبونه د (S-S) او (O-O) دوه ولاسه ايزن لرونکي دي؛ له دې کبله د اکسيجن او سلفر د اټومونو د اکسيديشن نمبر چې ټاکلي زنجيري شکل کړي دي ، پر 1 مساوي دي ، د H_2O_2 د ټوټه کيدلو له کبله د اوبو ماليکول او د اکسيجن يا ثابته ماليکول تشکيل کړي چې د اکسيجن د اکسيديشن درجه په اوبو او اکسيجن په ماليکول کي په ترتيب سره 2- او 1- ده . د اکسيديشن - ريډکشن تعاملونو کي هايډروجن پر اکسايډ د تعامل گډون کونکي او له تعامل سره سم کيډاي شى چې د اکسيدي کونکي يا ارجاع کونکي رول ولوبوي ؛ د بيلگي په ډول: د هايډروجن پر اکسايډ تعامل د نورو پر اکسايډونو مرکبونو په نښانه گي گورو:

لوړې مثال: هايډروجن پر اکسايډ د اکسيدي کونکي په توگه:

الف: په تيزابي محيط کي ، د هايډروجن پر اکسايډ ماليکول دو الکترونونه اخلي او د اوبو په دوه ماليکولو بدلون مومي .

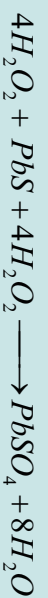


ب- په ختني محیط کې: $4H_2O_2 + 2e^- \longrightarrow 2OH^-$

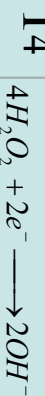
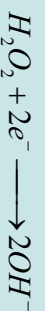
دويم مثال:



په بورتي معادله کې د H^+ او OH^- ايونونه يو له بل سره تعامل کوي، او په جوړوي:



ج- د Redox تعامل د H_2O_2 په گډون په القلي محیط کې:

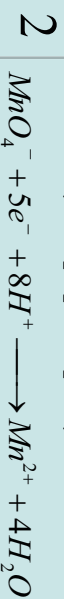


دويم مثال



د- هایدروجن پراکسايډ د ارجاع کونکي په توگه

خلوروم مثال:



فعالیت :



د لاندې Redox تعاملونو له پاره د تعامل نیمګړی معادلي (ایون - الکتروني) ولیکئ او توازن یې کړئ :

- 1- $KMnO_4 + H_2O_2 + CaOCl_2 \longrightarrow CaCl_2 + O_2$
- 2- $H_2O_2 + AuCl_3 + NaOH \longrightarrow Au + O_2 +$
- 3- $CrBr_3 + H_2O_2 + NaOH \longrightarrow Na_2CrO_4 + NaBr +$
- 4- $H_2O, + AuCl_4 \longrightarrow Au + O_2,$
- 5- $BaO_2 + AgNO_3 \longrightarrow Ag + O_2 +$
- 6- $KO_2 + MnO_2 + H_2SO_4 \longrightarrow O_2 + MnSO_4$
- 7- $FeS_2 + HCl \longrightarrow FeCl_2 + S + H_2S$
- 8- $FeS_2 + HNO_3 \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3 + NO +$

۷- ۸ : د ریډوکس تعاملونو د ترتیب او توازن ځانګړی حالتونه

که چېرې په کیمیاوي تعاملونو کې هغه مواد برخه ولري کوم چې د هغوي لپاره د اکسیدیشن د درجو ټاکل ګران وي (لکه: $FeAsS, B_3H_{11}$ او عضوي مرکبه) کېدای شي ، سمبولیک میتود (شکلې میتود) الکتروني بیلانس په کار واچول شي ، چې د هغه ماهیت په لاندې ډول دی :

د Redox تعامل د چارجونو الحبري مجموعه د همدې معادلي د بڼې خوا د چارجونو له الحبري مجموعې سره باید مساوي شي ؛ مثال په توګه :

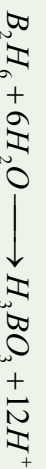


په پورتنۍ معادلي کې اکسیدیشن کوونکي او ارجاع کوونکي ټاکو او ، هم معادله د اکسیدیشن او

ریډکشن د بهیر پر بنسټ تنظیموو :



په پورتنۍ تعامل کې B_2H_6 مرکب ارجاع کوونکي دي چې په H_3BO_3 مرکب اکسیدي کېږي :



د H_3BO_3 د تشکیل لپاره د اکسیجن د ایونونو کمبود د اونیو له مالیکولونو څخه په لاس راوړو



چې دلته H^+ هم تشکيلېږي؛ څرنگه چې ليدل کېږي د پورتنۍ معادلې کين خواته چار جونو صفر دي؛ خو د هغې نسبي خواته 12 مثبت چار جونو شتون لري؛ نو له دې کبله د چار جونو د مساوي والي په غرض د معادلې له کين خواخه 12 الکترونونه کم شي.

ClO_3^- ايونونه د اکسيدي کونکي په شکل عمل کوي چې د Cl^- په ايونونو تبديلي او 6



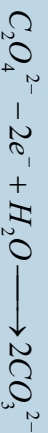
په دې بنسټ د اکسيجن ازاد شوي ايونونه د اوبو له مالکولونو سره ترکيب کېږي، نو تعامل په اوبلن

محيط کې ترسره کېږي او د OH^- ايونونه تشکيلېږي:

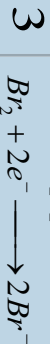
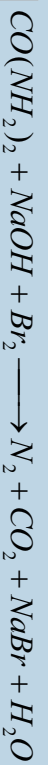
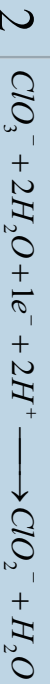
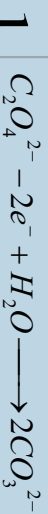


لومړی مثال: د هغومرکبوزو ريډوکس تعاملونه مطالعه کوو، کوم چې په هغې کې عضوي

مرکبونه برخه اخلي.



د کلورين اوکاربن ډاکسيډيشن درجي هغه مرکبوزو د تعامل په پايله کې بدلون مومي:



زیات زده کړئ

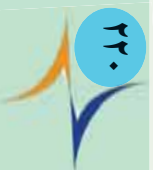
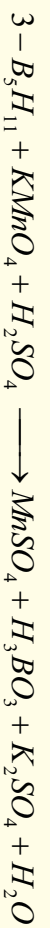


هغه تعاملونه چې د تودوخې په واسطه ترسره کېږي، د دې ډول تعاملونو د معادلو توازن او تعامل کېدای شي چې د الکترون – ایون میتود په واسطه عملي کړای شي .

فعالیت: د لاندې اکسیدیشن - ریډکشن معادلو الکترون - ایوني بیلانس یې ترسره



کړئ.





د اتم څپرکي لنډيز

• اکسیدیشن له هغې عملیه څخه عبارت دي چې په هغه کې د ځینو عنصر ونډ اټومونو د اکسیدیشن
نمبر لوړیږي.

* د عنصر ونډ اټومونو د اکسیدیشن د نمبر د بېګڼه راتللو عملیه په یو کیمیاوي تعامل کې د ریډکشن
په نامه یادېږي.

* د اټوم د اکسیدیشن درجه د مثبت (+) او منفي (-) علامو په واسطه ښودل کېږي، د عنصر د
اکسیدیشن مثبتې درجې علامو د اټومونو د الکترونونو د هغه رقمونو سره سمون لري کوم چې له
هغه څخه جلا شوي دي او منفي اکسیدیشن د درجې کمیت د هغه الکترونونو سره سمون لري کوم
چې د عنصر له اټوم سره یو ځای شوي دي.

* د اکسیدیشن - ریډکشن ټول تعاملونه کېدای شي په لاندې ډول وویشل شي:

1 - د اکسیدیشن ریډکشن د اټومونو او مالیکولونو ترمنځ تعاملونه: دیپایلوی مالیکولونو، ایونونو او اټومونو
ترمنځ د الکترونونو ورکول او اخیستل، چې دهغوي ترمنځ ترسره کېږي.

2 - په خپل سر اکسیدیشن او ریډکشن تعامل (*Disproportionation*): دا ډول تعاملونه د
مرکبونو او یا ساده موادو ځانګړتیا ده چې په یو مرکب کې دغین عنصر ځینې اټومونه اکسیدي او په
عین وخت کې د همدې عنصر یو شمیر نور اټومونه ارجاع کېږي.

3 - د مالیکولونو په دننه کې اکسیدیشن - ریډکشن تعاملونه:

په دې ډول تعاملونو کې د مرکب د مالیکول یوه برخه اکسیدي کوونکي دنډه او د هغه بله برخه
دارجاع کوونکي دنډه ترسره کوي.

* د دوو میتودو پر بنسټ کېدای شي د Redox تعاملونه ترتیب او بیلابنس کړو.
1 - د الکتروني بیلابنس میتود

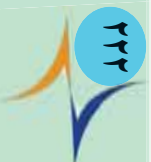
د دې میتود پر بنسټ کېدای شي مجموعي الکترونونه وټاکل شي کوم چې له ارجاع کوونکو
څخه اکسیدي کوونکو ته ورکړل شوي دي. د ارجاع کوونکو د الکترونونو مجموعي شمیر د هغو
الکترونونو د مجموعي سره مساوي دي کوم چې له یو اکسیدي کوونکي مادي سره یوځای شوي
دي.

د نیمګړو تعاملونو میتود (د ایون الکتروني میتود)

په دې میتود کې د معادلې جلا برخې (د ایرزي تعامل نیمه معادله) د اکسیدیشن ریدکشن بهیر لپاره د هغه وروستی جمع کول په مجموعي ډول په ایوني معادلې کې په پام کې نیول کېږي، دا میتود د نیمه ایرزي تعاملونو میتود په نوم هم یادوي، په دې میتود کې رینسټیني ایونونه چې په اوبلن محلول کې شتون لري، یادداشت کېږي چې د ایونونو شمیر د یادداشت څخه وروسته د Redox تعامل د معادلې دواړه خواوې سره مساوي شي. په دې میتود کې لازم دي چې نه یوازې د اکسیدي کوزونکو اویا ارجاع کوزونکو ضریب پیدا شي؛ بلکې د تعامل د محیط د اوبو، تیزابو، القلیو د مالیکولونو ضریب هم پیدا کېږي.

د اتم څپرکي پوښتنې څلور خواږه پوښتنې

- 1- د اکسیدیشن ریدکشن تعاملونه له هغو تعاملونو څخه عبارت دي کوم چې د اټومونو، مالیکولونو او ایونونو ترمنځ د تبادلي ترسره کېږي
الف- ایونونه ب- اټومونه ج- انرژي د- الکترون
- 2- هغه تعاملونه چې په هغه کې د عین عنصر ځینې اټومونه په یو مرکب کې اکسیدي او په عین وخت کې د همدې عنصر ځینې اټومونه ارجاع کېږي..... په نوم یادېږي.
الف- په خپل سر اکسیدیشن ب- په خپل سر ریدکشن
ج- په خپل سر اکسیدیشن ریدکشن د- تعویضي تعاملونه
- 3- هغه تعاملونه چې د مرکب د مالیکول یوه برخه د اکسیدي کوزونکي وظیفه او بله برخه یې د ارجاع کوزونکي وظیفه سرته رسوي په..... نوم یادېږي؟
الف- د اکسیدیشن تعاملونه ب- د مالیکولونو په داخل کې اکسیدیشن او ریدکشن
ج- ریدکشن د- هېڅ یو
- 4- په ریدوکس تعاملونو کې د ارجاع شویو الکترونونو شمیر حتماً د..... مجموعه سره مساوي دي کوم چې له اکسیدي کوزونکي مادې سره یو ځای شویږي.
الف- الکترون ب- اټومونه ج- مالیکولونه د- پروتونونه
- 5- د اکسیدیشن- ریدکشن د تعامل معادله په..... پراونو کې امکان لرونکي ده.
الف- څلور ب- دوه ج- پنځه-د- درې
- 6- په $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$ معادله کې اکسیدي کوزونکي عبارت دي له:



الف- Cu ب- HNO_3 ج- H_2O د- NO
 7 - د $2O^{2-} + 2H^+ \longrightarrow H_2O + 2e^-$ تعامل په محیط کې امکان لرونکی دي.

الف- ختتي ب- تیزايي ج- القلي د- اولين
 په لاندې تعامل کې کوم عنصر ارجاع شوی دي؟



الف- کلورين ب- اکسيجن ج- هايډروجن د- کلورين او هايډروجن
 8 - په لاندې معادله کې د اوبو د ماليکول ضريب دي.



الف- 3 ب- 4 ج- 6 د- 7 ؟

9 - اکسيډيشن - ريډکشن د تعامل په معادله کې د ايونونو شمير په دواړو خوا سره کېږي

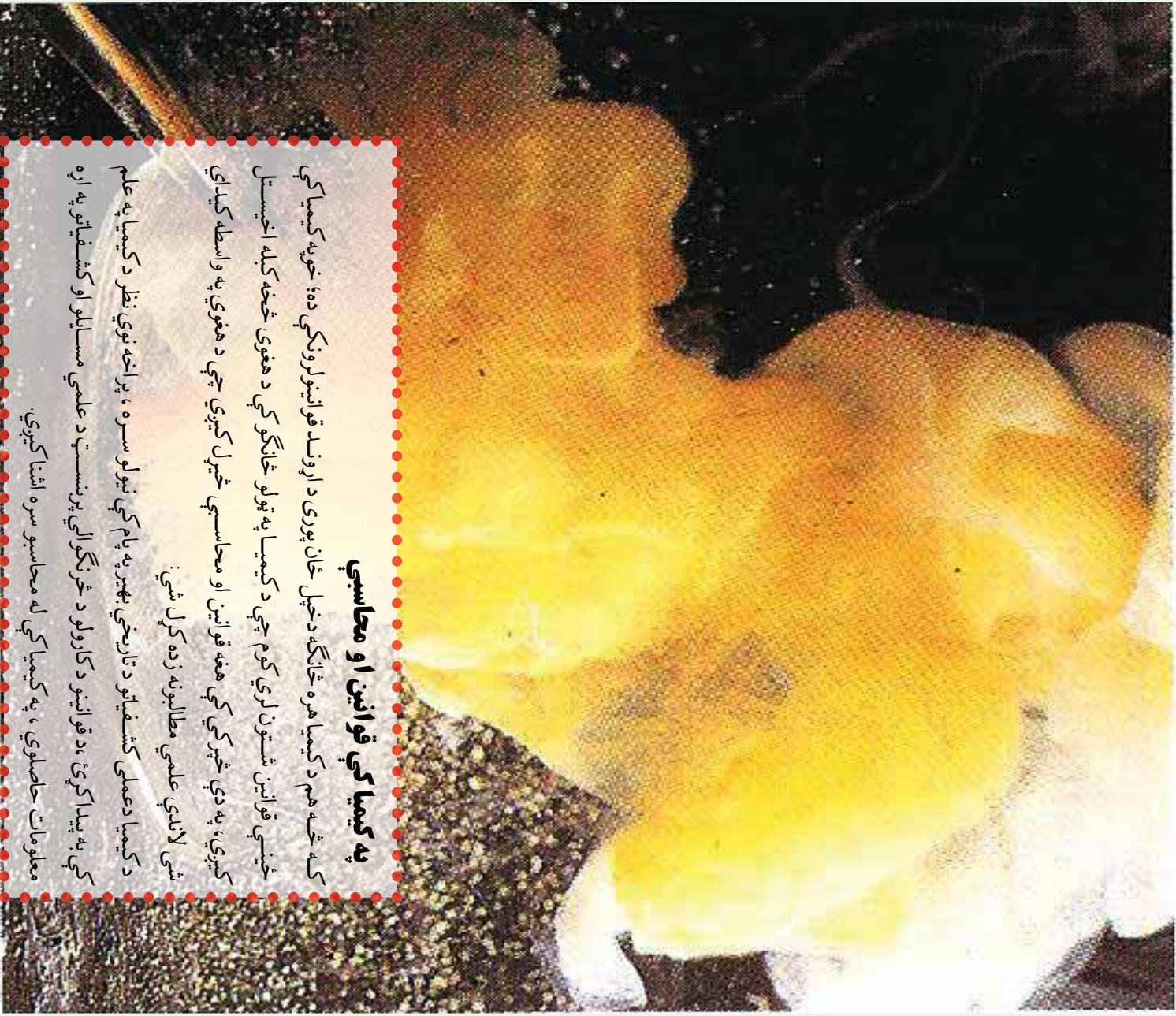
الف - جمع ب - منفي ج - مساوي د - تغيير وړکول

نشریحي پوښتني :

لاندې معادلي توازن کړئ:

- 1- $H_2O_2 + KI + H_2SO_4 \longrightarrow I_2 +$
- 2- $NaCrO_2 + H_2O_2 + NaOH \longrightarrow Na_2CrO_4 +$
- 3- $S + HNO_3 \longrightarrow H_2SO_4 + NO_2 +$
- 4- $Cu + H_2SO_4 \longrightarrow CuSO_4 + SO_2 + H_2O$
- 5- $MnO_2 + HCOOH + H_2SO_4 \longrightarrow MnSO_4 + CO_2 + H_2O$
- 6- $P_2O_4 + H_2O \longrightarrow H_3PO_4 + H_3PO_3$
- 7- $Zn + HNO_3 \longrightarrow Zn(NO_3)_2 + NH_4NO_3 + \dots$
- 8- $P + HNO_3 \longrightarrow H_3PO_4 + NO + \dots$
- 9- $KO_2 + MnO_2 + H_2SO_4 \longrightarrow O_2 + MnSO_4$
- 10- $FeS_2 + HCl \longrightarrow FeCl_2 + S + H_2S$





په کیمیا کې قوانین او محاسبې

که څه هم د کیمیا هره څانګه دخپل ځان پورې د اړوند قوانینو لرونکې ده؛ خو په کیمیا کې ځینې قوانین شتون لري کوم چې د کیمیا په ټولو څانګو کې د هغوی څخه ګڼه اخیستل کېږي؛ په دې څپر کې کې هغه قوانین او محاسبې څېړل کېږي چې د هغوی په واسطه کېدای شي لاندې علمي مطالبو ته زده کړل شي:

د کیمیا د صملي کشفیاتو د تاریخي بهیر په پام کې نیولو سره ، پراخه نوي نظر د کیمیا په علم کې به پیدا کړئ ، د قوانینو د کارولو د څرګندوالي پریښت د علمي مسایلو او کشفیاتو په اړه معلومات حاصلوي ، په کیمیا کې له محاسبو سره اشنا کېږي.



۹-۱ : د علمي مسایلو بنسټونه

په عمومي ډول یوه علمي مساله په څلورو لاندینو بنسټیزو ستونزو لاره ده:

- 1 - قوانین
- 2 - اصول
- 3 - نظريې او فرضيې
- 4 - تړونونه او قاعدې

د ارشمیدس په نوم یوه هلې ځلې د یوې اجتماعي مسالې د حل کولو لپاره د انسانانو علیه په فني او تخنیکي نیمګړتیاوو باندې یوه بېلګه ده . یوې اجتماعي پېښې ته پام وکړي :

پادشاه «هیرو» یو اندازه خالص سره زریو زرګر ته ورکړل چې د هغې څخه ورته تاج جوړ کړي، زرګر تاج جوړ کړ او پادشاه ته یې ورکړ، پادشاه سره پوښتنه پیدا شوه چې ایا دا تاج د خالصو سرو زرو دي او یا دا چې زرګر له سرو زرو سره مس ګډ او دهغوی څخه یې تاج جوړ کړي دي؟ څرنگه کولای شې چې په دې رېښتوالی پوه شې؟ پادشاه د خپل وخت ریاضي پوه او مشهور ستوری پېژندونکی ارشمیدس ته مخ واړوه.

ارشمیدس سره له دې چې په دې اړوند یې پوره معلومات نه درلودل ، له خپل تفکر او ذهني قواوو په ټکپه د پادشاه د ستور ومانه ، هغه ډیره موده په دې فکر کې وه ترڅو.....

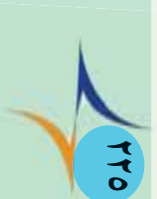


فعالیت

- له لاندې علمي کړنو څخه، د علمي اصل او قانون مفهوم پیدا کړئ.
- 1 - که چېرې یو جسم په اوبو کې لامبو وهي، دهغه جسم وزن کمېږي، د جسم د وزن د کمیت اندازه له بې ځایه شوو اوبو وزن سره مساوي ده، کوم چې د همدې جسم په واسطه یې ځایه شوي دي.
 - 2 - د تیزابې پارانونو اوریدل د دنیا سوړونو په نوم د حیواناتو نسل د ضرر لامل کېږي.
 - 3 - ټول مواد د اتمونو په نوم له کوچنیو ذرو څخه جوړ شوي دي، د موادو بیلابیل خواص د هغه د اتمونو د توپیر له کبله دي.

فرضیه او نظریه د انسانانو څېړنه ده. انسانان وروسته له هغې چې له یوې مسالې سره مخامخ شي ، د هغې د حل لپاره کوښښ کوي د هغې دحل لپاره اطلاعات راټولوي او وروسته د هغوي ترمنځ اړیکو رامنځته کولو څخه پایلې اخلي، په دې پړاو کې فرضیه مینځته راځي. که چېرې د فرضيې سموالی څو وارې په بیلابیلو وختونو کې په ثبوت ورسېږي، هغه د علمي فرضيې په نوم یادوي.

د نظریو اصلاح او ښه کیدل د پوښتنو د حل لاره ده.



۲۲۵

فکر و کړنې!



- 1- د پورې علمي نظريې د سربې ارزښت او اعتبار د کومو عواملو سره اړیکې لري؟
 - 2- تیوري یا علمي نظريې د علمي قانون سره څه توپیر لري؟
- په نظري کیمیا کې یو د ډیرو پرمخ تللو تیوریو څخه د دالټن اټومي تیوري ده. د دې کتاب لوستونکي به د دالټن د تیوري سره اشنايي ولري (په لومړۍ څپرکي کې لیکل شوي ده) دا تیوري کولای شي بیلابیلې پدېدي ؛ لکه: د براس، د موادو حل کېدل یو په بل کې، په تعاملونو کې د گازونو حجمي نسبتونه، د موادو د حجمي او کتلوي نسبتونو ثابتوالی او نورو په کیمیاوي تعاملونو کې توضیح کوي؛ خو د ځینو پدېدو ؛ لکه: د ساسکي برېښنا، د محلولونو الکترولیز، د رادیو اکتیف موادو رادیو اکتیوټی او روښنایي ورکول او داسې نورو په هکله اړونده توضیحات نه شي ورکولی. داندازه کولو او حلونه، فورمولونه، سمبولونه، د نوم ایښودل لاري او داسې نور د علمي تروټونو بیلگي دي.

علمي تړون

علمي تړون څه شی دی؟

هغه مجموعي پرې کړې چې دعلمو په هکله منځ ته راځي ، ترڅود پورې ځانگړې دڅېړونکو اړیکې سره او حتي دبیلابیلو څانگود پوهانو اړیکو اُسانتیا رامنځ ته کړي ، دعلمي تړون په نامه یادېږي .

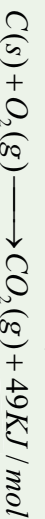
زیاتي معلومات



ایوپاک (IUPAC) د تجربي او خالصی کیمیا نړیواله کمیټی د لنډه سمبول (*International Union of Pure Applied Chemistry*) څخه عبارت دي، د نړۍ د هیوادونو د کیمیا ډېر مشهور پوهان په هغه کې غړتوب لري او د کیمیا د مسایلو په اړه علمي تړونونه سره تړي.

۲-۹: د مادي د بقا قانون او یا د کتلې پادینت

په 18م پیړۍ کې فرانسوي عالم د لاوازیه په نوم (*Antoine Lavoisier*) په 1794-1843) داسې نظر ورکړ: په یو کیمیاوي تعامل کې د تعامل د محصول مجموعي کتله د تعامل کوونکو موادو له مجموعي کتلې سره مساوي ده:



دا قانون د دالټن داتومي ماليکولي تيوري له نظره هم سم وي، په هر کيمياوي تعامل کې د تعامل کوونکو موادو د تشکیل کوونکو عنصرونو د اټومونو د مجموعي شمير د تعامل د محصول د موادو د اټومونو له شمير سره مساوي دي؛ خو څرنگه چې ليدل کېږي کيمياوي تعاملونه عملاً د انرژي د جذب او يا ازاديدلو سره يو ځای دي، هغه تعاملونه چې د هغوي په سرته رسيدلو کې انرژي ازادېږي د *Exothermic* (د تودوخې توليدونکي) تعامل په نوم يادېږي او هغه تعاملونه چې د انرژي (تودوخې) د جذب په پايله کې ترسره کېږي د (*Endothermic*) تعاملونو په نوم يادېږي د پورتنيو تعاملونو په بهير کې چې د کاربن او اکسيجن ترمنځ ترسره شوی دی، انرژي ازاده شوي او د *Exothermic* تعامل د ډول څخه دي چې د ازادې شوي انرژي اندازه ده، د دې ازادې شوي تودوخې اندازه د کاربن او اکسيجن د کتلې تبديل په انرژي باندې منځ ته راغلی ده؛ پر دې بنسټ د تعامل د محصول دموادو مجموعي کتله د تعامل کوونکو موادو د مجموعي کتلې څخه لږه ده. د 20 پيړۍ په پيل کې انيشتاين (*Einstein*) وويل چې په تعاملونو کې لاس ته راغلي انرژي؛ لکه، په پورتنني تعامل کې د تعامل د محصول د کتلې د کمښت پورې اړه لري چې کمه شوي کتله يې د $E = mc^2$ فورمول پر بنسټ محاسبه کړه او د کتلې د پايښت او انرژي قانون يې منځته راوړ. په ريښتيا سره تبديله شوي کتله په انرژي په *Exothermic* تعاملونو کې دومره کوچنۍ ده چې په هيڅ وسيله نه شي اندازه کېدای، له دې کبله د لاوزابه د پايښت قانون پر ځای دی؛ خو کله چې د يورانيم کتله په هستوي ريکتور کې توپه کېږي، د تعامل د محصول د کتلې توپير د يورانيم لومړني کتلې سره ډير زيات دی چې پنځوس ميليونه ځلي د کاربن او اکسيجن له سوځولو څخه ډيره ده.

$${}_{92}^{235}U + {}_0^1n \longrightarrow {}_{56}^{141}Ba + {}_{36}^{91}Kr + 3{}_0^1n + 200mev$$

په پورتنني هستوي تعاملونو کې بايد د ايشټاين قانون يعنې د مادې او انرژي دپايښت قانون په پام کې ونیول شي؛ يو ميليون الکترون ولت (*mev*) د 3.810^{-14} سره معادل دی، $E = mc^2$ د فورمول پر بنسټ لاس ته راوړو چې $94Kcalory/mol$ او $200mev$ انرژۍ له کومې کتلې سره معادلت لري کوم چې په دې اندازه انرژي تبديله شوي ده.

$$\Delta m_1 = \frac{E_1}{C^2}$$

$$\Delta m_1 = \frac{94 \cdot 10^3 \text{ calory} / \text{mol}}{(3 \cdot 10^8 \text{ m/sec})^2} = \frac{94 \cdot 10^3 \text{ joule} / \text{mol}}{9 \cdot 10^{16} \text{ m}^2 / \text{sec}^2}$$

$$\Delta m_1 = 10.44 \cdot 10^{-10} \text{ g/mol}$$

په پورتنیو هستوی تعاملونو کې لږه شوي کتله په لاندې ډول لاس ته راځي :

د 235g یورانیم (یو مول) $6.02 \cdot 10^{23}$ (د اوږدرو د عدد په اندازه) د یورانیم اتومونه لري ؛
 څرنگه چې د هستی په هر ویشلو کې 200mev انرژي ازادېږي ؛ پر دې بنسټ عمومي ازاده شوي انرژي په ارگ (erg) په لاندې ډول محاسبه کېږي:

$$E_2 = 200 \cdot 3.8 \cdot 10^{-14} \text{ calory} = 200 \cdot 3.8 \cdot 10^{-14} \cdot 4.18 \cdot 10^7 \text{ erg} = 6.02 \cdot 10^{23}$$

$$\Delta m_2 = \frac{E_2}{C^2} = \frac{1,19 \cdot 10^{20} \text{ erg} / \text{mol}}{(3 \cdot 10^{10} \text{ cm/sec})^2} = 0.21 \text{ g}$$

$$\frac{\Delta m_1 / 235}{\Delta m_2 / 12} = \frac{\text{molU}}{\text{molC}} = \frac{0.21 \text{ g} / 235 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}}{4,36 \cdot 10^{-9} \text{ g} / 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}} = 2.5 \cdot 10^6$$

له پورتنیو نسبت څخه حاصلېږي چې د یو مول یورانیم څخه ازاده شوي انرژي 2.5 میلیونه ځلی د کاربن د یوه مول ازاده شوي انرژي په پرتله زیاته ده.



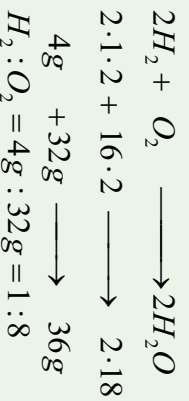
ب- برېښنايي عکاسي خزانو
 کتله وروسته له سوځېدلو څخه

9-1) شکل الف- د برېښنايي عکاسی
 خزانو کتله له سوځېد څخه د مخه

۹- ۳) ثابتو نسبتونو قانون (Proust 1807)

د ا قانون لومړی ځل په (1807) کال کې د Proust په نوم عالم منځ ته راوړ، نو له دې کبله د نوموړي په نوم هم یاد شوي دي چې په لاندې ډول دي:

د مرکب د مالیکول تشکیلونکی عنصرونه د مرکب په جوړیدو کې په ټاکلي او ثابت وزني یا کتلوي نسبت یو له بل سره تعامل کوي. د دې ترکیبي جسمونو لاسته راوړنه کېدای شي، په هره لاره وي، مهمه داده چې دوه ساده جسمونه تل په یو ټاکلي او ثابت کتلوي نسبت یو له بل سره یو ځای کېږي او مرکب جوړوي؛ د بیلګې په ډول: هایدروجن له اکسیجن سره تعامل کوي، اوبه جوړوي، د هایدروجن او اکسیجن کتلوي نسبت د اوبو په تشکیل کې 1:8 دی:



څه فکر کوي؟



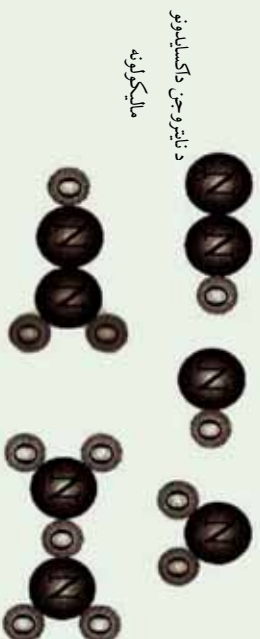
د اکسیجن او نایتروجن له مرکبونو څخه یو هم N_2O_4 دی چې بې رنگه گاز دی، ایا د کتلوي نسبتونو د قانون په کومک کېدای شي چې دې کیمیاوي فورمول ته ورسېږي؟

۹- ۴) د متعددو نسبتونو قانون یا د دالتن قانون

دوه عنصرونه یو له بل سره تعامل کوي، یوازې یو ډول مرکب نه جوړوي؛ که چېرې د هغوی کتلوي نسبت ته بدلون ورکړل شي، بیلایل مرکبونه تشکیلوي، د دې عنصرونو د یو کتلوي نسبت د هغه په بیلایلو مرکبونو کې یې چې ډېل عنصر ټاکلي کتلې سره جوړېږي دي، نام ثابت او کوچنی عددونه دي؛ د بیلګې په ډول: نایتروجن له اکسیجن سره تعامل کوي، پنځه ډوله اکسایدونه تشکیل کوي دي، چې د اکسیجن کتلوي نسبت په دې (پنځه) ډوله اکسایدونو کې 5:4:3:2:1 دی؛ خو د نایتروجن کتله ثابت ده؛ یعنې:

N_2	:	O_2	N_2	:	O_2			
N_2O	14.2:	16	1	7	:	4	1	
NO	14	:	16	1	7	:	8	2
N_2O_3	14.2:	16.3	1	7	:	12	3	
NO_2	14	:	16.2	1	7	:	16	4
N_2O_5	14.2:	16.5	1	7	:	20	5	





(9 - 2) شکل: د نایټروجن د اکسایډونو د مالیکولونو مودل

څرخګه چې لیدل کېږي، د اکسیجن نسبت د هغه په پنځه ډوله اکسایډونو له نایټروجن سره

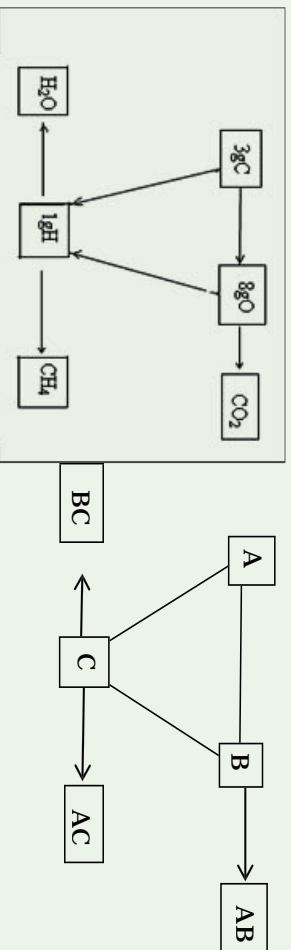
۱:۲:۳:۴:۵ دی.

فعالیت

د متمدنودو نسبتو قانون دکلویرین په څلور ډولو اکسایډونو ($Cl_2O, Cl_2O_3, Cl_2O_5, Cl_2O_7$) کې تطبیق کړئ.

۹ - ۵: د معادلتونو قانون:

دوې مادې یا عنصرونه هر یو په جلا توګه له دریم عنصر سره په یو ټاکلي کتلوي نسبت تعامل کوي، پرتله د پټې مرکبونه تشکیلوي، دا دوه عنصرونه په خپل منځ کې هم په هماغه کتلوي نسبت چې له دریمې عنصر سره یې تعامل کوي دي تعامل، او مرکب تشکیل وي:



له پورتنیو توضیحاتو څخه پایله اخیستل کېږي چې عنصرونه په ټاکلو مقدارونو یو د بل سره تعامل کوي.

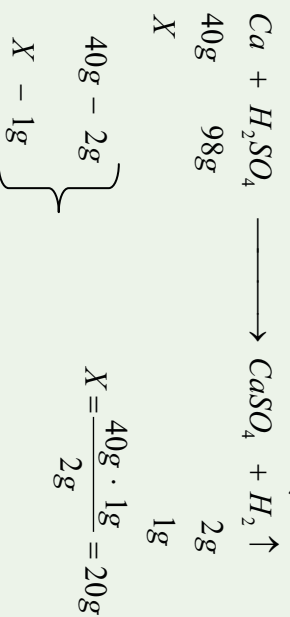
د یو عنصر معادله کتله د هماغه عنصر د کتلې هغه مقداری کوم چې د اته ګرامه اکسیجن سره یې تعامل کوي اود پالنیتروژني څخه پرتله د خپل اړوند اکساید یې تشکیل کوي دي.

مثال: 1.5g د اوسپني اکساید شسته دي چي په هغه کي 1.17g اوسپنه شامل ده، د اوسپني معادله کتله پيدا کړئ:

$$\left. \begin{array}{l} mFe = 1.17g \\ m \text{ Oxide} = 1.5g \\ mO_2 = 0.33g \end{array} \right\} \begin{array}{l} 1.17gFe - 0.33gO_2 \\ X - 8g O_2 \\ X = \frac{1.17gFe \cdot 8gO_2}{0.33gO_2} = 28gFe \end{array}$$

د اوسپني معادله کتله يا معادل گرام د 28g سره مساوي دي.

د يو عنصر معادله کتله د هغې عنصر د کتلې هماغه اندازه ده، کوم چي په يو کيمياوي تعامل کي يو گرام اونا يو اټوم - گرام هايدروجن بي ځايه او يا ازاد کړي وي؛ د بيلگي په ډول: په لاندې تعامل کي دکلسيم معادله کتله 20 ده چي په لاندې ډول محاسبه کيږي:



په عمومي ډول د يو عنصر معادله کتله عبارت له همدې عنصر اټومي کتله تقسيم پر ولاس د عنصر په تشکيل شوي مرکب کي ده:

اټومي نسبتی کتله

معادله کتله = _____

ولاس

مثال: د المونيم اټومي نسبي کتله 27 amu ده او دهغه ولاس 3 دي، نو د المونيم معادله کتله پيدا کړئ.

حل:

$$\left. \begin{array}{l} M_r Al = 27 amu \\ Valance Al = 3 \\ Eq - g Al = ? \end{array} \right\} \begin{array}{l} Eq Al = \frac{M_r Al}{Valance} \\ Eq Al = \frac{27 amu}{3} = 9 amu \end{array}$$



۹-۵-۱ : د کیمیاوي مرکبونو د معادلې کتلې لاس ته راوړل

د کیمیاوي مرکبونو معادله کتله عبارت له: د مرکبونو نسبتي مالیکولي کتله تقسیم پر اغیزمن ولانس د همدې مرکب په مالیکول کې دي:

$$Eq_{Compounds} = \frac{M_{Compounds}}{Effective\ Valance}$$

پام وکړئ

اغیز من ولانس په تیزابونو کې د هایدروجن د اتومونو د شمیر، په القلیو کې د هایدروکسیدل ګروپ له شمیر سره مساوي دي، همدارنگه په مالګو کې موثر ولانس د مالګو دفزې کټیونونو له ولانس څخه عبارت دی؛ نو د لاندې فورمولونو پر بنسټ کېدای شي د نوموړو مرکبونو معادلې کتلې لاس ته راشي :

$$Eq_{Acide} = \frac{M_{Acides}}{\sum H^+}$$

$$Eq_{Bases} = \frac{M_{Bases}}{\sum OH^-}$$

$$Eq_{Salts} = \frac{M_{Salts}}{Cathions\ valance}$$

که د اتومونو او یا مالیکولونو معادله کتله په ګرامو وپنودل شي ، د اکمیت د اټوم یا مالیکول د معادل - ګرام (Equivalent – gram) په نوم یادېږي چې تل په $Eq - g$ ښودل کېږي، باید یادونه وکړو چې د متحوله ولانسونو لرونکي عنصرونه د بیلابیلو معادلو کتلو لرونکي دي؛ دیبلګې په ډول په Cu_2O کې د مس مرکب کې د مس معادله کتله $63.4amu$ ده، خو په CuO کې د مس معادله کتله $31.7amu$ ده .

لومړی مثال: د H_3PO_4 معادله کتله پيدا کړئ. د H_3PO_4 مالیکولي کتله پر $98amu$ ده.



$$M_{H_3PO_4} = 98 \text{amu}$$

حل

$$Eq_{H_3PO_4} = ? \quad qH_3PO_4 = \frac{M_{H_3PO_4}}{\sum H^+} = \frac{98 \text{amu}}{3} = 32,6 \text{amu}$$

$$\sum H^+ = 3$$

دوهم مثال: د $Ca(OH)_2$ معادله کتله پيدا کړئ د $Ca(OH)_2$ نسبي ماليکولي کتله له

(74) سره مساوی ده.

$$M_{Ca(OH)_2} = 74 \text{amu}$$

$$Eq_{Ca(OH)_2} = ?$$

$$\sum OH^- = 2$$

$$Eq_{Ca(OH)_2} = \frac{M_{Ca(OH)_2}}{\sum OH^-} = \frac{74 \text{amu}}{2} = 37 \text{amu}$$

دريم مثال: د $MgSO_4$ معادله کتله محاسبه کړئ. د $MgSO_4$ نسبي ماليکولي کتله مساوي پر 120amu ده.

حل:

$$M_{MgSO_4} = 120 \text{amu}$$

$$Effective\ Volance = 2 \quad Eq_{MgSO_4} = \frac{M_{MgSO_4}}{Cation\ Volance}$$

$$Eq_{MgSO_4} = ? \quad Eq_{MgSO_4} = \frac{120 \text{amu}}{2} = 60 \text{amu}$$

هغه مرکبونه چې په Redox تعاملونو کې برخه اخلي، نو د هغوي د ماليکول د تشکیل کوونکو عنصرونو اتومونه ارجاع او يا (Oxidation) کيږي، د هغه معادله کتله داسي لاس ته راوړل کيږي چې ماليکولي کتله يې د هغه پريابل شوو (Lose) او يا اخيستل شوو (gain electrons) الکترونونو تقسيم کيږي؛ داسي چې:

$$Eq_{Compound} = \frac{M_{Compound}}{Lose\ or\ gain\ e^-}$$

مثال دوهم: H_2SO_4 معادله کتله په لاندې Redox تعامل کې محاسبه کړئ.





حل

↓ $\longrightarrow -2e^-$ lose oxidation

Reduction

↑ $\longleftarrow +6e^-$ gain

$$Eq_{\text{H}_2\text{SO}_4} = \frac{M_{\text{H}_2\text{SO}_4}}{\text{gain}^-} = \frac{98 \text{amu}}{6} = 16,33 \text{amu}$$

فعالیت



1 - خرنگه کولای شي د لاندې مرکبونو معادله کتله پیدا کړی؟



2 - د H_2SO_4 معادله کتله په لاندې ریډوکس تعامل کې پیدا کړی:

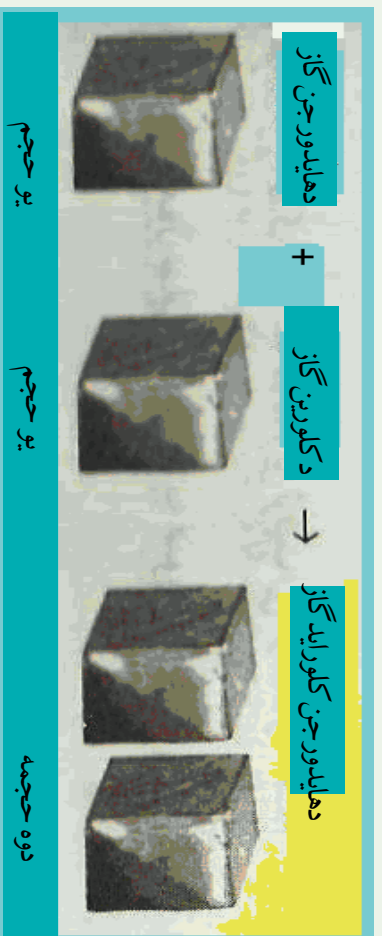


۹- ۶ : د حجمي نسبتونو قانون

د حجمي نسبتونو قانون یوه عالم Gay Lussac په نامه منځ ته راغلی دی او په لاندې ډول دی:

په ثابت تودوخه او فشار کې د تعامل کوونکو گازي موادو حجمي نسبت او د گازي محصولو یا براسو نسبت تام، کوچنی او ټاکلی عددونه دي او هم د گازي تعامل کوونکو موادو حجمي نسبت د گازي محصول په تشکیل کې هم کوچنی او ټاکلی عددونه دي؛ د بیلگې په ډول: د هایدروجن گاز او د کلورین گاز د تعامل په پایله کې، د هایدروجن کلوراید گاز تشکیل کېږي، د هایدروجن او هایدروجن په تشکیل کې د هایدروجن او کلورین د گازونو حجمي نسبت 1:1 د هایدروجن او هایدروجن کلوراید حجمي نسبت 1:2 او د کلورین او هایدروجن کلوراید دی؛ یعنې:





۹-۳) شکل ځینې گازي حجمونه

۹-۷: د اوگډرو قانون

د برزیلیوس (Berzelius) په نوم عالم پر حجمي نسبتونو باندې اومې تیوري تطبیق او پیدا کړه چې د گازونو مساوي حجمونه د فشار او تودوخې په یو شان شرایطو کې د لاندې ائومونو د مساوي شمیر لرونکي دي، د برزیلیوس دا قضیه په هغو گازونو باندې تطبیق کېږي، کوم چې په نړۍ کې په اومې شکل پیدا کېږي؛ خو په هغو گازونو چې مالیکولي بڼه لري، نه تطبیق کېږي، د دې کبله بله تیوري د اوگډرو په واسطه وړاندې شوه، چې د اوگډرو Avogadro د قضیه په (1811) کال کې وړاندې شوې ده او دا قضیه اوس دقانون بڼه لري چې په لاندې ډول ده:

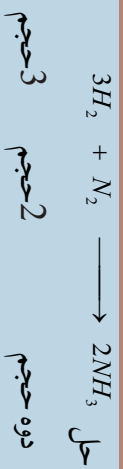
د گازونو مساوي حجمونه د فشار او تودوخې په یو شان شرایطو کې د مساوي شمیر ذرو (مالیکولونو، ائومونو، ایونونو او نورو) لرونکي دي، د اوگډرو فرضیې اوس د قانون بڼه غوره کړې ده او یو شمیر زیات تجربي حقیقونه یې روښانه کړي دي. (د اوگډرو لومړی قانون).

څرنگه چې دوه حجمه هایدروجن کلوراید هغه وخت تشکیل کېدای شي کوم چې یو حجم کلورین او یو حجم هایدروجن سره تعامل وکړي؛ نو د کلورین او هایدروجن مالیکولونه دوه برخې کېږي او د هغوی هر برخه د سره تعامل کوي چې نوي مالیکولونه (دوه نوي مالیکولونه) د هایدروجن کلوراید تشکیلوي:



مثال: په لاندې تعامل کې د حجمي نسبتونو قانون تطبیق کړئ:





د اوگدرو قانون کېدای شي چې په معکوس ډول هم بیان شي:

د گازونو مساوي شمېر ذري (مالیکولونه او اټومونه) د فشار او تودوخې په یو شان شرایطو کې مساوي حجمونه نیسي. (د اوگدرو دویم قانون)

زیات پوه شي!



د هرې مساوي یو مول د اوگدرو د عدد ($6.02 \cdot 10^{23}$) په اندازه ذري لــــري؛ که چېرې ماده د گاز حالت ولري، د هر گاز یو مول یې په *STP* شرایطو کې 22.4L حجم اشغالي چې د گازونو د عمومي معادلې پرنسټ (یعنې: $PV = nRT$) محاسبه کېدای شي.

د اوگدرو عدد په بیلابیلو لارو پیدا شوی چې په دې ځای کې له هغې د دوو لارو یادونه کېږي:

1- که چېرې نسبتی اټومي او یا نسبي مالیکولي کتله په ګرام افاده شي (اټوم مول یا مالیکول مول) او دا مولی کمیټونه د عنصر د یو اټوم پر رېښتي کتلې او یا د مرکب د یو مالیکول په کتله باندې وویشل شي، په پایله کې د اوگدرو عدد حاصلېږي:

$$\begin{aligned} \text{د عنصر نسبي کتله په ګرام} \\ \text{د عنصر د یو اټوم کتله} &= \text{د اوگدرو عدد} \\ \text{د مرکب یو مول} \\ \text{د مرکب د یو مالیکول کتله} &= \text{د اوگدرو عدد} \end{aligned}$$

مثال: دکاربن نسبي اټومي کتله 12 او دهغه د یو اټوم کتله $1.993 \cdot 10^{23}$ ده، د اوگدرو عدد پیدا کړئ.

$$\text{د کاربن د یو اټوم کتله په ګرام} \\ \text{د کاربن د یو اټوم کتله} = \text{د اوگدرو عدد}$$



۲۳۲۶

$$12g \text{ داوگدرو عدد} = \frac{1.99 \cdot 10^{-26} kg}{6.02 \cdot 10^{23}}$$

خان و ازموئ

د اوبو د ماليکول کتله $2.9898 \cdot 10^{-26} kg$ او دهغه ماليکولي کتله $18amu$ ده، د اوگدرو عدد په لاس راوړي.

2 - د الکتروليز په طريقه کېدای شي چې د اوگدرو عدد په لاس راوړل شي، د بيلگې په ډول: که چېرې فارادي عدد $(F = 96491Cb)$ د چارج په قيمت $(e = 1.602 \cdot 10^{-19} Cb)$ تقسيم شي، د اوگدرو عدد حاصلېږي:

$$NA = \frac{F}{e} = \frac{96491Cb}{1.602 \cdot 10^{-19} Cb} = 6.02 \cdot 10^{23}$$

د چارج قيمت امریکایي عالم دمیليکان په نامه دتیلو له شاخکوڅخه پر لاس راوړ.

۸- ۹ : نسبتې اټومي کتله :

د کیمیاوي عنصرونو د اټومونو حقيقي کتلې کمپټر په کوچنی دي چې د $10^{-24} - 10^{-22} g$ ترمنځ ځای لري، دا کوچنی کمپټر په منفي توانونو سره په کیمیاوي محاسبو کې ستونزې منځته راوړي؛ ددې کبله د ساینس پوهانو د کیمیاوي عنصرونو د اټومونو لپاره اټومي نسبي کتله ټاکلې ده. هغوی د یو عنصر د اټوم کتله پر $\frac{1}{12}$ برخې دکاربن - 12 د اټوم دایزوتوپ ($^{12}_6C$) پراکتلې وویشله او دویشلو حاصل یې دپام عنصر د اټومي نسبتې کتلې په توگه ومنله:

$$M_{\text{atomic}} = \frac{\text{mass - per atomic Element}}{1 \text{ per - atomic of Carbon}} \cdot 12$$

پاڼه وکړئ :

د کاربن - 12 واحدو څخه دگټې اخېستې لامل څه دي. که چېرې د $^{12}_6C$ په عوض $^{13}_6C$ او $^{14}_6C$ ایزوتوپونه په کار یوړل شي، په محاسبو کې به کوم بدلونونه منځته راشي؟



د کاربن- 12 د اټوم د ایزوټوپ د کتلې $\frac{1}{12}$ برخه د اټومي کتلې د واحد (Atomic Mass - Unit) په توګه منل شوي دی او په (amu) بنېدل شوی ؛ یعنې:
د اټومي کتلې نړیوال واحد $= \frac{1}{12}$ د کاربن - د یو اټوم د کتلې برخه = amu

خړنګه چې د کاربن 12 - د یو اټوم کتله $(^{12}_6C)$ د $1.993 \cdot 10^{-26} \text{ Kg}$ ده، نو د amu قیمت عبارت دي له:

$$amu = \frac{1}{12} \cdot 1.993 \cdot 10^{-26} \text{ Kg} = 1.661 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$$

نولیکلی شو چې :

د عنصر د یو اټوم کتله
= نسبتې اټومي کتله
amu

د عنصر د یو اټوم کتله
= نسبتې اټومي کتله
 $1.661 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$

مثال: د سوډیم د یو اټوم کتله $3.8203 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$ ده سوډیم اټومي نسبتې کتله پیدا کړئ.
حل:

$$M_{\text{atom}} \text{Na} = \frac{m_{\text{peratom}} - \text{Na}}{\text{amu}} = \frac{3.8203 \cdot 10^{-27} \text{ kg}}{1.661 \cdot 10^{-27} \text{ kg}} = 23 \text{amu}$$

مثال: د هایدروجن د یو اټوم کتله $1.674 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$ ده، د هغه اټومي نسبتې کتله پیدا کړئ.
حل:

$$M_{\text{atomic}} \text{H} = \frac{\text{mass Per atom H}}{\text{amu}} = \frac{1.674 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}}{1.661 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}} = 1.008 \text{amu}$$

زياتي معلومات:

د عنصر ونډه په څېر و دوره يي جدولونو کې د عنصر ونډ اټومي کتله ليکل شوي ده چې بېلابېلو د عنصر ونډو د ايزوټوپونو د اټومي کتلې د مجموعې له اوسط سره برابره ده.



فعالیت:



د لاندیني جدول د عنصرونو د بیلابیلو ایزوتوپونو د اټومونو د مجموعي کتلې اوسط محاسبه کړئ.

ایزوتوپ	$^{16}_8O$	$^{17}_8O$	$^{18}_8O$
فیصلي په طبیعت کې	99.76%	0.04%	0.2%
اتومي کتله	15.99	17.00	18.00

۹-۹ : مالیکولی کتله :

د کیمیاوي مرکبونو نسبي مالیکولی کتله د مالیکول د تشکیل کوونکو عنصرونو اټومونو د کتلو له مجموعي څخه عبارت ده؛ دبیلاګي په ډول :

د اکسیجن اټومي کتله + د هایدوجن د دوو اټومونو نسبي کتله = د اوبو مالیکولی کتلې

$$2 \times 1 \text{ amu} + 16 \text{ amu} = 18 \text{ amu}$$

د اوبو مالیکولی کتلې

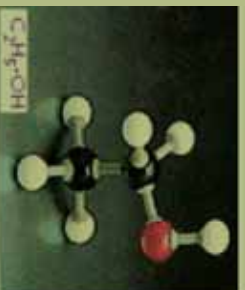
مشق او تمرین :



د لاندې مرکبونو مالیکولی کتله محاسبه کړئ.

الف: $C_6H_{12}O_6$

ب: C_2H_5OH



(9 - 4) شکل د ایتانول موډل

د اړتیا وړ معلومات :



څرنگه چې د عنصرونو د اټومي نسبي کتله د amu د قیمت پریښست، مونډل شوي ده نو که چیرې د مرکب د یو مالیکول کتله ولرو او هغه د amu په قیمت باندې وریشو، د غوښتل شو مرکب نسبي مالیکولی کتله حاصلېږي؛ یعنې:

$$\text{د مرکب د یو مالیکول کتله} = \text{نسبي مالیکولی کتله} \times \text{amu}$$



مثال: د اوسو د یو مالیکول کتله $2.9898 \cdot 10^{-26} \text{ Kg}$ ده، د اوبو مالیکولي نسبتی کتله لاس ته راوړئ.

حل: د اوبو مالیکولي کتله

$$M_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{m_{\text{H}_2\text{O}}}{\text{amu}} = \frac{2.989810^{-26}}{1.661 \cdot 10^{-27}} = 18 \text{amu}$$

نوټ: که چیرې د هرې ذرې رېښتیني کتله د amu پر قیمت وورشل شي، د هغې نسبتی کتلي لاس ته راځي.

۹-۱۰: مول (اتوم - گرام او مالیکول - گرام)

که د کیمیاوي عنصرونو اتومي نسبتی کتله په گرام وښودل شي، د اکمیت د اتوم-گرام یا مول اتوم په نوم یادوي؛ د بېلگې په توگه: د Na اتومي نسبتی کتله د 23amu ده، نو د سسودیم یو مول مساوي پر 23g دی.

همدارنگه که د کیمیاوي مرکبونو مالیکولي نسبتی کتله په گرام وښودل شي، د اکتلي کمیت د مالیکول-گرام یا مالیکولي مول په نوم یادېږي؛ د بېلگې په ډول: د گوگړو د تیزابو (H_2SO_4) نسبتی مالیکولي کتله 98amu ده، نو پر دې بنسټ د هغه د 98 گرامه یو مول دي. په عمومي ډول که د هرې کیمیاوي ذرې نسبتی کتله په گرام افاده شي، همدا اکتلي کمیت د هماغې ذرې د مول په نوم یادېږي؛ د بېلگې په ډول: د الکترون نسبتی کتله $5.4 \cdot 10^{-4} \text{amu}$ ده، نو پر دې بنسټ د هغه یو مول $5.4 \cdot 10^{-4} \text{g}$ دی. څرنگه چې اتوم-گرام، مالیکول-گرام، ایون-گرام او داسې نور ټول د مول په نوم یاد شوي دي، د اکمیتونه ټول د اوگدرو د عدد په اندازه د ذرو لرونکي دي؛ نو پر دې بنسټ په ځانگړي توگه کېدای شي چې مول داسې تعریف شي:

مول: د اوگدرو د عدد په اندازه د ذرو کتله په گرام مول دي، یا په بل عبارت که چیرې د اوگدرو عدد په اندازه ذرو کتله په گرام ښودل شوي وي، د اکمیت د مول په نوم یادېږي.



مثال: 200g سوڊيم هائيڊروڪسائيڊ شو موله ڪهڙي؟ د هغه ماليڪولي ڪتله 40amu ده.

حل:

$$m = 200 \text{ g}$$
$$M = 40 \text{ amu}$$
$$n = ?$$

$$40 \text{ g} - 1 \text{ mol}$$
$$200 \text{ g} - n$$

$$n = \frac{200 \text{ g} \cdot 1 \text{ mol}}{40 \text{ g}} = 5 \text{ mol}$$

له پورتي مثال ڇخه ڪيڏاي شي چي $n = \frac{m}{M}$ فورمول د مول د محاسبه لپاره وليکل شي.



(9 - 5) شکل: د مس، سيماب، المونيم، برومين، اوسپنه، جست او سلفر د مول اندازه

۹ - ۱۱ : د مرکبونو د جوړونکو عنصرونو د ساني لاس ته راوړل

ددي لپاره چي د ڪيميائي مرکبونو د ماليڪول د تشڪيلونو عنصرونو سلنه په لاس راوړي شو، لازمه ده چي د هني د يو مول په ڪميت کي د هر عنصر اندازه د مرکب د ماليڪولي ڪتلي په پام کي نيول سره ووازنل شي؛ نو په دي صورت کي د غوښتلي عنصر اندازه چي د مرکب په يو مول کي شتون لري، په 100 عدد سره ضرب او د همدې مرکب په ماليڪولي ڪتلي باندي وويشل شي نو حاصل شوي ڪميت د غوښتلي عنصر د ساني اندازه رانيسي:

د عنصر مقدار

$$= \frac{\text{په مرکب کي د عنصر سلنه}}{\text{د عنصر مقدار د مرکب يو مول}}$$

لومړل مثال: د کاربن، هایدروجن او اکسیجن سلنه په گلوکوز کې محاسبه کړئ، د گلوکوز $C_6H_{12}O_6$ مالیکولي کتله 180amu ده، همدا رنگه د هایدروجن اټومي کتله 1amu، د کاربن 12amu او د اکسیجن اټومي کتله 16amu ده.

$$MC_6H_{12}O_6 = 12 \cdot 6 + 1 \cdot 12 + 16 \cdot 6 = 180 \text{ amu}$$

حل:

$$MC_6H_{12}O_6 = 72 + 12 + 96 = 180 \text{ amu}$$

$$\text{mole } C_6H_{12}O_6 = 72g + 12g + 96g = 180g$$

$$\begin{array}{r} 180g C_6H_{12}O_6 - 72gC \\ 100 - W\% \end{array}$$

$$W\%C = \frac{72gC \cdot 100}{180g} = 40\%C$$

$$\begin{array}{r} 180g C_6H_{12}O_6 - 96gO \\ 100 - W\% \end{array}$$

$$W\%O = \frac{96gO \cdot 100}{180g} = 53.33\%O$$

$$180g C_6H_{12}O_6 - 12gH$$

$$100 - W\%H$$

$$W\%H = \frac{12gH \cdot 100}{180g} = 6.6\%H$$

نوټ: د کیمیاوي مرکبونو د مالیکول د جوړونکو اجزاو د سلنو مجموعه له 100 کېږي.

۹- ۱۲: تجربی او مالیکولي فورمول

تل د یو کیمیاوي مرکب دغه جوړونکو عناصرونو د سمبولونو په ترتیب او د نسبي اټومي ضریبونو په واسطه چې د سټیکیو مترې (Stoichiometry) د ضریبونو په نوم هم یادېږي، بنودل کېږي د بېلګې په ډول: NaCl د خور مالګه او H_2O د اوبو تېودونکی دی، په مرکبونو کې د جوړونکو عناصرونو د اټومونو د سمبولونو ترتیب کېدل دهغوی له نسبي ضریبونو سره د مالیکولي فورمول په نوم یادېږي.

داوبو مالیکول له دوو اټومو هایدروجن او یو اټوم اکسیجن څخه جوړ شوی دی؛ پر دې بنسټ د اوبو مالیکولي فورمول H_2O دی.



ماليکولي فورمول کولی شو، د کيمياوي تجزيې پر بنسټ وټاکل شي. له کيمياوي فورمولونو څخه يو ډول يې تجزيې فورمول دي، په دې فورمول کې د بېلابېلو عنصرونو د اټومونو نسبي شمېر په يو مرکب کې ښودل کېږي، دلته د تجزيې کلمه په دې معنی ده چې وړاندې شوي فورمول يوازې په ليدنې او اندازه کولو يعنې د توصيفي او مقداري تحليل پر بنسټ ټاکل شوي دي.

د گلوکوز ماليکول د $C_6H_{12}O_6$ اټومه هيلدروجن او 6 اټومه اکسيجن څخه تشکيل شوی دي او د هغې تجزيې فارمول CH_2O دي چې يوازې د کاربن ، هايډروجن او د اکسيجن اټومونه د گلوکوز په ماليکول کې رابښي؛ څرنگه چې دا نسبتونه د يوې مادې تر ټولو ساده شکل ښکاره کوي، له دې کبله دا فارمول ، د ساده فارمول په نوم هم يادوي.

د دې لپاره چې د مرکبونو ساده فورمول په ښه توگه وليکو او لاس ته راوړل شو نو لازمه ده چې د مرکبونو توصيفي او مقداري تحليل باندي پوه شو. د مرکب د توصيفي او مقداري تحليل په پوهيدلو کيداى شي، دهغه تجزيې فورمول د لاندې موادو په پام کې نيولو سره وليکو:

1 - د هر عنصر مقداري کميت چې د تجزيې په واسطه لاس ته راغلي دي، په مول بدل کړو.

2 - د مرکب د جوړونکي هر عنصر د مولونو اندازه چې د لومړي مادې پر بنسټ تر لاسه کېږي، په پوره پاملرنې سره کوچنی کميت يې وټاکو، وروسته مطلوب مرکب د ماليکول د تشکيل کوونکو عنصرونو ټول مولې کميتونه په همدې کوچنی مولې کميت تقسيم کړو، اعداد پرته د قياسي واحده لاس ته راځي .

3 - هغه ارقام چې د دوهمې مادې سره سم لاس ته راځي ، په پوره پاملرنې کتل کېږي؛ که چېرې تام عددونه وي، د مرکب ماليکول د جوړونکو عنصرونو د اټومونو نسبتونه په ساده فورمول کې دي او که نوموړي رقمونه تام نه وي، هغوی د روڼداف په لاره او يا د کوم کوچنی تام عدد په ضربولو په تامو عددونو بدل او دا تام عددونه په ساده فورمول کې د عنصرونو د اټومونو نسبت دي . د عنصرونو د اټومونو رقمونه د ماليکولي فورمول د سسم ليکلو دلاړې په پام کې نيولو سره د عنصرونو له سمبولونو سره يو ځای کېږي چې په دې صورت کې ساده فورمول لاس ته راځي .

4 - د مرکب د ماليکولي فورمول د سموليکلو په غرض ، سربيره د توصيفي او مقداري تحليل د مرکب ماليکولي کتنه هم معلومه وي، پر دې بنسټ د توصيفي او مقداري تحليل په پام کې نيولو سره د پورتنيو موادو له استفادې سره سم ساده فورمول لاس ته راځي؛ که چېرې د مطلوب مرکب ماليکولي کتنه د ساده فورمول په نسبي ماليکولي کتنه وويشل شي، يو تام عدد به لاس ته راشي، که چېرې دا عدد په ساده فورمول کې د عنصرونو نسبت سره ضرب شي، په پايله کې د مرکب ماليکولي فورمول حاصلېږي.



لومړۍ مثال: د یو مرکب یو ګرام کتله چې له کاربن او هایدروجن څخه جوړه شوي دی ، سوځول شوي ده او په پایله کې د 3.3g کاربن ډای اکساید (CO_2) او 0.899g اوبه لاس ته راغلي دي ، د مرکب ساده فورمول تر لاسه کوئ.

حل:

$$1\text{g} = \text{د عضوي مادې سوځول شوي مقدار}$$

$$3.3\text{g} = \text{کاربن ډای اکساید}$$

$$0.899\text{g} = \text{لاس ته راغلي اوبه}$$

په لومړۍ سرکې: په مطلوب مرکب کې د هایدروجن او کاربن مقدار پر لاس رواړو:

$$\left. \begin{array}{r} 18\text{gH}_2\text{O} - 2\text{gH}_2 \\ 0.899\text{g} - m_{\text{H}_2} \\ 44\text{gCO}_2 - 12\text{gC} \\ 3.3\text{gCO}_2 - m\text{C} \end{array} \right\} m_{\text{H}_2} = \frac{0.899\text{gH}_2\text{O} \cdot 2\text{gH}_2}{18\text{gH}_2\text{O}} = 0.1\text{gH}_2$$

$$m\text{C} = \frac{12\text{g} \cdot 3.3\text{gCO}_2}{44\text{gCO}_2} = 0.9\text{gC}$$

$$n\text{C} = 0.9\text{g} \div 12\text{g/mol} = 0.075\text{mol}$$

$$n\text{H}_2 = 0.1\text{g} \div 2\text{g/mol} = 0.1\text{mol}$$

$$\text{C} = 0.075\text{mol} \div 0.075\text{mol} = 1$$

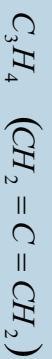
$$\text{H}_2 = 0.1\text{mol} \div 0.075\text{mol} = 1.3$$

$$\text{C} = 1 \cdot 3 = 3$$

$$\text{H}_2 = 1.3 \cdot 3 = 4$$

$$\text{C} = 3$$

$$\text{H}_2 = 4$$



مشق او تمرین

د اوسپني د اکساید 3.2g ته د هایدروجن له ګاز سره تودوخه ورکړه شوي ده ، په پایله کې 2.24g د اوسپني فلز حاصل شويدي ، د اوسپني د اکساید ساده فورمول پیدا کړئ. د اوسپني اټومي کتله 56 او د اکسیجن 16amu ده.



دویم مثال: دیو مرکب پہ ترکیب کی 8g کاربن، 1.33g ہائیڈروجن او 10.667g آکسیجن شامل دی، د مرکب مالیکولی کتلہ 180amu ده ساده فورمول او د مطلوب مرکب مالیکولی فورمول پیدا کری:

$$\left. \begin{array}{l} mC = 8g \\ mH_2 = 1.33g \\ mO_2 = 10.66g \end{array} \right\} \begin{array}{l} nC = 8g \div 12g / mol = 0.667 mol \\ nH_2 = 1.33g \div 1g / mol = 1.33 mol \\ nO_2 = 10.667g \div 16g / mol = 0.667 \end{array} \quad \text{حل:}$$

$$nC = 0.667 mol \div 0.667 mol = 1$$

$$nH_2 = 1.33 mol \div 0.66 mol = 2$$

$$nO_2 = 1.667 mol \div 0.667 mol = 1$$

$$\left. \begin{array}{l} C = 1 \\ H = 2 \\ O = 1 \end{array} \right\} CH_2O$$

$$M(CH_2O)n = 180$$

$$(30)n = 180$$

$$n = \frac{180}{30} = 6$$

$$\left. \begin{array}{l} (CH_2O)n = (CH_2O)_6 \\ C_6H_{12}O_6 \end{array} \right\}$$

د گلوکوز مالیکولی فارمول:



د نهم چيرې لنډيز

- * په يو کيمياوي تعامل کې د تعامل محصول د کتلو مجموعه ، د تعامل کوونکو موادو د کتلو له مجموعي سره مساوي ده .
- * د مرکب د ماليکول جوړونکي عنصرونه د مرکب د جوړېدو پر وخت کې د ټاکلي او ثابت وزني يا کتلوي نسبت سره تعامل کوي .
- * دوه عنصرونه يو له بل سره تعامل کوي، يوازې يو ډول مرکب نه جوړوي ؛ خو که چيرې دهغوی کتلوي نسبت ته بدلون ورکړل شي ، بيلابيل مرکبونه تشکيلوي ، د دې عنصرونو کتلوي نسبت د هغه په بيلابيلو مرکبونو کې چې ډبل عنصر ټاکلي کتلې سره يې جوړکړي دي ، تام ثابت او کوچنی عددونه دي
- * دوه مادې او يا عنصرونه هر يو په ځانگړي ډول له دريم عنصر سره په يوه ټاکلي کتلوي نسبت تعامل کړي ، پرته د پاتې شونو ، مرکبونه جوړوي ، دا دوه عنصرونه په خپل منځ کې هم په هماغې اندازې کتلې چې له دريم عنصر سره يې تعامل کړي دي ، تعامل او مرکب جوړوي .
- * د يوه عنصر معادلې کتله د هماغه عنصر د کتلې هغه مقدار دی کوم چې له اته گرامه اکسيجن سره يې تعامل کړي وی او د پاتې څخه پرته له خپل اړوند اکسايډ يې تشکيل کړي وي .
- د يو عنصر معادله کتله هغه کتلې څخه عبارت ده چې په يو کيمياوي تعامل کې يو گرام او يا يو اټوم- گرام هيلډرجن يې ځايه او ازاد کړی .
- * د کيمياوي مرکبونو معادله کتله عبارت دي له: د مرکبونو نسبتی ماليکولي کتله تقسيم پر موثر ولاس ، د همدې مرکب په ماليکول کې ده .
- * په ثابته تودوخه او فشار کې د تعامل کوونکو گازي موادو حجمي نسبت او د گازي محصولو يا براسو نسبت تام ، کوچنی او ټاکلی عددونه دي او هم د گازي تعامل کوونکو موادو حجمي نسبت د گازي محصول په تشکيل کې کوچني او ټاکلي عددونه دي .
- * د هري مادي يو مول د اوگندرو د عددونو ($6,02 \cdot 10^{23}$) په اندازه د ذرو لرونکی دي ، که چيرې ماده د گازي حالت لرونکي وي ، د هر گاز يو مول په STP شرايطو کې $22.4L$ حجم هم نيسي .
- * مول: د اوگندرو د عدد په اندازه د ذرو کتله په گرام ، مول دي ، يا په بل عبارت که چيرې د ذرو کتله



د اوگړو عددو په اندازه په گرام بنېرول شوي وي، دا کمیت د مول په نوم یادېږي.
* که د مطلوب عنصر اندازه چې د مرکب په یو مول کې شتون لري، په 100 عدد کې ضرب او د هغه مرکب پر مالیکولي کتلې باندې وویشل شي، حاصل شوي کمیت د مطلوب عنصر د سلبي اندازه رابیني:

د نهم څپرکي تمرین څلور خوا به پوښتي:

- 1 - په عمومي ډول یوه علمي مساله په بنسټونو ولاړه ده:
الف- یوه ب- دوه ج- درې د- څلور
- 2 - د تعامل د محصولاتو مجموعي کتله د تعامل کوونکو موادو د کتلو له مجموعي سره --- ده.
الف- ډیر زیات ب- ډیر کم ج- مساوي د- ځینې وختونه زیات او ځینې وختونه کم
- 3 - د په نامه یو عالم دټاکلي بنسټونو یا ساده بنسټونو قانون یې منځ ته راوړ، نو له دې کبله د نوموړي په نوم هم یادېږي.
الف- لاوازیه ب- گیلوسک ج- $Prout$ د- دالتن
- 4 - اوبو او هایدروجن پر اکساید په مرکب کې د اکسیجن نسبت دی.
الف- 1:2 ب- 3:1 ج- 2:3 د- 1:2
- 5 - د آلایني کوم رقمونه د H_3PO_4 معادلې کتله رابیني.
الف- 16 ب- 15 ج- 6:22 د- 6:22
- 6 - په ثابت توپرخه او فشار کې د تعامل کوونکو گازي موادو حجمی نسبت او د هغو د لاس ته راغلي گازي محصول حجمی نسبت دی.
الف- تام، ثابت او کوچنی عددونه ب- کسري عددونه
ج- نوي رقمونه
د- هېڅ یو
- 7 - د هرې مادې یو مول --- په اندازه ذرې لري.
الف- د اوگړو عدد ب- $6.02 \cdot 10^{23}$ ج- $22,4$ لیتر د- الف او ب
- 8 - د کاربن نسبي اټومي کتله 12 او د هغه د یو اټم کتله $1.993 \cdot 10^{23}$ amu د قیمت دی. -----
- 9 - په گلوکوز کې د کاربن سلینه محاسبه کړئ.
الف- $1.661 \cdot 10^{-24}$ g ب- $6.02 \cdot 10^{-27}$ g ج- الف او ب د- هېڅ یو

- الف- 50% ب- 23% ج- 40% د- 33%
- 10 - مول عبارت د..... ذرو د کتلې اندازه په ګرام ده.
- الف- کیلو ګرام ب- $6.02 \cdot 10^{23}$ g
- ج- او ګډو عدد د- ب او ج دواړه سم دي.

تشریحي سوالونه

- 1 - په لوړې تودوخه او فشار کې، د نایتروجن او هایدروجن ګازونو سره تعامل کړی چې اموڼیا یې تشکیل کړی ده، که $4.20 \cdot 10^{26}$ د نایتروجن مالیکولونو له هایدروجن سره تعامل وکړی، د تعامل کوونکی هایدروجن د کتلې اندازه او د تعامل کوونکی هایدروجن د مالیکولونو تعداد به څومره وي؟ لاسته راغلي اموڼیا څومره او څو مالیکولونه به لري؟
- 2 - اموڼیا له اکسیجن سره تعامل کوي چې NO او اوبه لاس ته راځي، $3.6 \cdot 10^{21}$ شمېر د اکسیجن مالیکول به کوم شمېر د NO مالیکولونه تشکیل کړي؟
- 3 - B د $Al_2BSi_2O_6$ ، HGa_3 په مرکب کې محاسبه کړئ.
- 4 - د مس سلفیت ($CuSO_4$)، $KCrO_4$ او اوبه H_2O د ټاکلو شرایطو لاندې یو له بل سره تعامل کړي، د هغه د تعامل محصول هغه مرکب دي چې د CrO_4^{2-} ، Cr^{3+} او OH^- جوړ شوي دي، مقداري تحلیل رابښی چې په نوموړي مرکب کې پورتنی لیکل شوي ایزونونه په ترتیب سره 48.7%، 35.6% او 15.7% شتون لري، د دې مرکب تجربی فورمول لاس ته راوړئ.
- 5 - لاندې ټاکل شوي کمیتونه لاس ته راوړئ.
 - الف- د جست $9.32 \cdot 10^{25}$ اتومونو مولی کتله
 - ب- د آرگون 3.27 موله کتله څو ګرامه ده؟
 - ج- د سینیوزرو ($3.07 \cdot 10^{20}$) اتومي ذرې څو ملي ګرامه کتله لري؟
 - د- 46.5 cm^3 اوسپنه څومره اټومونه لري؟ $d_{Fe} = 7.68 \text{ g/cm}^3$ دي.
- 6 - د هغه فلز اتومي وزن لاس ته راوړي کوم چې د هغه د اړوند اکساید تجربی فورمول Me_2O_3 وي او د مطلوب فلز سلنه د هغه په ډلی اکساید کې 68.4% ده.
- 7 - عنصر له کلورین سره تعامل کوي چې په پای کې یې د XCl_4 مرکب تشکیل کړی دی په نوموړي مرکب کې د Cl د ایون سلنيزه 74% ده، X کوم عنصر دی؟
- 8 - سکالیندینیم اکساید له H_2 سره تعامل اوارجاع شوي دي چې په پایله کې 0.929 g Sc د فلز او اوبه حاصل شوي دي، د اکساید فورمول پیدا کړئ.
- 9 - که چیرې $KClO_3$ ته تودوخه ورکړل شي، له لاندې معادلي سره سم په KCl او اکسیجن



تجزیه کبری:



که چیری نوموړي مرکب په سلوکې % 50 تجزیه شي، د $KClO_3$ وزن څومره کمېږي؟
($KClO_3$ وزن 100g دی)

10 - $NaCl$ او KCl مخلوط د یو ګرام په وزن شتون لري، کله چې نوموړی مخلوط په اوبو کې حل شي او $AgNO_3$ ورزیات شي، د کلوراید ټول ایزونه په $AgCl$ تبدیلېږي او رسوب کوي، د $AgCl$ د رسوب اندازه مساوي $2.1476g$ ده، د $NaCl$ مقدار به په لومړني مخلوط کې څومره وي؟

11 - $1.35g$ کلسیم د هوا په شتون کې کاملاً په $1.8g$ کلسیم اکساید تبدیل شوي دي د کلسیم اټومي کتله پیدا کړئ، د اکسیجن اټومي کتله 16 ده.

12 - که چیرې $2.75g Pb_3O_4$ ، مرکب ته تودوخه ورکړ شي، تجزیه او $0.064g$ اکسیجن او د هغه بل اکساید جوړېږي، منځ ته راغلي د سرب اکساید فورمول پیدا کړئ.

13 - د هایدرو کاربن په یو مخلوط کې % 40 د C_3H_8 او % 40 د $CxHy$ کتلې شاملې دي، ددې مخلوط د 10 ګرامه سوځول شوي دي، په پایله کې CO_2 او $18.8g$ اوبه لاس ته راغلي دي، د $CxHy$ هایدرو کاربن فورمول پیدا کړئ.

14 - د لیتیم کاربونیټ تجربې فورمول Li_2CO_3 دي، د نوموړي مرکب د فورمول هر واحد کوم شمېر د تشکیل کوونکو عناصرونو د اټومونو لرونکې دی؟

15 - د نایتروجن د ګاز نمونه چې د $4.6 \cdot 10^{22}$ اټومه نایتروجن لري، د نایتروجن د اټوم څوموله په دې اټومي کمیت کې شتون لري؟

16 - د چوڼي ټبره (کلسیم کاربونیټ) ته تودوخه ورکول شي ده چې په پایله کې په CaO او CO_2 تبدیلېږي، که چیرې $40g$ د چوڼي ټبره تجزیه شي، د $22.4g$ اندازه CaO لاس ته راځي، د CO_2 مقدار په دې تجربه کې محاسبه کړئ.

اخذیکونه

- 1- Kotz John C., paul Treichel, Jr. Chemistry and Chemical Reactivity(fourth edition). Harourt Barace and Company. U.S.A., 1999.
 - 2- Raymony Chang. Chemistry(seventh edition). 2002.
 - 3- Chemistry News are selected from chemistry in Britian, Nos. May, Jun, August/ 1998.
 - 4- Hotl, Rinehart/Winston Physical Science, a Harcourt education chemistry Company 2005.
 - 5- Hotl, Rinehart/Winston Modern chemistry 2005.
 - 6- Chemistry stouten S.Zumdahl, third edition university of Illinois 1993.
 - 7- Fuddamental of Chemistry, third edition, David E. Goldberg. Brookly College, 1998.
 - 8- Kotz John C., paul Treichel, Jr. Chemistry and Chemical Reactivity(fourth edition). Harourt Barace and Company. U.S.A., 1999.
- 9 - شیمی (3) و آزمایشگاه. برهم کنش میان مواد، سال سوم دبیرستان، 1386
کود 257.1
- 10 - علوم تجربی. سال سوم دوره راهنمایی، کود 143 سال 1386.
- 11 - شیمی. شیمی برای زنده گی(1)، کود 207.1 سال 1384 .
- 12 - عمومی کیمیا. مولف: پوهندوی دیپلوم انجنیر عبدالمحمد عزیز، دکابل پوهنتون استاد، کال 1387.



**Get more e-books from www.ketabton.com
Ketabton.com: The Digital Library**