

بروزترین و برترین
سایت کنکوری کشور

WWW.KONKUR.INFO

Konkur
.info

<https://konkur.info>

شیمی جلوه ای از هنر، زیبایی و ماندگاری

انسان از دیر باز مواد ضروری برای زندگی خود را از خوان نعمت های الهی گسترده شده در جای جای زمین تأمین کرده و برای رفع نیاز آنها را تغییر داده است.

پژوهش ها نشان می دهد که در تغییر مواد استحصال شده از زمین برای رفع نیازهای انسان عوامل زیر نقش داشته اند :

۱- محیط و شیوه زندگی ۲- آیین ها ۳- آداب و رسوم ۴- ادبیات و افسانه ها

هر یک از آثار به جای مانده از گذشتگان در جهان را می توان نمادی از هنر زمان خویش دانست که افزون بر زیبایی، بازتابی از ماندگاری آن اثر نیز به شمار می رود.

ویژگی های مواد اولیه در ساخت آثار به جای مانده از گذشتگان :

۱- فراوانی و در دسترس بودن ۲- واکنش پذیری کم ۳- استحکام زیاد و پایداری مناسب

توجه کنید که عمر طولانی این آثار، تأییدی بر این ویژگی ها است.

و هر چه عمر یادگار به جا مانده از گذشتگان بیشتر باشد، گفتنی های بیشتری با خود دارد.

یادگار به جا مانده از گذشتگان نشان دهنده گفتنی های زیر است :

۱- اسرار هنر ۲- زیبایی ۳- ماندگاری

با رشد و پیشرفت علوم به ویژه شیمی، پرده از این اسرار برداشته شد تا پایه ای برای ساخت سازه ها و بناهای امروزی و درخور ستایش فراهم گردد.

شیمی دان ها در گام نخست، نوع، مقدار، ساختار و رفتار مواد سازنده آثار به جا مانده را بررسی کردند، سپس با بهره گیری از دانش شیمی توانستند به مواد جدیدتری دست یابند.

موادی با خواص ویژه که کاربردهای معین داشتند. برخی بر این باورند که چنین موادی را می توان مبنای کار و کلید موفقیت طراحان، هنرمندان و مهندسان برای خلق سازه های زیبا و ماندگار امروزی دانست.

ساخت مواد جدید با بهره گیری از دانش شیمی :

شیمی دان ها در گام نخست، نوع، مقدار، ساختار و رفتار مواد سازنده آثار به جا مانده را بررسی کردند، سپس با بهره گیری از دانش شیمی توانستند به مواد جدیدتری دست یابند. موادی با خواص ویژه که کاربردهای معین داشتند.

کلید موفقیت طراحان، هنرمندان و مهندسان :

برخی بر این باورند که دست یافتن به مواد جدید را می توان مبنای کار و کلید موفقیت طراحان، هنرمندان و مهندسان برای خلق سازه های زیبا و ماندگار امروزی دانست.

خاک رس مخلوطی از مواد گوناگون :

داده های جدول زیر درصد جرمی نوعی خاک رس که از یک معدن طلا گرفته شده است

| ماده | SiO ₂ | Al ₂ O ₃ | H ₂ O | Na ₂ O | Fe ₂ O ₃ | MgO | Au و دیگر مواد |
|-----------|------------------|--------------------------------|------------------|-------------------|--------------------------------|------|----------------|
| درصد جرمی | ۴۶/۲۰ | ۳۷/۷۴ | ۱۳/۳۲ | ۱/۲۴ | ۰/۹۶ | ۰/۴۴ | ۰/۱ |

مواد سازنده نوعی خاک رس بر اساس درصد جرمی عبارتند از :

فرمول شیمیایی اجزای خاک رس : $Au < MgO < Fe_2O_3 < Na_2O < H_2O < Al_2O_3 < SiO_2$

نام مواد :

خاک رس مخلوطی از مواد گوناگون است.

مواد سازنده خاک رس مخلوطی از اکسیدها را در برمی گیرد.

سرخ فام بودن خاک رس را به وجود نسبت می دهند.

در بین اکسید های فلزی آلومینیم اکسید بیشترین و منیزیم اکسید کم ترین درصد جرمی را دارد.

- اکسیدهای خاک رس
- ۱- اکسید های فلزی : سدیم اکسید-منیزیم اکسید-آلومینیم اکسید
 - ۲- اکسید نافلزی: آب
 - ۳- اکسید شبه فلز : سیلیس (سیلیسیم دی اکسید) که بیشترین درصد جرمی خاک رس را تشکیل می دهد و نزدیک به نصف جرم خاک رس را تشکیل می دهد

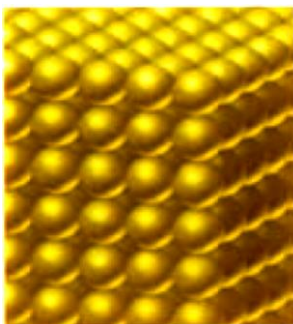
خود را بیازمایید :

آ) پیش بینی کنید هنگام پختن سفالینه های تهیه شده از این نوع خاک رس، از جرم کدام ماده به مقدار بیشتری کاسته می شود؟

چرا؟

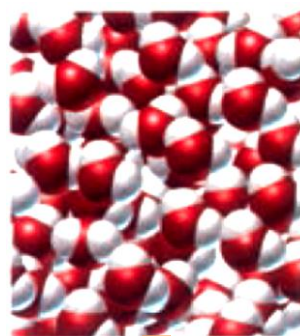
ب) اگر اجزای این مخلوط نخست جداسازی شده سپس خالص سازی شوند، پیش بینی با کدام الگوی زیر همخوانی دارد؟

چرا؟



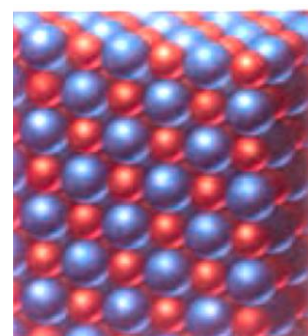
عنصر است

چون



ترکیب است

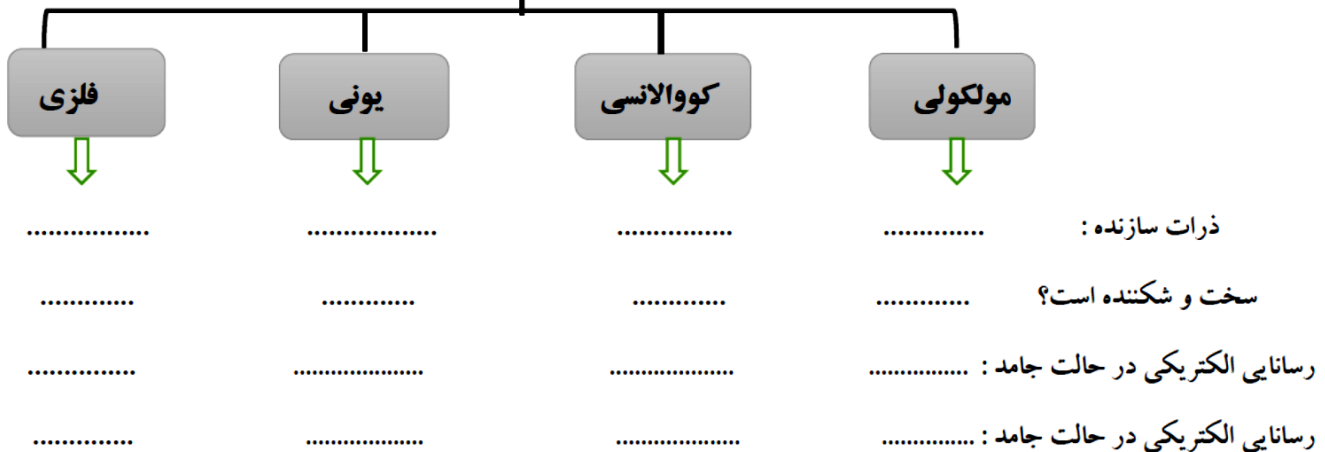
چون



ترکیب است

چون

ماده



مواد مولکولی:

۱- موادی هستند که در ساختار خود مولکول های مجزا دارند.

۲- مواد مولکولی در دما و فشار معمولی به سه حالت جامد و مایع و گاز وجود دارند.

۳- اغلب ترکیب های آلی جزو مواد مولکولی هستند.

۴- مولکول ها، واحدهای سازنده مواد مولکولی هستند، واحدهای مجزایی که شامل دو یا چند اتم با پیوندهای اشتراکی بوده و نقشی کلیدی در تعیین خواص و رفتار این دسته از مواد دارند.

۵- رفتار فیزیکی مواد مولکولی به نوع و قدرت نیروهای بین مولکولی آنها بستگی دارد. برای نمونه آنتالپی تبخیر و نقطه جوش یک ترکیب مولکولی به حالت مایع به نیروهای بین مولکولی آن وابسته است.

۶- رفتار شیمیایی مواد مولکولی به طور عمده به پیوندهای اشتراکی (جفت الکترون های پیوندی) و جفت الکترون های ناپیوندی موجود در مولکول وابسته است.

مواد مولکولی مایع: آب - اتانول (الکل طبی) - استیک اسید (اتانویک اسید - جوهر سرکه)

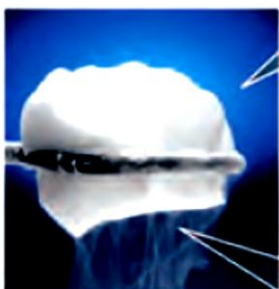
فرمول:

مواد مولکولی گاز: اکسیژن - اوزون - نیتروژن - کلر و.....

فرمول:

مواد مولکولی جامد: گوگرد - یخ - کربن دی اکسید جامد (یخ خشک) - یُد

فرمول:

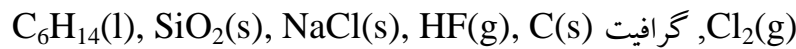


$CO_2(s)$



خود را بیازمایید :

واژه های شیمیایی رایج مانند ماده مولکولی، فرمول مولکولی و نیروهای بین مولکولی را برای توصیف کدام مواد زیر می توان به کار برد؟ چرا؟



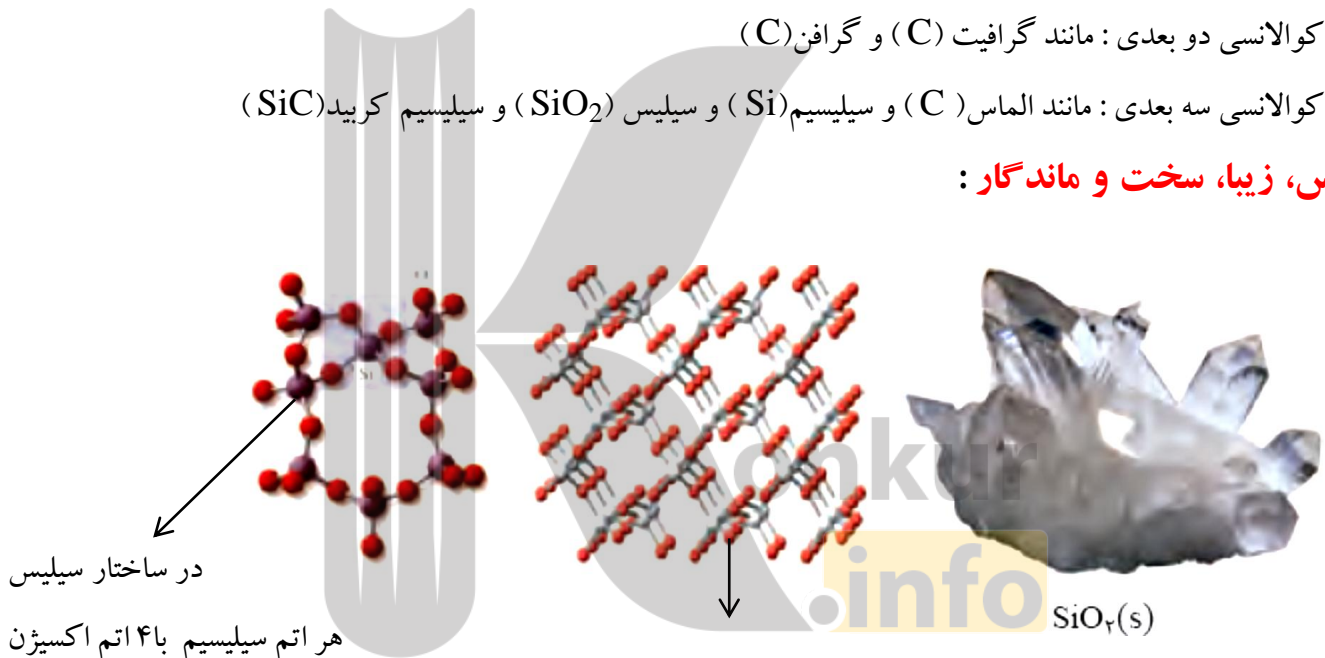
مواد کووالانسی (جامد کووالانسی) :

جامداتی هستند که در ساختار آنها میان همه اتم ها پیوند های اشتراکی وجود دارد به همین دلیل این مواد دمای ذوب بالاتری دارند و دیر گداز هستند.

جامد کووالانسی دو بعدی : مانند گرافیت (C) و گرافن (C)

جامد کووالانسی سه بعدی : مانند الماس (C) و سیلیسیم (Si) و سیلیس (SiO₂) و سیلیسیم کربید (SiC)

سیلیس، زیبا، سخت و ماندگار :



در ساختار سیلیس
هر اتم سیلیسیم با ۴ اتم اکسیژن
پیوند اشتراکی دارد .

ساختار سه بعدی سیلیس (سیلیسیم دی اکسید)

۱- ترکیب های گوناگون دو عنصر سیلیسیم و اکسیژن بیش از ۹۰٪ پوسته جامد زمین را تشکیل می دهند.

۲- فراوان ترین اکسید در این پوسته زمین به شمار می رود.

۳- کوارتز SiO₂ (سیلیس) نمونه های خالص و ماسه از جمله نمونه های ناخالص سیلیس است.

۴- سیلیس ماده کووالانسی است و شامل شمار بسیار زیادی از اتم های سیلیسیم و اکسیژن با پیوندهای اشتراکی

Si-O-Si بوده و دارای ساختاری به هم پیوسته و غول آساست .

۵- جامد کووالانسی با چینش سه بعدی اتم ها است.

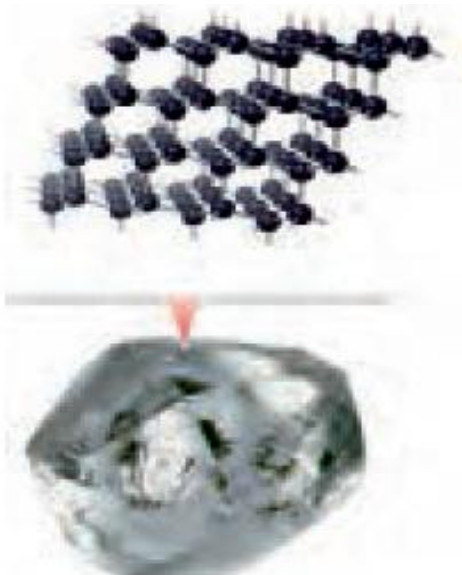
۶- سیلیس ماده ای که در حالت خالص و تراش خورده، شفاف، زیبا و سخت است.

۷- سیلیس استحکام و نقطه ذوب بالایی دارد. استحکام بسیاری از سنگ ها به علت وجود سیلیس در آنهاست.

۸- پخته شدن نان سنگک بر روی دانه های درشت سنگ را می توان نشانه ای از مقاومت گرمایی سیلیس دانست.

آلوتروپ های کربن :

۱-الماس :



۱- از جمله دگرشکل های طبیعی کربن است .

۲- جزو جامدهای کووالانسی است .

۳- جامد کووالانسی سه بُعدی است.

۴- سخت ترین ماده موجود در طبیعت است.

۵- در ساختار آن هر اتم کربن با تشکیل چهار پیوند کووالانسی

به آرایش هشتایی می رسد.

۶- به علت سختی زیاد از الماس در ساخت مته ها و ابزار برش شیشه از الماس استفاده می شود.

۱- گرافیت :

۱- از جمله دگرشکل های طبیعی کربن است .

۲- جزو جامدهای کووالانسی است .

۳- جامد کووالانسی دو بُعدی است.

۴- ساختار لایه ای دارد .

در هر لایه اتم ها با یکدیگر پیوند اشتراکی دارند ، اما بین لایه ها نیروی جاذبه ضعیف و اندروالسی وجود دارد.

در هر لایه اتم های کربن با پیوندهای اشتراکی حلقه های

شش گوشه تشکیل داده اند .

۵- چون لایه های گرافیت می توانند روی یکدیگر بلغزند.

به همین دلیل گرافیت نرم است و در مغز مداد کاربرد دارد.

۶- در ساختار آن هر اتم کربن با تشکیل چهار پیوند کووالانسی به آرایش هشتایی می رسد.

۷- رسانای الکتریسیته است.

مشابهت الماس و گرافیت :

۱- هر دو دگرشکل طبیعی کربن هستند ۲- هر دو جامد کووالانسی هستند ۳- ذرات سازنده ساختار بلوری آن ها اتم کربن است.

تفاوت الماس و گرافیت :

۱- الماس جامد کووالانسی سه بعدی و گرافیت جامد کووالانسی دو بعدی است ۲- الماس سخت و محکم اما گرافیت نرم است.

۳- چگالی الماس بیش تر از گرافیت است.

خواص الماس و گرافیت در یک نگاه

| گرافیت | الماس | خاصیت |
|--------|---------|------------------------------|
| ۲/۲۷ | ۳/۵۱ | چگالی (g cm^{-3}) |
| < ۱ | ۱۰ | سختی |
| ۴۱۰۰ | ۴۱۰۰ | نقطه جوش (K) |
| سیاه | شفاف | رنگ |
| بالا | نارسانا | رسانایی الکتریکی |

گرافن، گونه ای به ضخامت یک اتم

۱- گرافن، تک لایه ای از گرافیت است.

۲- در آن، اتم های کربن با پیوندهای اشتراکی حلقه های شش گوشه تشکیل داده اند.

چنین ساختاری با الگویی مانند کندوی زنبور عسل است.

۳- استحکام ویژه ای دارد به طوری که مقاومت کششی آن حدود ۱۰۰ برابر فولاد است.

۴- ضخامت گرافن به اندازه یک اتم کربن است.

۵- می توان آن را یک گونه شیمیایی دو بعدی دانست.

۶- شفاف و انعطاف پذیر است.

۷- رسانای الکتریسیته است.

یک روش ساده برای تهیه گرافن :

یک روش ساده برای تهیه گرافن استفاده از گرافیت و نوارچسب نازک برای جدا کردن لایه هایی از آن است.

در این روش، نخست مقداری گرد گرافیت را بین دو تکه نوار چسب فشار می دهند. سپس یکی از نوارچسب ها را جدا م

یکنند. به این ترتیب لایه هایی از گرافیت روی سطح چسبنده نوارچسب قرار می گیرد. در ادامه، این نوارچسب را به سطح

چسبنده نوارچسب سوم چسبانده، فشار می دهند و از هم جدا می کنند تا لایه نازک تری از گرافیت روی نوار چسب

سوم باقی بماند. با ادامه این کار لایه ای به ضخامت نانومتر در برخی قسمت های نوار چسب باقی می ماند که همان گرافن است.

سیلیسیم (Si) :

۱- عنصر شبه فلز گروه ۱۴ است.

۲- در دوره سوم جدول تناوبی جای دارد.

۳- پس از اکسیژن فراوان ترین عنصر پوسته زمین است.

یادت باشه : سیلیسیم جزو فراوان ترین عنصر پوسته زمین است نه سیازه زمین!!! همانگونه که در شیمی دهم خواندید فراوان

ترین عنصر سیاره زمین آهن است.

۴- سیلیسیم پس از آهن و اکسیژن، سومین عنصر تشکیل دهنده سیاره زمین است.

۵- رسانایی الکتریکی کمی دارد.

۶- در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون به اشتراک می‌گذارد.

۷- شکننده است و در اثر ضربه خردمی شود.

۸- جامد کووالانسی است.

۹- دمای ذوب بالایی دارد.

۱۰- ساختار سه بعدی همانند الماس دارد.

سیلیسیم خالص ساختاری همانند الماس :

سیلیسیم خالص ساختاری همانند الماس دارد، نقطه ذوب الماس بالاتر از سیلیسیم است، چون

آنتالپی پیوند C-C در الماس بیش تر از آنتالپی پیوند Si-Si است به همین دلیل گرمای لازم برای شکستن پیوند های اشتراکی

| Si-Si | C-C | پیوند |
|-------|-----|--|
| ۲۲۶ | ۳۴۸ | میانگین آنتالپی (kJmol ⁻¹) |

الماس بیش تر از سیلیسیم است.

سیلیسیم کربید SiC:

۱- یک سایندۀ ارزان است که در تهیه سنباده به کار می‌رود.

۲- این ماده را در دسته جامدات کووالانسی جای دارد.

۳- سختی آن در مقایسه با الماس کم تر است چون طول پیوند کووالانسی C-C کوتاه تر از طول پیوند Si-C است به همین دلیل انتظار می‌رود آنتالپی پیوند Si-C کم تر از آنتالپی پیوند C-C باشد.

۴- سختی آن در مقایسه با سیلیسیم بیش تر است چون طول پیوند کووالانسی Si-C سیلیسیم کربید کوتاه تر از طول پیوند Si-Si در سیلیسیم است به همین دلیل انتظار می‌رود آنتالپی پیوند Si-C بیش تر از آنتالپی پیوند Si-Si باشد.

سیلیسیم > سیلیسیم کربید > الماس :

سیلیسیم > سیلیسیم کربید > الماس :

ترتیب سختی

ترتیب دمای ذوب

سازه های یخی، زیبا و سخت اما زودگذار :

مولکول های H_2O در ساختار یخ در یک آرایش منظم و سه بُعدی با تشکیل حلقه های شش گوشه، شبکه ای همانند کندوی زنبور عسل با استحکام ویژه پدید می آورند.

دانه برف یک سازه یخی طبیعی است که مبنای تشکیل آن حلقه های شش گوشه ای است.



مقایسه شبکه بلوری سیلیس و یخ :

۱- یخ نیز ظاهری شبیه به سیلیس خالص دارد. یخ نیز همانند سیلیس خالص حالت خالص و تراش خورده، شفاف، زیبا و سخت است.

۲- یخ همانند سیلیس ساختار سه بُعدی دارد. در ساختار سه بُعدی یخ هر اتم اکسیژن به دو اتم هیدروژن با پیوند اشتراکی و به دو اتم هیدروژن از مولکول های دیگر با پیوندهای هیدروژنی متصل است. در حالی که در سیلیس همه اتم ها با پیوندهای اشتراکی به یکدیگر متصل شده اند.

تست : چند مورد از مطالب زیر در مورد سیلیسیم کاربرد درست است ؟

(آ) نوعی جامد کووالانسی دو بُعدی است.

(ب) در ساختار آن اتم ها جفت الکترون ناپیوندی ندارند.

(پ) دمای ذوب آن از الماس پایین تر اما از سیلیس بالاتر است.

(ت) به علت واکنش ناپذیری آن با فلزات در تهیه سمباده استفاده می شود.

(ث) آنتالپی پیوند Si-C بیش تر از آنتالپی پیوند Si-Si است.

۱(۱) ۲(۲) ۳(۳) ۴(۴)

رفتار مولکول ها و توزیع الکترون ها :

که ساختار لوویس، الکترون های ظرفیت اتم های سازنده یک گونه شیمیایی را طوری نمایش می دهد که هر اتم بر اساس توزیع جفت الکترون های پیوندی و ناپیوندی از قاعده هشت تایی پیروی میکند به جز اتم هیدروژن که تنها یک جفت الکترون پیوندی یا یک پیوند اشتراکی پیرامون آن نمایش داده می شود. توزیع این جفت الکترون ها در هر مولکول نقش مهمی در تعیین رفتار آن به ویژه در میدان الکتریکی دارد.

بررسی نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی مولکول های دو اتمی :

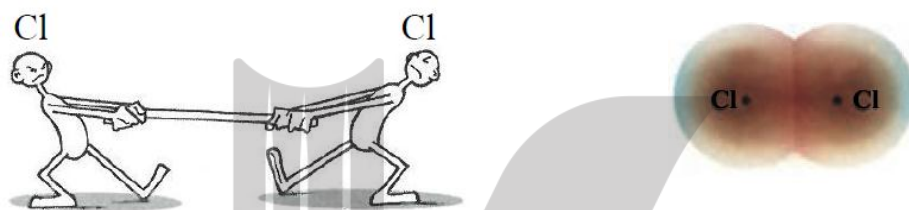
نقشه های پتانسیل الکترواستاتیکی ابزاری مناسب برای بررسی تراکم بار الکتریکی روی اتم های سازنده یک گونه شیمیایی است. نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی برای نمایش احتمال حضور الکترون ها در مولکول ها بکار می رود.

این نقشه ها به شیمیدان ها کمک میکنند تا واکنش پذیری، قدرت اسیدی، قدرت بازی و... را برای گونه های شیمیایی پیش بینی و با یکدیگر مقایسه کنند.

مولکول دو اتمی جور هسته :

مولکول های دو اتمی با اتمهای یکسان هستند.

دو اتم یکسان وقتی با یکدیگر پیوند اشتراکی تشکیل می دهند. جاذبه آن ها برای جفت الکترون های مشترک یکسان است. در نتیجه این اتم ها بارهای جزئی مثبت ($+\delta$) یا منفی ($-\delta$) نخواهند داشت در این حالت میگوییم پیوند بین این دو اتم ناقطبی است.



در مولکول های دو اتمی جور هسته:

- 1- توزیع الکترون ها در مولکول های دو اتمی جور هسته یکنواخت و متقارن است.
- 2- پیوند و مولکول ناقطبی است.
- 3- این مولکول هایی در میدان الکتریکی جهت گیری نمی کنند.
- 4- گشتاور دو قطبی آنها صفر است.
- 5- احتمال حضور جفت الکترون پیوندی در فضای بین دو هسته بیشتر است، گویی بیشتر وقت خود را آنجا می گذرانند، از این رو احتمال حضور آنها روی هسته ها، یکسان و متقارن است.

مولکول دو اتمی نا جور هسته :

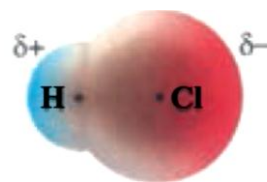
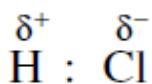
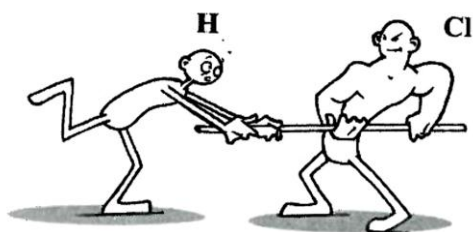
مولکول های دو اتمی با اتمهای مختلف هستند.

دو اتم مختلف وقتی با یکدیگر پیوند اشتراکی تشکیل می دهند. جاذبه آن ها برای جفت الکترون های مشترک یکسان نیست. در نتیجه این اتم ها بارهای جزئی مثبت ($+\delta$) یا منفی ($-\delta$) خواهند داشت در این حالت میگوییم پیوند بین این دو اتم قطبی است.

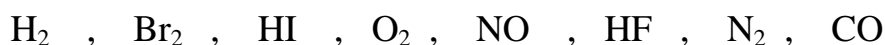
در مولکول های دو اتمی نا جور هسته:

- 1- در این مولکول ها، توزیع الکترون ها یکنواخت نبوده و تراکم بار الکتریکی روی اتم های سازنده آن یکسان نیست.
- 2- به اتمی که خصلت نافلزی بیشتری دارد و الکترون های پیوندی را به سمت خود می کشد و تراکم بار الکتریکی روی آن بیشتر است، بار جزئی منفی ($-\delta$) و به دیگری بار جزئی مثبت ($+\delta$) نسبت می دهند.
- 3- این مولکول ها گشتاور دو قطبی بزرگ تر از صفر دارند.
- 4- در میدان الکتریکی جهت گیری می کنند.
- 5- احتمال حضور جفت الکترون پیوندی پیرامون هسته اتمی بیشتر است که خاصیت نافلزی آن بیشتر است، از این رو

احتمال حضور الکترون های پیوندی روی هسته ها، یکسان و متقارن نیست.



پرسش: در مولکول های زیر، در کدام مولکول توزیع الکترونها یکنواخت نیست؟ بار الکتریکی جزئی هر یک از اتم ها را مشخص کنید.



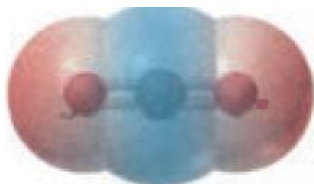
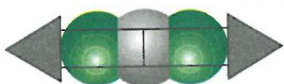
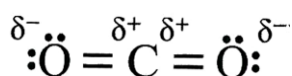
نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی برای مولکول های خطی:

در مولکول خطی سه اتمی، هسته هر سه اتم سازنده آن بر روی یک خط راست قرار دارند.

مولکول خطی کربن دی اکسید:

در مولکول CO_2 تراکم بار الکتریکی بر روی اتم های اکسیژن بیشتر از اتم کربن است، از این رو به اتم های اکسیژن بار جزئی منفی (δ^-) و به اتم کربن بار جزئی مثبت (δ^+) نسبت داده می شود و به دیگر سخن پیوندهای $\text{C}=\text{O}$ در کربن دی اکسید قطبی است.

اما مولکول کربن دی اکسید به دلیل توزیع متقارن بار الکتریکی پیرامون اتم مرکزی این مولکول در میدان الکتریکی جهت



گیری نمیکند و گشتاور دو قطبی آن صفر است.

پرسش :

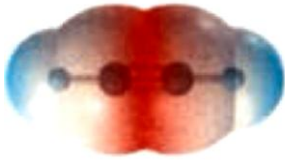
با رسم ساختار لوئیس هر يك از مولكول های زیر قطبیت پیوند ها و مولكول های زیر را مشخص کنید:

مولكول كربونیل سولفید :.....



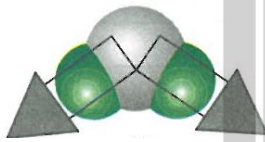
كربونیل سولفید

مولكول اتین :.....



اتین

مولكول آمونیاك :.....



مولكول آب :.....



كلروفرم :

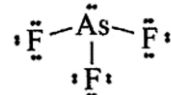
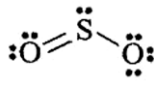
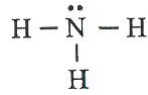
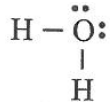
كربن تتراكلرید :

چند نکته سریع برای تشخیص مولکول های قطبی و ناقطبی :

اگر اتم ها یکسان باشند مولکول ناقطبی است مانند H_2 , Br_2 , O_2 , N_2]
 مولکول های دو اتمی
 اگر اتم ها متفاوت باشد مولکول قطبی است. مانند CO , HF , NO , HI]

مولکول های چند اتمی در صورتی قطبی هستند که یکی از دو شرط زیر را داشته باشد :

۱- اتم مرکزی جفت الکترون ناپیوندی داشته باشد مانند :



۲- اتم های اطراف اتم مرکزی متفاوت باشد.

مانند: کلروفرم $CHCl_3$ و کربونیل سولفید SCO و فرمالدهید H_2CO

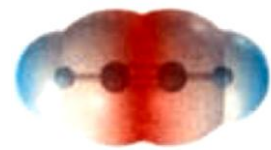
خود را بیازمایید :

۱- شکل زیر نقشه پتانسیل مولکول های کربونیل سولفید SCO و اتین C_2H_2 را نشان می دهد.

می دهد. با توجه به آنها گشتاور دو قطبی کدام مولکول برابر با صفر است؟ چرا؟



کربونیل سولفید

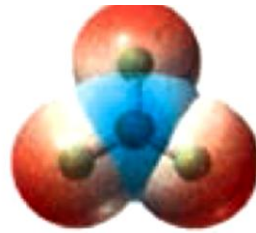


اتین

۲- با توجه به نقشه پتانسیل مولکول های آمونیاک و گوگرد تری اکسید به پرسش های پاسخ دهید.
 آ) با بیان دلیل، هر یک از اتم ها را در نقشه های بالا (δ^-) و (δ^+) نشان دار کنید.
 ب) کدام مولکول قطبی و کدام ناقطبی است؟ چرا؟



آمونیاک



گوگرد تری اکسید



۳- با توجه به شکل با دلیل پیش بینی کنید کدام کلروفرم و کدام مایع کربن تترا کلرید است؟



تمرین دوره ای :

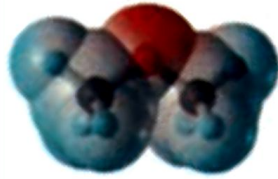
۱- نقشه های پتانسیل الکتروستاتیکی پروپان و دی متیل اتر با جرم مولی نزدیک به هم به صورت زیر است. با توجه به آنها به

پرسش ها پاسخ دهید.

پروپان



دی متیل اتر



(آ) کدام یک در میدان الکتریکی جهت گیری نمیکنند؟ چرا؟

(ب) توضیح دهید کدام یک در دمای اتاق می تواند به حالت مایع باشد؟

۲- سیلیسیم، فسفر و گوگرد از جمله عنصرهای اکسیژن دوست هستند به طوری که در طبیعت به شکل نمکهای اکسیژن دار یافت می شوند. با توجه به ساختار لوویس آنیون های زیر به پرسش ها پاسخ دهید.

(آ) هر یک از ساختارهای لوویس را با جفت نقطه ها کامل کرده سپس بار الکتریکی هر آنیون را مشخص کنید.

(ب) فرمول شیمیایی نمک حاصل از این آنیون ها را با یون سدیم سپس یون کلسیم بنویسید.



تست : یونهای سولفات و فسفات و سیلیکات در چند مورد زیر با یکدیگر مشابه اند؟

عدداکسایش اتم مرکزی - طول پیوند بین اتم ها - بار الکتریکی - نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی - شمار الکترون های ناپیوندی روی

اتم ها

۱(۱) ۲(۲) ۳(۳) ۴(۴)

ریاضی ۸۸ : با توجه به اینکه در یون $[N \equiv N-N \equiv N-N]^q$ همه اتمها از قاعده هشتایی پیروی می کنند . بار الکتریکی این یون (q) کدام است ؟ ۱(۲) ۲(۳) ۳(۴) ۴(۱)

تست : چند مورد از مطالب زیر درست است ؟

آ) عدد اکسایش سیلیسیم در یون سیلیکات ۴- است.

ب) نسبت کاتیون به آنیون در ترکیب کلسیم سیلیکات با نسبت آنیون به کاتیون ترکیب کلسیم کلرید برابر است.

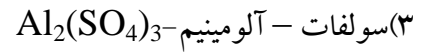
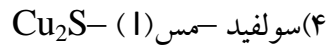
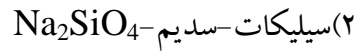
پ) فرمول الکترون نقطه ای یونهای سیلیکات و فسفات مشابه است.

ت) سیلیسیم، فسفر و گوگرد از جمله عنصرهای اکسیژن دوست هستند به طوری که در طبیعت به شکل نمکهای اکسیژن دار یافت می شوند.

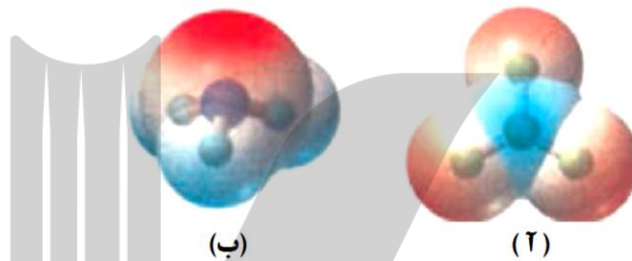
ث) در تبدیل یون سیلیکات به سیلیس عدد اکسایش سیلیسیم ۲ درجه کاهش می یابد.

۱(۱) ۲(۲) ۳(۳) ۴(۴)

تست: فرمول شیمیایی نمک حاصل از آنیون با یون به صورت نیست.



تست: با توجه به نقشه پتانسیل مولکول های آمونیاک و گوگرد تری اکسید چند مورد از مطالب زیر درست است؟



- (آ) شکل آ و ب به ترتیب نشان دهنده مولکول آمونیاک و گوگرد تری اکسید است.
(ب) هر دو مولکول در میدان الکتریکی جهت گیری می کنند.
(پ) بر خلاف گوگرد تری اکسید در آمونیاک اتم مرکزی یک جفت الکترون ناپیوندی دارد.
(ت) ساختار الکترون نقطه ای آمونیاک همانند یون هیدرونیوم است.
(ث) نوع بار الکتریکی جزیی اتم مرکزی این دو مولکول متفاوت است.

۱(۴)

۲(۳)

۳(۲)

۴(۱)

تست : کدام گزینه در مورد دی متیل اتر نادرست است؟

- (۱) با اتانول ایزومر است.
(۲) در نقشه پتانسیل الکتریکی مولکول آن اتم اکسیژن بار $\delta +$ دارد.
(۳) نسبت الکترونها پیوندی به ناپیوندی مولکول آن برابر ۴ است. (۴) در دمای اتاق مانند پنتان مایع است.

تست : در مقابل هریک از ویژگی های زیر دو مولکول آورده شده است در چند مورد مولکولهای داده شده در آن ویژگی مشترک هستند؟

(آ) شمار پیوندهای اشتراکی : دی متیل پروپان و پروپان

(ب) شکل فضایی خطی : کربونیل سولفید و کربن دی اکسید

(پ) داشتن جفت الکترون ناپیوندی اتم مرکزی : گوگرد تری اکسید و آمونیاک

(ت) بی رنگ کردن برم : استیرن و وینیل کلرید

۱(۱) ۲(۲) ۳(۳) ۴(۴)

تست : اتانول و دی متیل اتر در چند مورد از موارد زیر با یکدیگر مشابهت دارند؟

تشکیل پیوند هیدروژنی - تعداد پیوندهای اشتراکی - جهت گیری در میدان الکتریکی - حالت فیزیکی در دمای اتاق و فشار ۱ atm - خواص شیمیایی - خواص فیزیکی

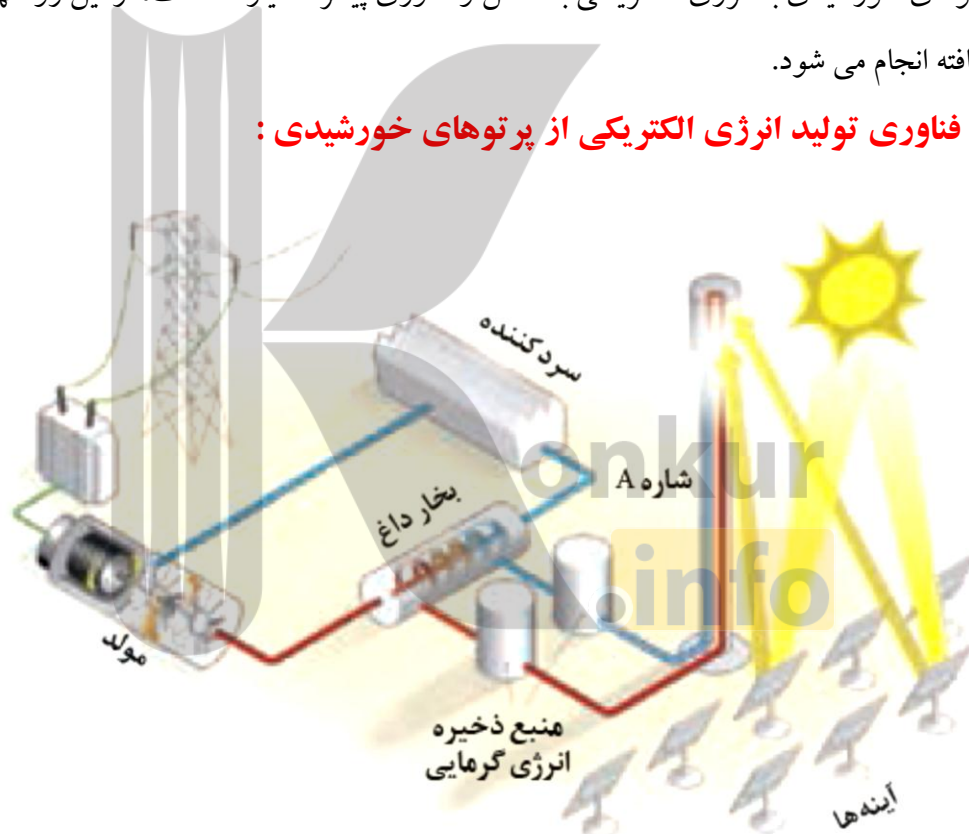
۱(۱) ۲(۲) ۳(۳) ۴(۴)

هنر نمایی شاره (سیالها) مولکولی و یونی برای تولید برق :

انرژی خورشیدی :

- ۱- خورشید بزرگ ترین منبع انرژی برای زمین است.
- ۲- انرژی خورشیدی منبعی تجدید پذیر است.
- ۳- خورشید انرژی خود را با پرتوهای الکترومغناطیسی به سوی ما گسیل می دارد.
- ۴- بهره گیری بیشتر از این انرژی پاک، کاهش رد پای زیست محیطی را به دنبال خواهد داشت.
- ۵- دانشمندان برای استفاده بهینه از انرژی خدادادی و رایگان خورشید به دنبال فناوری هایی هستند که بتوانند بخشی از آن را ذخیره نموده (به ویژه در روزهای ابری و شب هنگام، که نور خورشید در دسترس نیست) و به شکل انرژی الکتریکی وارد چرخه مصرف نمایند.
- ۶- برای تبدیل پرتوهای خورشیدی به انرژی الکتریکی به دانش و فناوری پیشرفته نیازمند است، از این رو تنها در برخی کشورهای توسعه یافته انجام می شود.

نمایی از مجتمع فناوری تولید انرژی الکتریکی از پرتوهای خورشیدی :



- ۱- پرتوهای خورشید به سطح آینه های بسیار زیاد نصب شده در سطح زمین می تابند.
- ۲- آینه ها طوری نصب و طراحی شدند که نور بازتابیده شده آنها به برج متمرکز شونده که حاوی شاره (نمک سدیم کلرید) است متمرکز شود. با تمرکز نورهای بازتابیده شده به برج، نمک سدیم کلرید درون آن ذوب و دمای آن افزایش می یابد.
- ۳- این شاره بسیار داغ به منبع ذخیره انرژی گرمایی سرازیر می شود تا حتی در روزهای ابری و شب هنگام، انرژی لازم برای تبدیل آب به بخار داغ را فراهم کند.
- ۴- بخار آب داغ پره های توربین را به چرخش در می آورد و موجب تولید برق می شود.
- ۵- بخار آب پس از به حرکت در آوردن توربین، به یک سرد کننده منتقل شده و در آنجا به آب مایع تبدیل و دوباره وارد چرخه تولید برق می شود.

خود را بیازمایید: با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید.

| ماده | نقطه ذوب (°C) | نقطه جوش (°C) |
|----------------|---------------|---------------|
| N ₂ | -۲۰۷ | -۱۹۶ |
| HF | -۸۳ | ۱۹ |
| NaCl | ۸۰۱ | ۱۴۱۳ |

آ) کدام ماده در گستره دمایی کمتری به حالت مایع است؟ چرا؟

ب) کدام ماده را به جای شماره A پیشنهاد میکنید؟ چرا؟

پ) آیا ترکیبات مولکولی برای شماره A مناسب هستند؟ چرا؟

ماده ای به عنوان شماره (سیال) برای ذخیره انرژی خورشیدی مناسب است که:

- ۱- آن ماده در گستره دمایی بیشتری به حالت مایع باقی بماند.
- ۲- نیروهای جاذبه میان ذره های سازنده آن ماده در حالت مایع قوی تر باشد.

نمک سدیم کلرید مناسبترین برای شماره نیروگاه خورشیدی:

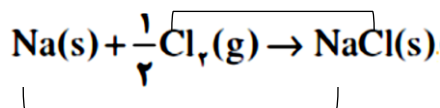
چون NaCl یک ترکیب یونی است و نیروهای بین ذرات آن بسیار قوی است. به همین دلیل گستره دمایی سدیم کلرید مذاب زیاد است (۱۳۵۰-۸۵۰°C)

چینش زیبا، منظم و سه بعدی یون ها در جامد یونی:

۱- هر ترکیب یونی دوتایی را می توان فرآورده واکنش یک فلز با یک نافلز دانست.

سدیم کلرید → کلر (نافلز) + سدیم (فلز)

- ۲- واکنش بین فلز و نافلز و تشکیل نمک اتم ها با یکدیگر الکترون دادوستد میکنند. پس می توان نتیجه گرفت واکنش از نوع اکسایش و کاهش است. در واکنش هایی از این دست، اتم فلز با از دست دادن الکترون اکسایش یافته و به کاتیون تبدیل می شوند و اتم نافلز با به دست آوردن الکترون کاهش یافته و به آنیون تبدیل می شود.
- با محاسبه تغییر عدد اکسایش گونه اکسیده و کاهشنده این واکنش را مشخص کنید:



۳- برای توصیف ترکیب های یونی در منابع علمی معتبر هیچ گاه واژه هایی مانند مولکول و فرمول مولکولی به کار نمی رود. چون.....

سدیم یک فلز قلیایی تناوب سوم جدول دوره ای است.

اتم سدیم با از دست دادن یک الکترون به یون سدیم تبدیل می شود.

اتم های سدیم با از دست دادن الکترون به آرایش پایدار گاز نجیب پیش از خود (نئون) می رسند.

اندازه اتم سدیم با ازدست دادن الکترون کوچک تر می شود.

سدیم

کلر، نافلز گروه ۱۷ (هالوژن) است.

کلر گاز دو اتمی زرد مایل به سبز است.

اتم های کلر با گرفتن الکترون به آرایش پایدار گاز نجیب هم دوره خود (آرگون) می رسند.

اندازه اتم کلر با گرفتن الکترون بزرگ تر می شود.

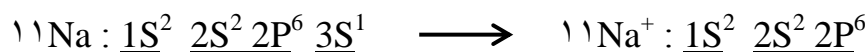
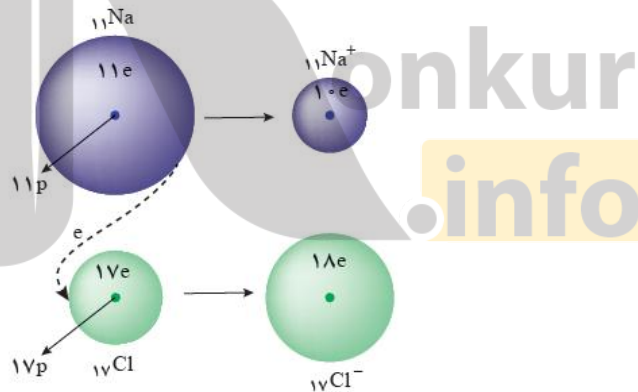
کلر

پیوند یونی :

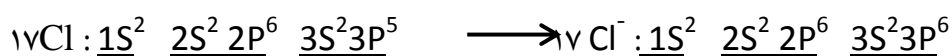
در جامدات یونی به دلیل وجود بارهای الکتریکی ناهمنام میان یون های تولید شده ، نیروی جاذبه بسیار قوی برقرار می شود؛ به این نیروی جاذبه الکترواستاتیک ایجاد شده بین کاتیون ها و آنیون ها پیوند یونی نام دارد.

شکل زیر دادوستد الکترون میان اتم های سدیم و کلر را هنگام تشکیل سدیم کلرید نشان می دهد.

هرگاه اتم های سدیم و کلر کنار یکدیگر قرار گیرند، اتم سدیم با از دست دادن یک الکترون به یون سدیم و اتم کلر با گرفتن یک الکترون به یون کلرید تبدیل و در این واکنش سدیم کلرید (نمک خوراکی) تولید می شود .

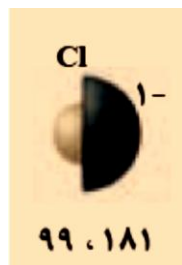
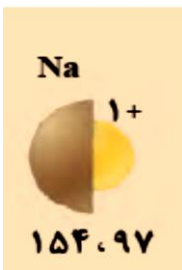


اتم سدیم سه لایه الکترونی دارد. با ازدست دادن یک الکترون یک لایه الکترونی خود را از دست می دهد به همین دلیل تعداد لایه های الکترونی آن کاهش یافته و شعاع یونی کاهش می یابد.



اتم کلر سه لایه الکترونی دارد. با گرفتن یک الکترون تعداد لایه های الکترونی آن تغییری نمی کند.

اما دافعه الکترون ها افزایش یافته و شعاع یونی افزایش می یابد.



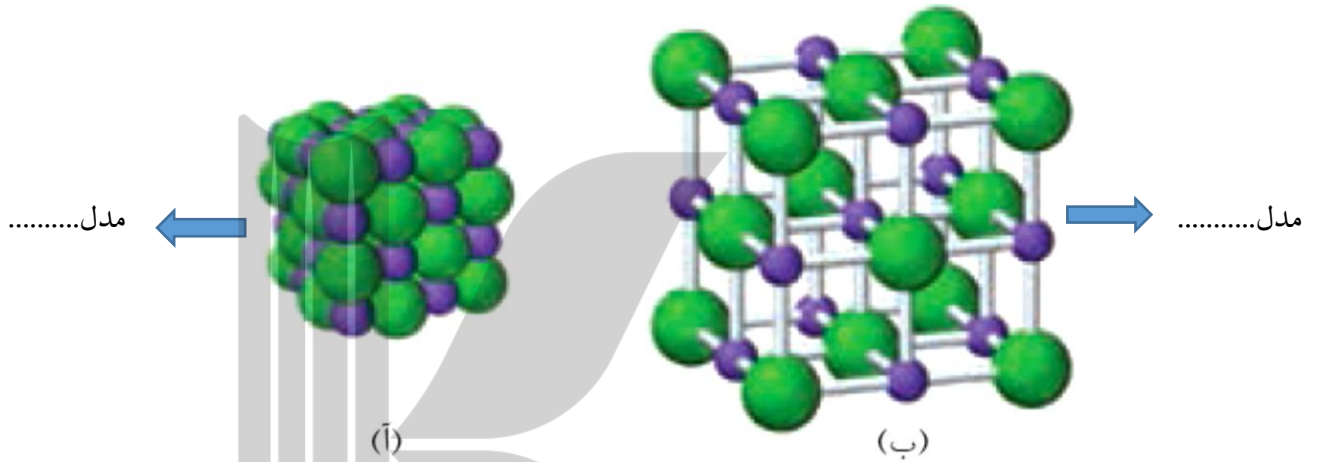
نیروهای جاذبه و دافعه میان یون های ناهمنام و هم نام :

۱- پس از دادوستد الکترون و تشکیل یون ها، میان یون های ناهمنام، نیروی جاذبه و میان یون های همنام، نیروی دافعه پدید می آید. وجود جامدهای یونی در طبیعت نشان می دهد که نیروهای جاذبه میان یون های ناهمنام بر نیروهای دافعه میان یون های همنام غالب است، آن چنان که شمار بسیار زیادی از یون ها به سوی یکدیگر کشیده می شوند.

۲- اگر هر یک از یون ها همانند کره ای باردار باشد، انتظار می رود نیروهای جاذبه و دافعه از همه جهت ها به آن وارد شود، به دیگر سخن این نیروها به شمار معینی از یون ها محدود نشده بلکه میان همه آنها و در فاصله های گوناگون وارد می شود.

شبکه بلوری : برای توصیف آرایش سه بعدی و منظم اتم ها، مولکول ها و یون ها در حالت جامد به کار می رود.

دو روش برای نمایش شبکه بلوری جامد یونی سدیم کلرید :

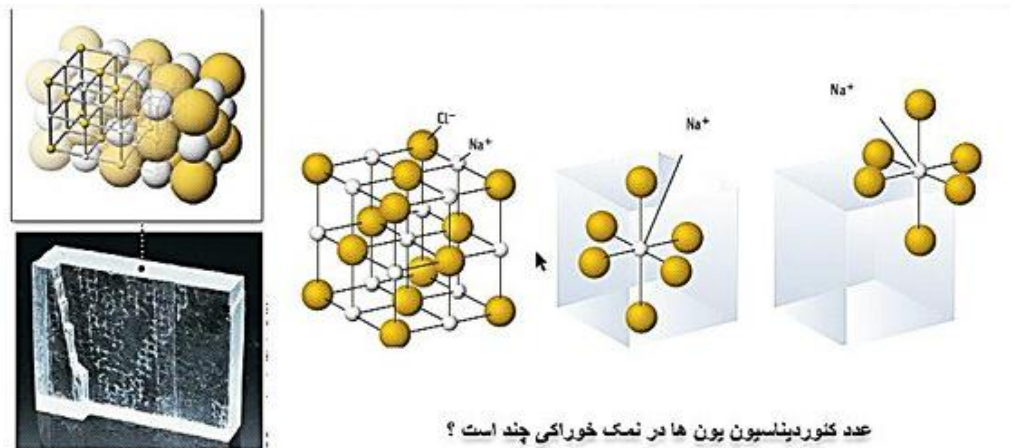


آرایش یون ها در سرتاسر شبکه بلوری سدیم کلرید به عنوان نماینده جامدهای یونی از یک الگوی تکراری پیروی میکند،

عدد کوئوردیناسیون :

در جامدات یونی هر کاتیون با شمار معینی آنیون و هر آنیون با شمار معینی کاتیون احاطه شده است. به شمار نزدیکترین یون های ناهمنام موجود پیرامون هر یون در شبکه بلور، عدد کوئوردیناسیون می گویند.

در بلور سدیم کلرید عدد کوئوردیناسیون هر یک از یون های Na^+ و Cl^- با هم مساوی و برابر با ۶ است .



فرمول شیمیایی ترکیب یونی : در هر ترکیب یونی، ساده ترین نسبت کاتیون ها و آنیون های سازنده آن را نشان میدهد.

نمک خوراکی یک ترکیب یونی :

از واکنش فلز سدیم با گاز کلر، جامد یونی سفید رنگی بر جای می ماند که همان نمک خوراکی است. درواکنش سدیم و کلر نور و گرمای زیاد آزاد شده در این واکنش نشان می دهد که بسیار گرما ده است. در بلور سدیم کلرید عدد کوئوردیناسیون هر یک از یون های Na^+ و Cl^- با هم مساوی و برابر با ۶ است. به علت گستره دمایی بالا ($1350^{\circ}C - 850^{\circ}C$)، از سدیم کلرید مذاب در فناوری تولید انرژی الکتریکی از پرتوهای خورشیدی به عنوان شارژ (سیال) استفاده می شود.

ترکیب یونی :

- ۱- ترکیبی خنثی است که از گردهمایی میلیارد کاتیون و آنیون به وجود آمده است.
- ۲- در یک ترکیب یونی مقدار کل بارهای مثبت و منفی با هم برابر است.
- ۳- برابر بودن مقدار بارهای مثبت و منفی مبنی بر برابر بودن تعداد کاتیون و آنیون نیست.
- ۴- در ترکیب های یونی مولکول وجود ندارد.

تمرین دوره ای :

هر یک از شکل های زیر رفتاری از مواد یونی را نشان می دهد. در هر مورد آن رفتار را با دلیل توصیف کنید. (آ) رسانایی الکتریکی نمک در حالت های مختلف :

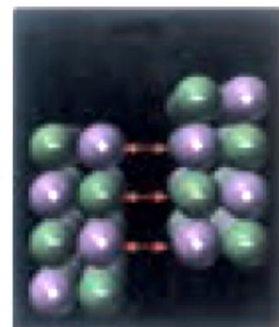
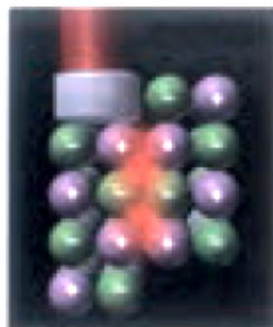


محلول نمک نمک مذاب نمک جامد

توجیه رسانایی الکتریکی نمک ها (جامدات یونی):

- ۱- نمک ها (جامدات یونی) در حالت جامد (بلوری) رسانای جریان برق ، چون یون ها در مکانهای نسبتا قرار دارند و در آن جز حرکت حرکت دیگری ندارند یعنی یونها آزادانه حرکت کنند.
- ۲- نمک ها (جامدات یونی) در حالت (مایع) و به صورت رسانای جریان برق هستند چون یونها در این صورت می توانند آزادانه حرکت کنند.

ب) اثر ضربه بر بلور نمک ها :



وارد آمدن ضربه بر بلور نمک

جابه جایی صفحات یونی

کنار هم قرار گرفتن یون های هم نام

جامدات یونی به علت جاذبه قوی بین یون های ناهمنام (پیوند یونی) سخت هستند. اما علی رغم سخت بودن، در اثر ضربه می شکنند چون در شبکه ی بلوری نمک ها یونها به صورت لایه های موازی بر روی یکدیگر در وضعیت ثابتی قرار دارند در اثر ضربه یکی از لایه ها مقداری جا به جا شده و در اثر این عمل بارهای هم نام کنار یکدیگر قرار می گیرند و دافعه ی میان آنها موجب در هم ریختن شبکه بلور می شود.

تست: به ترتیب از راست به چپ چه تعداد از ترکیب های زیر در دسته ترکیب های یونی و کووالانسی و مولکولی جای دارند؟

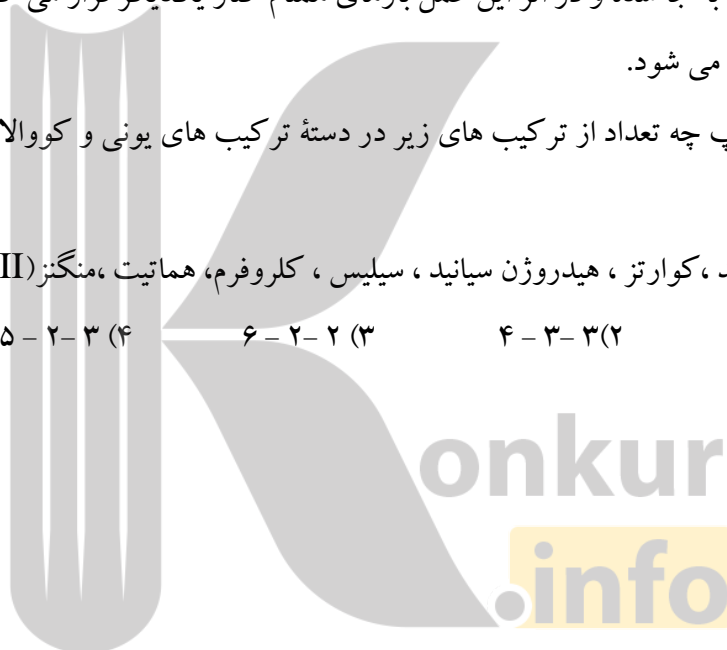
"کلسیم فسفات، سیلیسیم کاربید، کوارتز، هیدروژن سیانید، سیلیس، کلروفرم، هماتیت، منگنز (II) کربنات، پلی سیانواتن، وینیل کلرید"

۵ - ۲ - ۳ (۴)

۶ - ۲ - ۲ (۳)

۴ - ۳ - ۳ (۲)

۴ - ۴ - ۲ (۱)



روند تغییر شعاع اتمی در یک گروه :

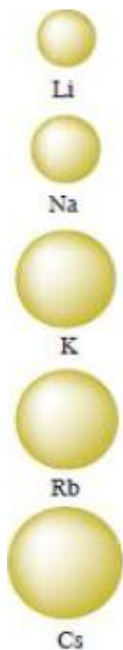
در عناصر گر وههای اصلی جدول دوره ای با افزایش عدد اتمی از بالا به پایین بر تعداد لایه های الکترونی اتم افزوده شده و شعاع اتمی افزایش می یابد.

شعاع اتمی با خصلت فلزی رابطه مستقیم و با خصلت نافلزی رابطه عکس دارد.

ترتیب شعاع اتمی عناصر فلزات قلیایی :

در فلزات قلیایی از بالا به پایین ویژگی های زیر افزایش می یابند:

عدد اتمی - عدد جرمی - جرم اتمی - شعاع اتمی - شعاع یونی - خواص فلزی - واکنش پذیری
سزیم واکنش پذیرترین جدول است.



ترتیب شعاع اتمی نافلزات هالوژن ها :

در هالوژن ها از بالا به پایین ویژگی های زیر افزایش می یابند:

عدد اتمی - عدد جرمی - جرم اتمی - شعاع اتمی - شعاع یونی - جرم مولکولی - نیروی واندروالسی بین مولکولی - دمای ذوب
در هالوژن ها از بالا به پایین واکنش پذیری کاهش می یابد. چون با افزایش عدد اتمی شعاع افزایش یافته تمایل به جذب الکترون کم تر می شود.








فلوئور واکنش پذیرترین نافلز جدول است.

روند تغییر شعاع اتمی در یک دوره (تناوب) :

در عناصر یک دوره تعداد لایه ها ثابت است با افزایش عدد اتمی از چپ به راست جاذبه هسته بر الکترون ها افزایش یافته و شعاع اتمی کاهش می یابد.



اندازه شعاع برخی یون های متداول را در مقایسه با اندازه اتم سازنده آن ها :

| ۱ | ۲ | ۱۶ | ۱۷ | گروه دوره |
|--|--|--|---|--------------|
| Li  ۱۳۴،۶۸ | | O  ۷۳،۱۴۰ | F  ۷۱،۱۳۳ | دوم |
| Na  ۱۵۴،۹۷ | Mg  ۱۳۰،۶۶ | S  ۱۰۲،۱۸۴ | Cl  ۹۹،۱۸۱ | سوم |

بررسی نکات مهم جدول :

۱- برلیم یون و شعاع یونی ندارد.

۲- در یونهای هم الکترون هر چه بار منفی بیش تر باشد شعاع یونی بیشتر و هر چه بار مثبت بیش تر شود شعاع کوچک تر است.

ترتیب شعاع یونی : اکسید و فلئورید >.....

سولفید و کلرید >.....

۲- در یونهای عناصر اصلی یک دوره جدول شعاع یونی آنیون ها از شعاع یونی کاتیون ها بیش تر است.

ترتیب شعاع یونی : عناصر دوره دوم :

عناصر دوره سوم :

چگالی بار :

۱- اگر هر یون را کره ای باردار در نظر بگیرید، چگالی بار هم ارز با نسبت بار به حجم آن است.

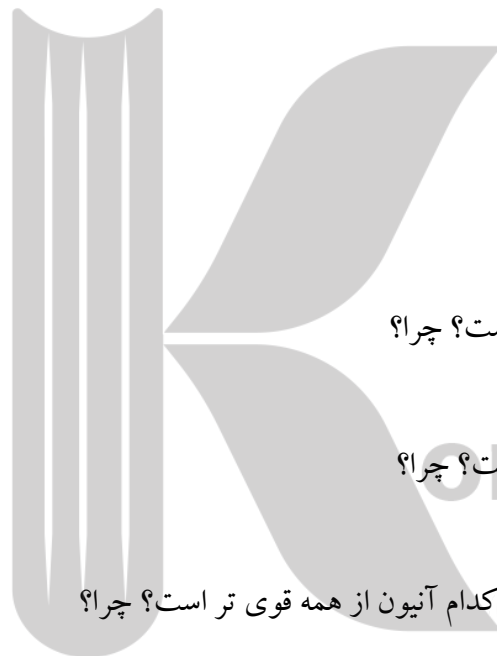
۲- کمیتی که می تواند برای مقایسه میزان برهمکنش میان یون ها به کار رود.

۳- نسبت ساده تری که می توان به جای چگالی بار به کاربرد، نسبت مقدار بار یون به شعاع آن است.

خود را بیازمایید :

جدول زیر را کامل کنید و به پرسش ها پاسخ دهید :

| نسبت بار به شعاع | شعاع (pm) | آنیون | نسبت بار به شعاع | شعاع (pm) | کاتیون |
|------------------------|-----------|-----------------|------------------------|-----------|------------------|
| ... | ۱۳۳ | F ⁻ | $1/0.3 \times 10^{-2}$ | ۹۷ | Na ⁺ |
| ... | ۱۸۱ | Cl ⁻ | $7/5 \times 10^{-2}$ | ... | K ⁺ |
| ... | ۱۴۰ | O ²⁻ | $3/0.3 \times 10^{-2}$ | ... | Mg ²⁺ |
| $1/0.9 \times 10^{-2}$ | ۱۸۴ | S ²⁻ | ... | ۹۹ | Ca ²⁺ |



آ) چگالی بار کدام کاتیون کمتر و کدام یک بیشتر است؟ چرا؟

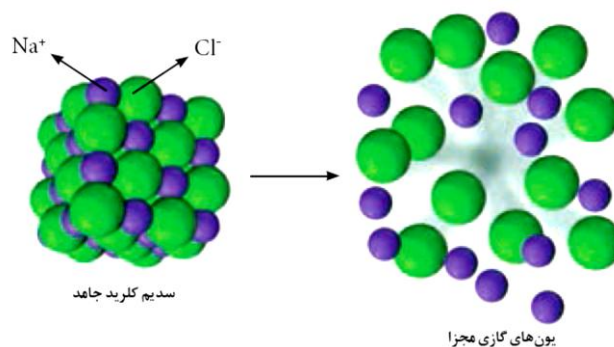
ب) چگالی بار کدام آنیون کمتر و کدام یک بیشتر است؟ چرا؟

پ) پیش بینی کنید نیروی جاذبه میان کدام کاتیون با کدام آنیون از همه قوی تر است؟ چرا؟

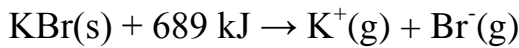
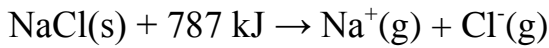
ت) پیش بینی کنید نیروی جاذبه میان کدام کاتیون با کدام آنیون از همه ضعیف تر است؟ چرا؟

آنتالپی فرو پاشی شبکه :

گرمای مصرف شده در فشار ثابت برای فروپاشی یک مول از شبکه یونی و تبدیل آن به یون های گازی سازنده است.



مقایسه آنتالپی فروپاشی شبکه سدیم کلرید و پتاسیم برومید :



آنتالپی فروپاشی شبکه بلوری سدیم کلرید بیش تر از پتاسیم برمید است چون :

عوامل موثر بر آنتالپی شبکه بلوری یونی :

۱- بار یون ها :

آنتالپی فروپاشی شبکه با بار الکتریکی کاتیون و هم با بار الکتریکی آنیون رابطه مستقیم دارد.

۲- اندازه (شعاع یون ها) :

آنتالپی فروپاشی شبکه با شعاع کاتیون و هم با شعاع آنیون رابطه عکس دارد.

هرچه چگالی بار یون های سازنده یک جامد یونی کمتر باشد، شبکه آن آسان تر فرو پاشیده می شود.

وابستگی آنتالپی فروپاشی شبکه و نقطه ذوب جامدهای یونی :

میان آنتالپی فروپاشی شبکه و نقطه ذوب جامدهای یونی رابطه ای مستقیم وجود دارد.

خود را بیازمایید :

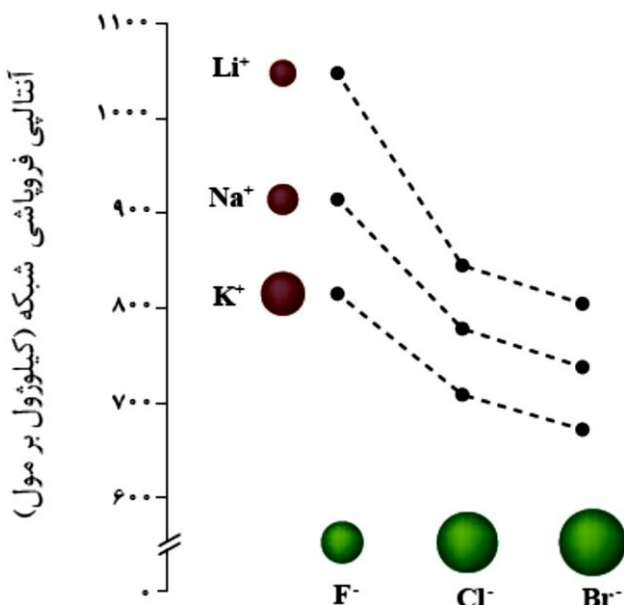
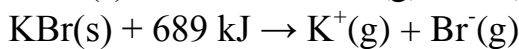
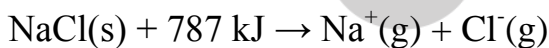
۱- در هر مورد با خط زدن واژه نادرست، هر یک از عبارتهای زیر را کامل کنید.

(آ) آنتالپی فروپاشی، گرمای $\frac{\text{آزاد}}{\text{مصرف}}$ شده در فشار ثابت برای فروپاشی یک $\frac{\text{مول}}{\text{گرم}}$ از شبکه یونی و تبدیل آن به $\frac{\text{اتم های}}{\text{یون های}}$ گازی سازنده است.

(ب) هر چه $\frac{\text{چگالی بار}}{\text{یون های سازنده یک جامد یونی}}$ کمتر باشد، شبکه آن $\frac{\text{آسان تر}}{\text{دشوار تر}}$ فروپاشیده می شود.

۲- با توجه به معادلات زیر، کدام آنتالپی فروپاشی شبکه را میتوان به KCl(s) نسبت داد؟ چرا؟

717 kJmol^{-1} ، 649 یا 1073



۳- با توجه به نمودار زیر به پرسش ها پاسخ دهید.

آ) با افزایش شعاع کاتیون فلزهای قلیایی، آنتالپی فروپاشی شبکه چه تغییری میکند؟ توضیح دهید.

ب) با افزایش شعاع آنیون هالید، آنتالپی فروپاشی شبکه چه تغییری میکند؟ توضیح دهید.

۳- با توجه به جدول زیر که آنتالپی فروپاشی شبکه را برای برخی ترکیب های یونی نشان می دهد، به پرسش ها پاسخ دهید.

| کاتیون \ آنیون | F ⁻ | O ²⁻ |
|------------------|----------------|-----------------|
| Na ⁺ | ۹۲۶ | ۲۴۸۸ |
| Mg ²⁺ | ۲۹۶۵ | ۳۷۹۸ |

آ) درباره درستی جمله زیر گفت و گو کنید.

« آنتالپی فروپاشی شبکه با بار الکتریکی کاتیون و هم با بار الکتریکی آنیون رابطه مستقیم دارد »

ب) آیا می توان میان آنتالپی فروپاشی شبکه و نقطه ذوب جامدهای یونی رابطه ای در نظر گرفت؟ توضیح دهید؟

نقطه ذوب : $Mg^{2+}O^{2-} > Na^{+}Cl^{-}$
(۲۸۰۰°C) (۸۰۱°C)

نقطه ذوب : $Ca^{2+}O^{2-} > K^{+}Cl^{-}$
(۲۵۸۰°C) (۷۷۲°C)

نقطه ذوب : $LiF > LiCl > LiBr > LiI$ ✓
(۸۴۵°C) (۶۱۳°C) (۵۴۷°C) (۴۴۶°C)

نقطه ذوب : $NaF > NaCl > NaBr > NaI$
(۹۹۸°C) (۸۰۱°C) (۷۵۵°C) (۶۵۱°C)

نقطه ذوب : $LiF > NaCl > KCl$
(۸۴۵°C) (۸۰۱°C) (۷۷۲°C)

گاج ۹۷: چه تعداد از مطالب زیر در مورد واکنش اتمهای سدیم با کلر و تشکیل سدیم کلرید درست است؟

(آ) اتمهای سدیم با از دست دادن الکترون به آرایش پایدار گاز نجیب پیش از خود میرسند.

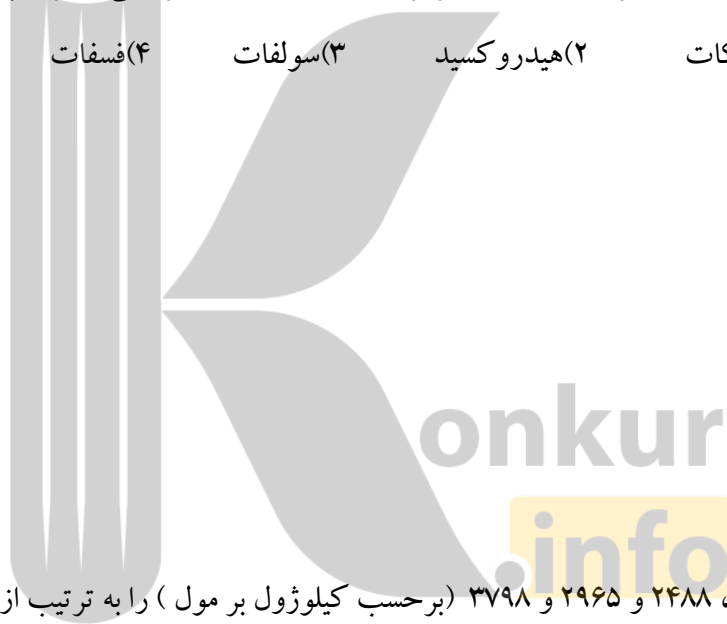
(ب) اتمهای کلر با گرفتن الکترون به آرایش پایدار گاز نجیب دوره ی پس از خود میرسند.

(پ) قبل از واکنش اتم Cl بزرگتر از اتم Na و پس از واکنش نیز یون Cl^- بزرگتر از یون Na^+ است.

(ت) در این واکنش به ازای تشکیل هر مول سدیم کلرید، یک الکترون بین سدیم و کلر مبادله میشود.

تست: اگر تفاوت شمار الکترون ها و نوترون هادر X^{88} برابر ۱۲ باشد یک واحد فرمولی از ترکیب X با کدام آنیون زیر دارای

اتم های کم تری است؟ (۱) سیلیکات (۲) هیدروکسید (۳) سولفات (۴) فسفات



سنجش ۹۵: مقدار های ۹۲۶، ۲۴۸۸ و ۲۹۶۵ و ۳۷۹۸ (برحسب کیلوژول بر مول) را به ترتیب از راست به چپ به انرژی

فروپاشی شبکه بلور کدام جامد های یونی زیر می توان نسبت داد؟

- (۱) سدیم فلوئورید، منیزیم فلوئورید، سدیم اکسید، منیزیم اکسید
- (۲) منیزیم فلوئورید، سدیم فلوئورید، منیزیم اکسید، سدیم اکسید
- (۳) سدیم فلوئورید، منیزیم اکسید، سدیم اکسید، منیزیم فلوئورید
- (۴) سدیم فلوئورید، سدیم اکسید، منیزیم فلوئورید، منیزیم اکسید

المپیاد ۹۲: در گزینه های زیر آنتالپی فروپاشی شبکه بر حسب kJmol^{-1} مربوط به اکسید های فلزهای قلیایی و قلیایی خاکی تناوب های سوم چهارم داده شده است. آنتالپی فروپاشی شبکه اکسید سومین فلز قلیایی جدول تناوبی کدام است؟

(۱) -۳۷۹۵ (۲) -۳۴۱۴ (۳) -۲۴۸۱ (۴) -۲۲۳۸

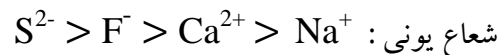
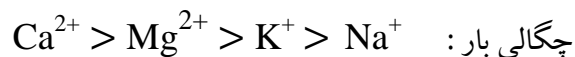
تست: با در نظر گرفتن فلزات قلیایی و هالوژن های سه دوره دوم و سوم و چهارم جدول دوره ای، انرژی فروپاشی ترکیب یونی کدام دو فلز به ترتیب از راست به چپ کمترین و بیشترین است؟

(۱) F, Li - Br, K (۲) F, Li - K, Br
 (۳) F, Li - F, K (۴) F, K - F, Li

تست: کدام گزینه در مورد مقایسه آنتالپی فروپاشی شبکه بلوری درست است؟

(۱) $\text{KBr} > \text{NaCl}$ (۲) $\text{NaF} > \text{LiF}$ (۳) $\text{NaBr} > \text{NaCl}$ (۴) $\text{LiBr} > \text{NaCl}$

تست : چند مورد از مقایسه های انجام شده درست است؟



۴(۴

۳(۳

۲(۲

۱(۱



فلزها، عنصرهایی شکل پذیر با جلایی زیبا

مواد از جمله فلزها همواره برای زندگی انسان و ادامه آن ضروری و ارزشمند بوده اند به طوری که تمدن های آغازی نیز بر اساس گستره کاربری آنها نام گذاری شده اند.

پس از دوره سنگی، در دوره برنز و سپس آهن، جوامع دچار دگرگونی و رشد چشمگیری شدند و این خود نشان از جایگاه برجسته فلزها در تمدن بشری دارد. این عنصرها هنوز هم کلید رشد، گسترش و ارتقای کیفیت زندگی به شمار می روند، آن چنان که بسیاری باور دارند.

پایداری جامعه پیشرفته با فناوری کارآمد به گستردگی استفاده از عنصرهای فلزی وابسته است. می دانید که فلزها بخش عمده عنصرهای جدول دوره ای را تشکیل می دهند، می دانید که فلزها بخش عمده عنصرهای جدول دوره ای را تشکیل می دهند، عنصرهایی که در هر چهار دسته s، p، d و f جای داشته اما رفتارهای فیزیکی و شیمیایی متنوعی دارند.

رفتارهای فیزیکی فلزها :

داشتن جلا، رسانایی الکتریکی، رسانایی گرمایی و شکل پذیری از جمله رفتارهای فیزیکی فلزها است.

رفتارهای شیمیایی فلزها :

واکنش پذیری و تنوع اعداد اکسایش از جمله رفتارهای شیمیایی آنهاست.

یاد آوری :

بیشتر عنصرهای جدول دوره ای را فلزها تشکیل می دهند که به طور عمده در سمت چپ و مرکز جدول قرار دارند.

عنصر سزیم در گروه اول جدول دوره ای خصلت فلزی بیشتری دارد

در هر دوره از جدول دوره ای، از چپ به راست خاصیت فلزی کاهش می یابد.

در هر گروه اصلی جدول دوره ای از بالا به پایین خاصیت فلزی افزایش می یابد.

ویژگی مشترک فلزات :

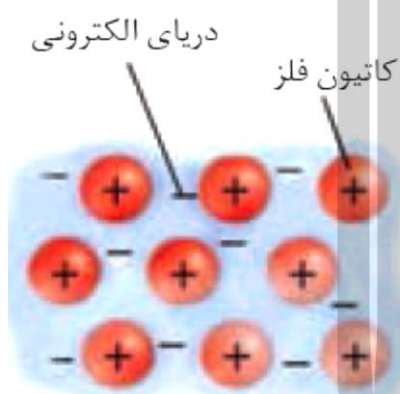
رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارند.

در واکنش با دیگر اتم ها الکترون از دست می دهند.

در اثر ضربه تغییر شکل می دهند ولی خرد نمی شوند.

سطح درخشانی دارند.

با هم بیندیشیم :



۱- این شکل یک الگوی ساده از شبکه بلوری فلزها را نشان می دهد که برای توجیه

برخی رفتارهای فیزیکی آنها ارائه شده و به مدل دریای الکترونی معروف است.

بر اساس این مدل، ساختار فلزها آرایش منظمی از کاتیون ها در سه بعد است که در

فضای میان آنها سست ترین الکترون های موجود در اتم، دریایی را ساخته اند و

در آن آزادانه جابه جا می شوند. با این توصیف به پرسش های زیر پاسخ دهید.

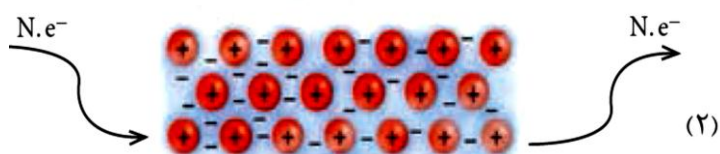
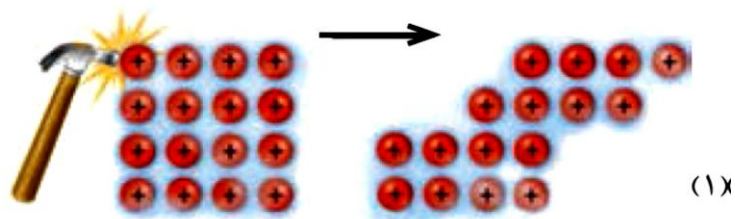
آ) پیش بینی کنید کدام الکترون ها (درونی - ظرفیت)، دریای الکترونی را می سازند؟ چرا؟

ب) کدام ویژگی دریای الکترونی سبب می شود که هر الکترون موجود در آن را نتوان تنها متعلق به یک اتم معین دانست؟

پ) درباره درستی جمله زیر با یکدیگر گفت و گو کنید.

« دریای الکترونی عاملی است که چیدمان کاتیون ها را در شبکه بلوری فلز حفظ میکند »

۲- با توجه به شکل های داده شده به پرسش ها پاسخ دهید.



آ) هر یک از شکل ها نشان دهنده کدام رفتار فیزیکی فلز است؟

ب) رفتار فلز را در هر یک از این دو شکل با توجه به الگوی دریای الکترونی توجیه کنید.



پیوند فلزی :

فلزها در لایه ظرفیت خود ۱، ۲ یا ۳ الکترون دارند. این الکترون هاسست هستند و به راحتی می توانند از یک اتم فلز به اتم دیگر حرکت کنند. در اینجا گفته می شود که الکترون های لایه ظرفیت فلز غیر مستقرند.

بنابراین اتم های فلز در جامد فلزی بار مثبت پیدا می کنند. به نیروی جاذبه ای که بین الکترون های غیرمستقر و اتم های فلز دارای بار مثبت به وجود می آید پیوند فلزی می گویند.

در واقع الکترون های غیر مستقرمانند چسب اتم های فلز را کنار هم نگه می دارند.

بسیاری از ویژگی های فلزات مانند رسانایی الکتریکی و گرمایی، جلائی فلزی، قابلیت چکش خواری و ... به دلیل وجود همین ساختار ویژه آنها است.

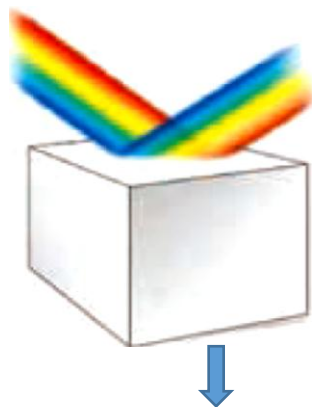
رنگ، نماد زیبایی :

به طور کلی احساس و درک رنگ به دلیل نورهایی است که از محیط پیرامون به چشم ما می رسد، در واقع این نورها همان

پرتوهای الکترومغناطیسی بوده که طول موج آنها در گستره ۴۰۰ nm تا ۷۰۰ nm است و چشم ما آنها را می بیند.

از این رو اگر در محیطی نور مرئی نباشد، انسان نمی تواند پیرامون خود را ببیند.

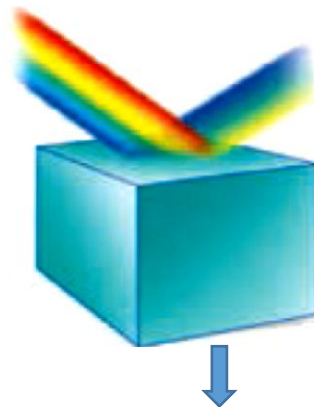
شکل زیر نشان می دهد که مواد رنگی بخشی از نور سفید تابیده شده را جذب و باقی مانده آن را عبور می دهند یا بازتاب میکنند.



جسمی که سفید است



جسمی که سیاه است



جسمی که آبی رنگ است

اگر یک نمونه ماده همه طول موج های مرئی را بازتاب کند، به رنگ سفید و اگر همه آنها را جذب کند، به رنگ سیاه دیده می شود، همچنین چشم ما مواد رنگی را با طول موج های عبوری یا بازتاب شده از آنها می بیند.

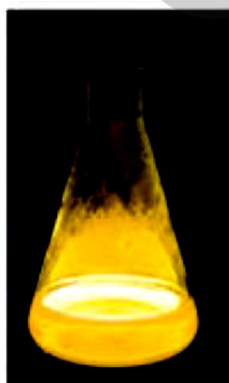
مواد رنگی چه ساختاری دارند؟

سازنده اصلی یک ماده رنگی که به آن رنگ می بخشد، رنگ دانه نام دارد، برای نمونه TiO_2 ، Fe_2O_3 و دوده از جمله رنگ دانه های معدنی هستند که به ترتیب رنگ های سفید، قرمز و سیاه ایجاد میکنند. در گذشته انسان، این مواد رنگی را از منابع طبیعی همچون گیاهان، جانوران و برخی کانی ها تهیه می کرد.

شکل زیر پیشرفت واکنش فلز روی با محلول نمکی از وانادیم (V) را نشان می دهد.

خود را بیازمایید :

شکل زیر پیشرفت واکنش فلز روی با محلول نمکی از وانادیم (V) را نشان می دهد.



محلولی از نمک وانادیم (V)
زرد

افزودن گرد روی



محلولی از نمک وانادیم (IV)
آبی



محلولی از نمک وانادیم (III)
سبز



محلولی از نمک وانادیم (II)
بنفش

با توجه به شکل به پرسش های داده شده پاسخ دهید.

(آ) آرایش الکترونی اتم وانادیم (V) بنویسید.

ب) آرایش الکترونی وانادیم را در حالت های اکسایش (II) و (III) بنویسید.

پ) توضیح دهید چرا در هر مرحله رنگ محلول متفاوت از دیگری است؟

ت) در این واکنش، وانادیم (V) کدام نقش را دارد اکسنده یا کاهنده؟ چرا؟

حالت اکسایش عناصر واسطه :

۱- برخی از عناصر واسطه فقط یک حالت اکسایش دارند :

اسکاندیم Sc فقط +۳ و روی Zn فقط +۲ و نقره Ag فقط +۱

۲- برخی از عناصر واسطه داری دو یا چند حالت اکسایش هستند :

آهن Fe (+۲ و +۳) مس Cu (+۱ و +۲) کروم Cr (+۲ و +۳)

وانادیم V (+۲ و +۳ و +۴ و +۵)

تیتانیم Ti

تیتانیم، فلزی فراتر از انتظار

فلزها افزون بر رفتارهای مشابه، تفاوت های آشکاری در برخی رفتارها نشان می دهند، در واقع هر فلز افزون بر رفتارهای مشترک، رفتارهای ویژه خود را نیز دارد.

برای نمونه فلزهای دسته d همانند فلزهای دسته p و s دارای ویژگی هایی مانند جلا، رسانایی الکتریکی، رسانایی گرمایی و نیز شکل پذیری هستند، اما در ویژگی هایی مانند سختی، نقطه ذوب و تنوع اعداد اکسایش با آنها تفاوت دارند.

در میان عنصرهای دسته d از دوره چهارم جدول دوره ای تیتانیم Ti ۲۲، با ویژگی های باورنکردنی، فلزی فراتر از انتظار است. ماندگاری و استحکام مناسب از جمله این ویژگی هاست.

تیتانیم Ti ۲۲ :

۱- عنصر واسطه تناوب چهارم و گروه ۴ جدول دوره ای است.

۲- دومین فلز واسطه تناوب چهارم جدول است.

۳- در لایه ظرفیت آن ۴e وجود دارد.

۴- اکسید آن (تیتانیم دی اکسید TiO_2) یک رنگدانه طبیعی معدنی است که رنگ سفید ایجاد می کند.

۵- ماندگاری و استحکام مناسب آن موجب شده تا در کاربردهای صنعتی و پزشکی زیادی داشته باشد.

۶- واکنش پذیری آن نسبت به منیزیم کم تر اما نسبت به آهن بیش تر است.

۷- تیتانیم فلزی محکم، با چگالی کم و مقاوم در برابر خوردگی است. که در ساخت بدنه دوچرخه استفاده می شود.

۸- در تهیه آلیاژ هوشمند نیتینول استفاده می شود.

با هم بیندیشیم :

جدول زیر برخی ویژگی های تیتانیم را در مقایسه با فولاد زنگ نزن نشان می دهد. با توجه به جدول به پرسش های داده شده

پاسخ دهید.

| فولاد | تیتانیم | ماده ویژگی |
|-------|---------|-----------------------------------|
| ۱۵۳۵ | ۱۶۶۷ | نقطه ذوب (°C) |
| ۷/۹۰ | ۴/۵۱ | چگالی (g mL ^{-۱}) |
| متوسط | ناچیز | واکنش با ذره های موجود در آب دریا |
| ضعیف | عالی | مقاومت در برابر خوردگی |
| عالی | عالی | مقاومت در برابر سایش |

آ) هنگامی که موتور جت کار می کند همه اجزای سازنده (ثابت و متحرک) دمای بالایی دارند. تیتانیم بر اساس کدام ویژگی ها برای ساخت این موتور به کار رفته است؟ توضیح دهید.

ب) توضیح دهید چرا امروزه در ساخت پروانه کشتی اقیانوس پیما به جای فولاد از تیتانیم استفاده میکنند؟

پ) ساخت بناهای هنرمندانه، زیبا و ماندگار همانند موزه گوگنهایم با پوشش بیرونی تیتانیم، از چه مزایایی برخوردار است؟ توضیح دهید.

آلیاژ هوشمند (نیتینول) :

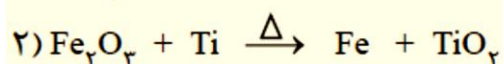
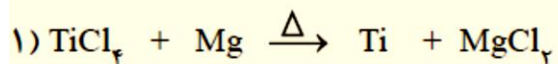
تیتانیم افزون بر ویژگی های یاد شده به شکل آلیاژهای گوناگون نیز کاربرد گسترده ای در صنعت دارد. برای نمونه نیتینول آلیاژی از تیتانیم و نیکل بوده که به آلیاژ هوشمند معروف است. این آلیاژ در ساخت فراورده های صنعتی و پزشکی همانند شکل به کار می رود.

کاربرد های تیتانیم :

آ) سازه فلزی در ارتودنسی ب) استنت برای رگ ها پ) قاب عینک ث) تنه دوچرخه



یادآوری:



مقایسه واکنش پذیری تیتانیوم با منیزیم و آهن:

تمرین های دوره ای

۱- با توجه به ۳۶ عنصر نخست جدول دوره ای عنصرها به پرسش های زیر پاسخ دهید.

آ) عنصرهای کدام گروه ها جزو مواد مولکولی هستند؟

ب) عنصرهای کدام گروه جزو مواد کووالانسی هستند؟

پ) عنصرهای کدام دسته همگی فلزند؟ (S, P یا d)

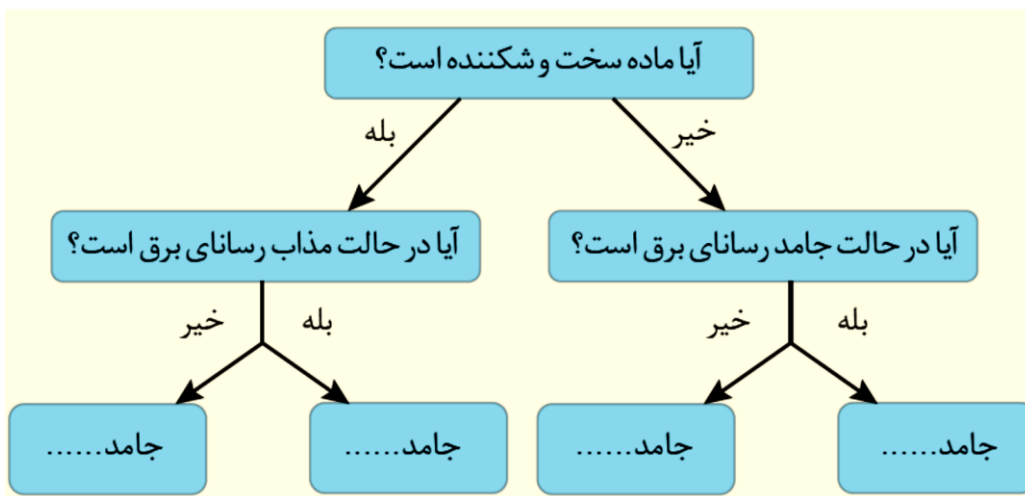
۲- برای هر یک از جمله های زیر دلیل بنویسید.

آ) تنوع و شمار مواد مولکولی بیشتر از مواد یونی و آن هم بیشتر از مواد کووالانسی است.

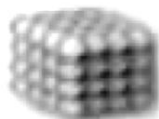
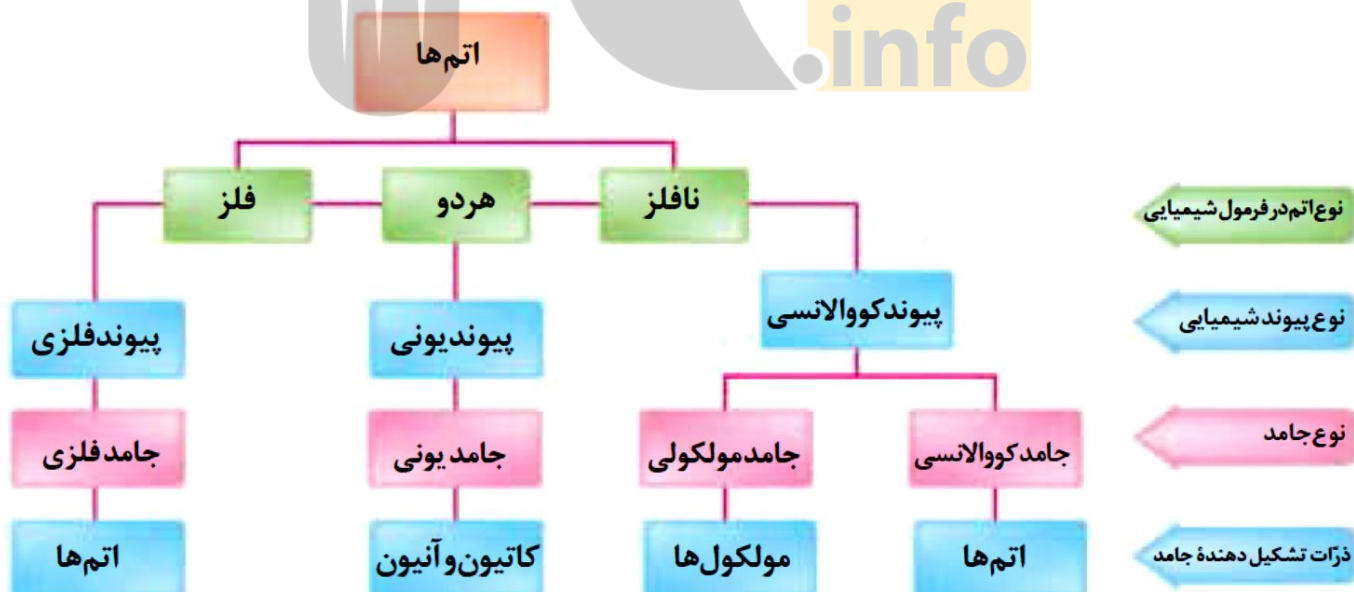
ب) ترکیب هایی که در دما و فشار اتاق به حالت مایع هستند، جزو مواد مولکولی به شمار می روند.

پ) ترتیب واکنش پذیری فلزهای پتاسیم، کلسیم و تیتانیوم به صورت $۲۲\text{Ti} > ۲۰\text{Ca} > ۱۹\text{K}$ است.

۳- گروهی از دانش آموزان همه مواد خالص را به حالت جامد در نظر گرفته و آنها را بر اساس رفتار مطابق نمودار زیر دسته بندی کرده اند. با پر کردن جاهای خالی، نمونه ای برای هر جامد مثال بزنید.



آنچه آموختیم در یک نگاه:



بروزترین و برترین
سایت کنکوری کشور

WWW.KONKUR.INFO

Konkur
info

<https://konkur.info>