

فصل دوم

رفتار اتم‌ها با یکدیگر

به تصویر سر فصل کتابتان نگاه کنید. دو ماده می بینید یکی نمک و دیگری شکر. این دو ماده از نظر شکل ظاهری بسیار به هم شبیه هستند. هر دو جامدند، هر دو در آب حل می شوند، هر دو سفید رنگ هستند، هر دو بلور تشکیل می دهند و

نمک و شکر با وجود این که از نظر ظاهری بسیار به هم شبیه هستند ولی دو ماده کاملا متفاوت هستند چون خواص و ویژگیهای متفاوتی دارند. محلول نمک در آب رسانای جریان برق است ولی محلول شکر در آب رسانای جریان برق نیست. شکر در مای کم ذوب می شود ولی نقطه ذوب نمک بسیار بالا است و

شما در ادامه این فصل دلیل این تفاوتها را خواهید فهمید.

نمک خوراکی (سدیم کلرید یا NaCl) یک ترکیب یونی است در حالی که شکر یک ترکیب مولکولی است.

قبل از این که ترکیبات یونی و ترکیبات مولکولی و خواص آنها را بررسی کنیم بهتر است یک یادآوری از سال هشتم داشته باشیم.

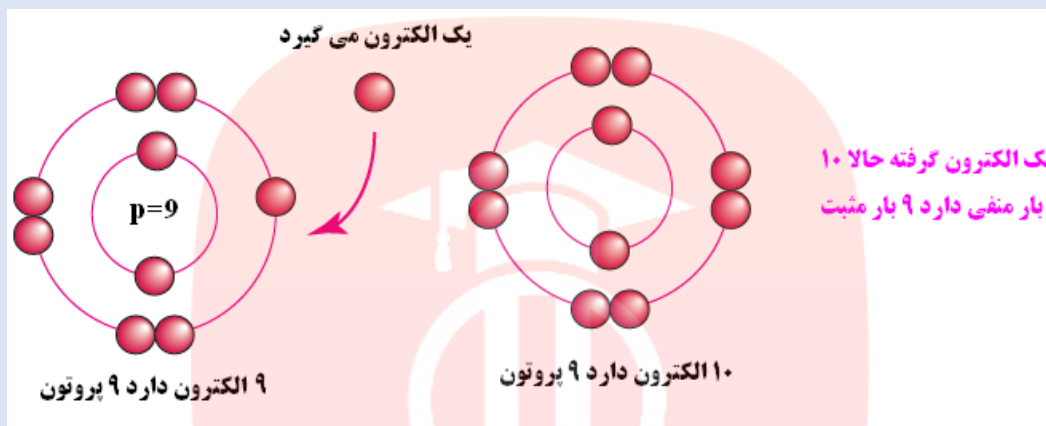
یادآوری: یون چیست و چگونه درست می شود؟ اگر اتمی الکترون بگیرد یا الکترون از دست بدهد به یک

ذره بار دار تبدیل می شود که به این ذره باردار یون می گوئیم.

چرا یونها باردار هستند؟ اگر اتمی الکترون بگیرد تعداد الکترونهاى اتم نسبت به تعداد پروتون هایش افزایش می

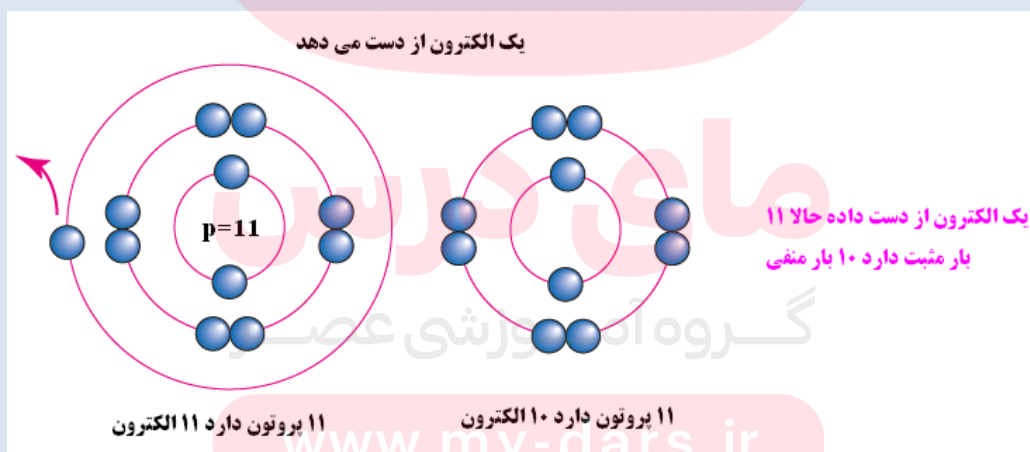
یابد در نتیجه تعداد بار های منفی اتم از تعداد بارهای مثبت آن بیشتر می شود در نتیجه بار اتم منفی می شود که به

آن یون منفی می گوئیم. (تصویر زیر)



در مقابل اگر اتمی الکترون از دست بدهد تعداد بار های منفی اتم از تعداد بارهای مثبت آن کمتر می شود در نتیجه بار

اتم مثبت می شود که به آن یون مثبت می گوئیم.



نکته: اتمها در حالت عادی تعداد الکترون و پروتون برابر دارند یعنی تعداد بار مثبت و تعداد بار منفی آنها برابر است به

همین دلیل می گوئیم اتمها در حالت عادی خنثی هستند.

نکته مهم: برخی دانش آموزان فکر می کنند یونهاى مثبت پروتون گرفته اند و مثبت شده اند. خیر چنین چیزی

امکان ندارد چون پروتون ها در داخل هسته هستند و هیچ وقت جا به جا نمی شوند. تشکیل یون فقط با جا به جایی

الکترون انجام می شود چون فقط الکترون می تواند کم یا زیاد شود.

سوال مهم: احتمالا این سوال در ذهن شما وجود دارد که اصلا چرا برخی اتمها تمایل دارند الکترون بگیرند و به یون منفی تبدیل شوند و برخی اتمها تمایل دارند الکترون بدهند و به یون مثبت تبدیل شوند؟

برای این که جواب این سوال را پیدا کنید به مثال زیر دقت کنید.

فرض کنید در یک ایستگاه تاکسی دو تاکسی منتظر مسافر هستند. تاکسی اولی ۳ مسافر دارد و یک صندلی خالی. تاکسی دوم یک مسافر دارد و سه صندلی خالی. در این گونه مواقع معمولا راننده ها مسافران خود را جا به جا می کنند یعنی تاکسی دوم که فقط یک مسافر دارد همان یک مسافر را به تاکسی اول می دهد تا او زودتر حرکت کند. با این جا به جایی تاکسی اول کاملا پر می شود و تاکسی دوم کاملا خالی (تصویر زیر).



شاید برایتان جالب باشد اگر بگوییم که برخی از اتمها هم دقیقا همین کار را انجام می دهند یعنی همانگونه که دو تاکسی مسافران خود را جا به جا می کنند برخی اتمها هم الکترونها را خود را جا به جا می کنند.

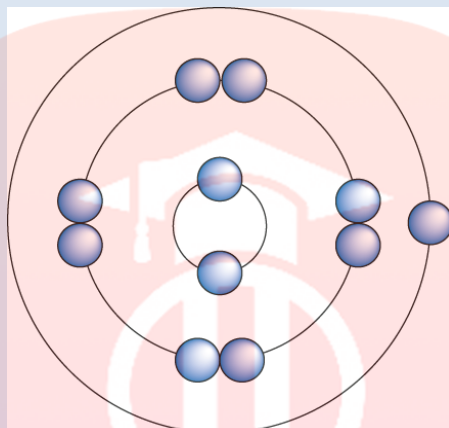
سوال مهم: چرا اتمها الکترونها را با هم جا به جا می کنند؟ به خاطر این که وقتی لایه آخر یک اتم پر باشد آن اتم پایدار تر می شود. یعنی اتمها برای رسیدن به حالت پایدار یا الکترونها را اضافی مدار آخر خود را از دست می دهند یا با گرفتن الکترون مدار آخر خود را تکمیل می کنند. پس یادتان باشد اتمها فقط برای رسیدن به حالت پایدار الکترونها را با هم جابه جا می کنند.

حالا سوال اینجاست که آیا همه اتمها الکترون هایشان را با هم جا به جا می کنند؟ جواب خیر است.

پس جا به جایی الکترونها در چه اتمهایی انجام می شود؟

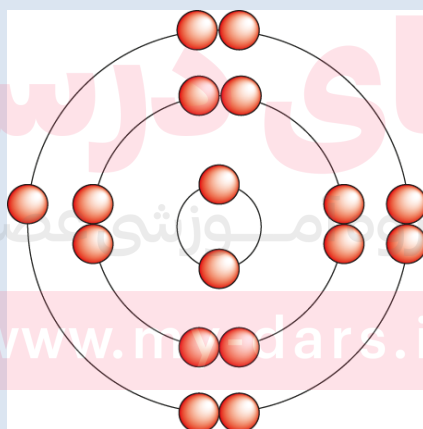
به آرایش الکترونی دو عنصر زیر یعنی سدیم و کلر توجه کنید.

سدیم: سدیم دارای عدد اتمی ۱۱ است یعنی ۱۱ الکترون دارد. ۲ الکترون در مدار اول ۸ الکترون در مدار دوم و فقط ۱ الکترون در مدار سوم. همانطور که می بینید سدیم شبیه تاکسی دوم است چون در مدار آخر فقط یک الکترون دارد و بقیه مدار آخرش خالی است (شکل زیر) می دانید که مدار سوم مانند مدار دوم می تواند ۸ الکترون داشته باشد.



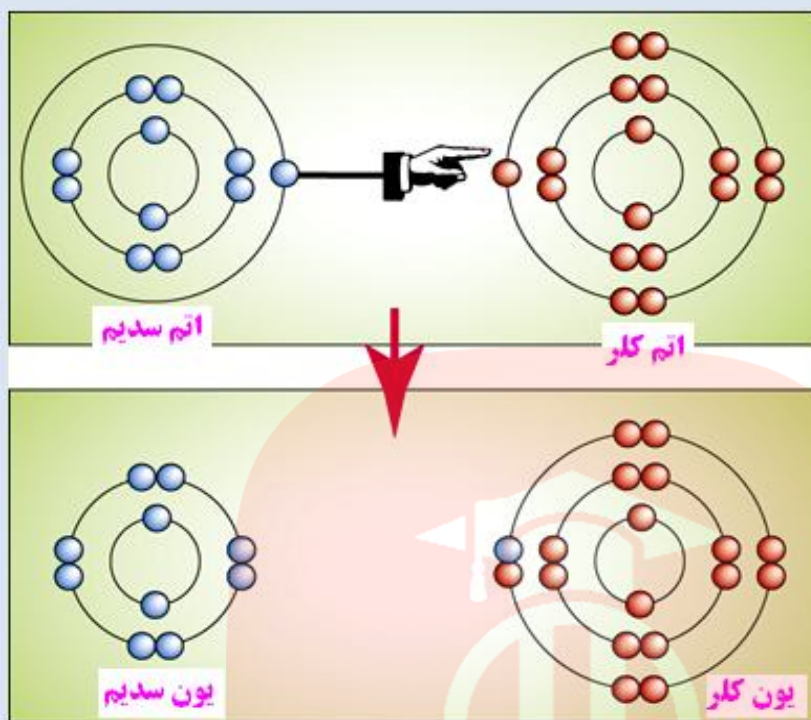
مدل بور برای اتم سدیم

کلر: کلر دارای عدد اتمی ۱۷ است. ۲ الکترون در مدار اول ۸ الکترون در مدار دوم و ۷ الکترون در مدار سوم. همانطور که می بینید کلر مانند تاکسی اول است چون در مدار آخر فقط یک جای خالی دارد. (شکل زیر)



مدل بور برای اتم کلر

حالا به نظر شما این دو اتم چه کاری انجام می دهند؟ بله درست حدس زدید سدیم و کلر مانند همان دو تاکسی الکترونهایشان را جا به جا می کنند یعنی سدیم که در مدار آخر فقط یک الکترون دارد همان یک الکترون را به کلر می دهد در نتیجه مدار سوم سدیم کاملا خالی می شود (یعنی مدار آخرش حذف می شود و مدار دوم می شود مدار آخر که کاملا پر است) و مدار آخر کلر کاملا پر می شود. به تصویر صفحه بعد توجه کنید.



آرایش الکترونی سدیم و کلر قبل
از جا به جایی الکترون

آرایش الکترونی سدیم و کلر بعد
از جا به جایی الکترون

همانطور که در تصویر بالا می بینید سدیم بعد از این که الکترون مدار سوم را به کلر می دهد مدار سومش کالا از بین می رود و حالا مدار آخر سدیم مدار دومش است که کاملا پر است و می بینید که کلر بعد از گرفتن الکترون مدار آخرش ۸ الکترونی می شود که آن هم کاملا پر می شود. حالا هر دو اتم پایدار هستند.

نکته مهم: اتمها زمانی که مدار آخرشان کاملا پر باشد پایدار هستند به همین دلیل اتمها سعی می کنند با گرفتن الکترون یا از دست دادن الکترون به حالت پایدار برسند.

حالا که دلیل تشکیل یون را فهمیدید به نکات زیر توجه کنید. این نکات می تواند برای شما مفید باشد.

نکته: عناصر گروه اول (ستون اول جدول تناوبی) در مدار آخر فقط یک الکترون دارند به همین دلیل تمایل دارند این یک الکترون را از دست بدهند و به یون یک بار مثبت تبدیل شوند مانند Li^+ و Na^+ و K^+ و

نکته: عناصر گروه دوم (ستون دوم جدول تناوبی) در مدار آخرشان ۲ الکترون دارند به همین دلیل تمایل دارند این دو الکترون را از دست بدهند و به یون دو بار مثبت تبدیل شوند مانند Mg^{2+} یا Ca^{2+} و

نکته: عناصر گروه هشتم در لایه آخر ۸ الکترون دارند و چون مدار آخرشان تکمیل است هیچ تمایلی به گرفتن یا از دست دادن الکترون ندارند. این گروه را گازهای بی اثر یا گازهای نجیب می نامند.

نکته: عناصر گروه هفتم در مدار آخرشان ۷ الکترون و یک جای خالی دارند به همین دلیل تمایل دارند یک الکترون بگیرند و مدار آخرشان را کامل کنند به همین دلیل عناصر گروه هفتم با گرفتن یک الکترون به یون یک بار منفی تبدیل می شوند مانند F^- یا Cl^- و

خوب تا اینجا شما مفهوم یون را یاد گرفتید و فهمیدید که چرا اتمها یون تشکیل می دهند. بهتر است کمی استراحت کرده و سپس در ادامه مطلب با ما همراه باشید.

داد و ستد الکترونی و پیوند یونی

منظور از داد و ستد الکترونی چیست؟ دانش آموزان عزیز مطالبی که در بالا آموزش دادیم همین مبحث

داد و ستد الکترونی است یعنی زمانی که دو عنصر الکترونیهای خود را جابه جا کنند داد و ستد الکترونی انجام داده اند (داد و ستد یعنی گرفتن و از دست دادن الکترون)

نکته بسیار مهم: داد و ستد الکترونی همیشه وقت بین یک عنصر فلزی و یک عنصر نافلز انجام می شود (معمولا فلزهای گروه اول و دوم با نافلزهای گروه هفتم و ششم) چون فلزهای گروه اول و دوم در مدار آخرشان الکترون کمی دارند و تمایل دارند این الکترونها را از دست بدهند و در مقابل نافلزهای گروه هفتم و ششم در مدار آخرشان الکترون زیادی دارند و تعداد جای خالی در مدار آخرشان کم است به همین دلیل تمایل دارند با گرفتن یک یا دو الکترون مدار آخرشان را تکمیل کنند.

نکته: اتمهای فلزی بعد از از دست دادن الکترون به یون مثبت تبدیل می شوند که به آنها **کاتیون** می گویند.

نکته: اتمهای نافلز بعد از گرفتن الکترون به یون منفی تبدیل می شوند که به آنها **آنیون** می گویند.

نکته: آرایش ۲ یا ۸ الکترون در مدار آخر باعث پایداری اتمها می شود به همین دلیل یونها از اتمها پایدارتر هستند.

ترکیبات یونی: ترکیبات یونی ترکیباتی هستند که از پیوند دو یون مثبت و منفی ایجاد می شوند و به پیوند یک یون مثبت و یک یون منفی پیوند یونی می گویند.

نکته: پیوند یونی همیشه بین یک فلز و یک نافلز انجام می شود.

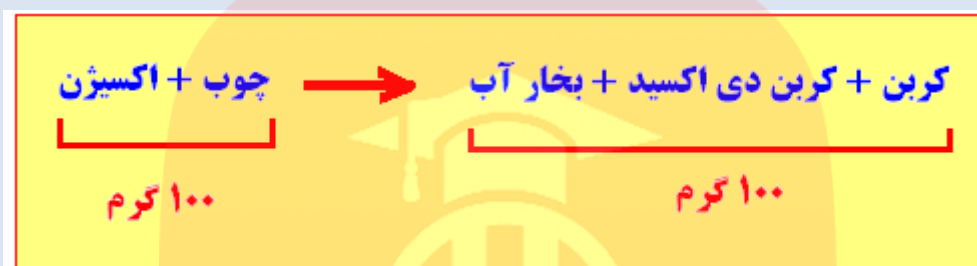
نکته: داد و ستد الکترونی منجر به تشکیل پیوند یونی می شود.

نکته: بعضی وقتها یک ترکیب دارای بار مثبت یا منفی است که این ترکیب می تواند با یک یون مثبت یا منفی ترکیب یونی تشکیل دهد مثلا در مولکول کربنات کلسیم (CaCO_3) یون دو بار مثبت کلسیم (Ca) با کربنات دو بار منفی (CO_3) ترکیب شده است. (با این ترکیبات در دوره دوم دبیرستان بیشتر آشنا خواهید شد)

قانون پایستگی جرم: این قانون بیان می کند که در یک واکنش شیمیایی همیشه وقت مجموع جرم واکنش دهنده ها با مجموع جرم فراورده ها (یعنی موادی که تولید می شوند) با هم برابر است. به مثال زیر توجه کنید

چوب در هنگام سوختن با اکسیژن ترکیب می شود و کربن دی اکسید و بخار آب و کربن(زغال) تولید می کند.

قانون پایستگی جرم می گوید مجموع جرم واکنش دهنده ها (جرم اکسیژن + جرم چوب) برابر است با مجموع جرم فراورده ها (جرم کربن + جرم بخار آب + جرم کربن دی اکسید) مثلا اگر مجموع جرم واکنش دهنده ها ۱۰۰ گرم باشد مجموع جرم فراورده ها هم ۱۰۰ گرم خواهد بود



یونها در بدن ما

دانش آموزان عزیز مطالب این قسمت را از کتاب درسی مطالعه کنید

ویژگیهای ترکیب های یونی

نکته: ترکیبات یونی در اثر نیروی جاذبه بین یونهای مثبت و منفی ایجاد می شوند

نکته: ترکیبات یونی به دلیل وجود پیوند قوی که بین یونها وجود دارد حالت جامد دارند.

نکته: ترکیبات یونی در مجموع خنثی هستند چون بار منفی یونهای منفی توسط بار مثبت یونهای مثبت خنثی می شود.

نکته: ترکیبات یونی در حالت جامد رسانای جریان برق نیستند چون یونها در بلور جامد قدرت حرکت ندارند.

نکته: ترکیبات یونی مولکول مجزا ندارند بلکه به صورت یک شبکه بلوری هستند.

نکته: ترکیبات یونی بین یک فلز و یک نافلز تشکیل می شود.

نکته: نیرویی که بین یونهای مثبت و منفی ایجاد می شود یک نیروی بسیار قوی است به همین دلیل ترکیبات یونی نقطه ذوب بسیار بالایی دارند مثلا نمک در حدود ۸۰۰ درجه ذوب می شود چون انرژی زیادی لازم است تا این یونها را به حالت مایع درآورد.

نکته: اتم فلز با از دست دادن الکترون به آرایش گاز نجیب قبل از خود و اتم نافلز با گرفتن الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب هم دوره خود می رسد. به عناصر گروه آخر جدول (گروه ۸) گازهای نجیب می گویند.

نکته: ترکیبات یونی در حالت جامد نارسانا ولی در حالت مذاب یا محلول رسانای جریان برق هستند.

نکته: حل شدن نمک در آب چگالی آب را افزایش می دهد.

سوال مهم: چرا حل شدن نمک در آب چگالی آب را افزایش می دهد؟

برای درک این مطلب به مثال زیر توجه کنید.

فرض کنید که یک کیسه پر از گردو داریم که جرم آن ۵۰ کیلوگرم است. با وجود این که کیسه پر است و دیگر گردویی داخل آن جا نمی شود ولی ما می توانیم مثلا ۱۰ کیلو عدس را داخل این کیسه گردو جای دهیم چون عدسها در لابلای گردو ها قرار می گیرند بدون آن که حجم کیسه گردو افزایش یابد. حالا یک کیسه گردو و عدس داریم که جرم آن ۱۰ کیلو افزایش یافته (۵۰ کیلو گردو + ۱۰ کیلو عدس) ولی حجم آن تغییر زیادی نکرده است. می بینید که بلند کردن یک کیسه گردو و عدس از بلند کردن یک کیسه گردو دشوار تر است چون حالا چگالی کیسه افزایش یافته است (حجم ثابت ولی جرم زیاد شده).

زمانی که نمک را داخل آب حل می کنیم شبیه همین اتفاق می افتد یعنی یونهای نمک در لا به لای مولکول های آب قرار می گیرند و بدون آن که حجم آب تغییر چندانی داشته باشد جرم آب زیاد می شود و همین باعث می شود چگالی آب شور از چگالی آب معمولی بیشتر باشد. به همین دلیل مثلا در دریاچه ای مانند دریاچه ارومیه شنا کردن خیلی راحت است چون چگالی آب آنقدر زیاد است که شما به راحتی رو آب قرار می گیرید.

نکته: ترکیبات یونی اغلب شکننده هستند یعنی در اثر ضربه از هم جدا می شوند دلیل شکننده بودن ترکیبات یونی را در یکی از سوالات آخر فصل در همین جزوه توضیح خواهیم داد

مشارکت الکترونی و پیوند کووالانسی

دانش آموزان عزیز برای این که پیوند کووالانسی را خوب درک کنید باز یک مثال ساده برای شما مطرح می کنیم.

دانش آموزان عزیز دقت کنید مثالهایی که در این جزوه ها ذکر می کنیم فقط برای این است که شما این مثالها را با مفاهیم کتاب درسی شبیه سازی کرده و این مفاهیم را بهتر درک کنید.

فرض کنید در روز شنبه شما ریاضی و علوم دارید. طبیعتا شما باید کتاب ریاضی و کتاب علوم را با خود همراه داشته باشد. حالا فرض کنید شما کتاب ریاضی را فراموش کرده اید یعنی فقط کتاب علوم را با خود آورده اید. به طور اتفاقی دوست کناری شما کتاب ریاضی را با خود آورده ولی کتاب علوم را فراموش کرده است با خود بیاورد. حالا شما فقط کتاب علوم دارید و دوستان فقط کتاب ریاضی. در حالی که هر دو نفر شما هم به کتاب ریاضی و هم به کتاب علوم احتیاج دارید. شما و دوستان چه کاری انجام می دهید؟ معلوم است به صورت مشترک از کتابهای هم استفاده می کنید یعنی ساعت اول هر دو نفر از کتاب علوم و ساعت بعد هر دو نفر از کتاب ریاضی استفاده می کنید. دقت کنید در این حالت شما کتابهایتان را به هم قرض نمی دهید بلکه به صورت اشتراکی از آنها استفاده می کنید.

شاید باز هم برایتان جالب باشد اگر بگوییم بعضی وقتها اتمها هم همین کار را انجام می دهند. یعنی از الکترونها هم به صورت اشتراکی استفاده می کنند. دانش آموزان عزیز دقت کنید این حالت با داد و ستد الکترونی فرق دارد چون در داد و ستد الکترونی اتمها الکترونهاشان را به هم قرض می دادند ولی در این حالت اتمها الکترونهاشان را به هم قرض نمی دهند بلکه از آنها به صورت اشتراکی استفاده می کنند.

برای درک بیشتر مطلب همان شکل کتاب درسی را برایتان توضیح می دهیم (مولکول آب)



همانطور که در تصویر بالا می بینید اتم اکسیژن در مدار آخر ۶ الکترون دارد و برای این که به حالت پایدار برسد ۲ الکترون دیگر لازم دارد (قبلا گفتیم زمانی که لایه آخر کامل باشد یعنی ۸ الکترون داشته باشد اتم پایدار است) .

از طرفی می بینید که اتم هیدروژن در مدار آخر فقط ۱ الکترون دارد و برای این که به حالت پایدار برسد به یک الکترون دیگر احتیاج دارد (دقت کنید مدار اول ظرفیت ۲ الکترون دارد یعنی وقتی مدار اول ۲ الکترونی باشد اتم پایدار است) . حالا اتم اکسیژن برای پایدار شدن ۲ الکترون لازم دارد و اتم هیدروژن ۱ الکترون لازم دارد. به نظر شما چه اتفاقی افتاده است؟ بله درست حدس زدید یک اتم اکسیژن با ۲ اتم هیدروژن الکترونها را به اشتراک گذاشته اند (تصویر بالا سمت راست)

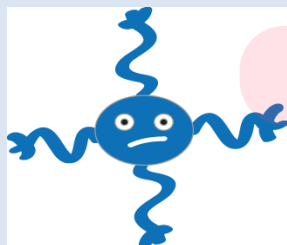
بسیار مهم: دانش آموزان عزیز دقت کنید در تصویر سمت راست الکترون سبز و الکترون قرمز به صورت مشترک استفاده می شوند یعنی این دو الکترون هم متعلق به اکسیژن است هم متعلق به هیدروژن. حالا می بینید که در مولکول آب اتمها پایدار هستند چون حالا اتم هیدروژن در مدار آخرش ۲ الکترون دارد یکی الکترون خودش (الکترون سبز) و یکی الکترون اکسیژن (الکترون قرمز) و اتم اکسیژن هم پایدار است چون در مدار آخرش ۸ الکترون دارد ۶ الکترون قرمز که مال خودش بوده و ۲ الکترون سبز که با هیدروژنها شریک شده است.

نکته بسیار مهم: مشارکت الکترونی بین دو نافلز انجام می شود

مشارکت الکترونی گسترده تر

برای این که مشارکت الکترونی را بهتر درک کنید توصیه می کنیم مثال زیر را به خاطر بسپارید و از آن برای رسم مشارکت الکترونی استفاده کنید.

فرض کنید که در یک فیلم انیمیشن ۴ ربات تخیلی وجود دارند. همانطور که در شکل زیر می بینید ربات A دارای یک بازو ، ربات B دارای ۲ بازو، ربات C دارای ۳ بازو و ربات D دارای ۴ بازو است.



ربات D



ربات C



ربات B



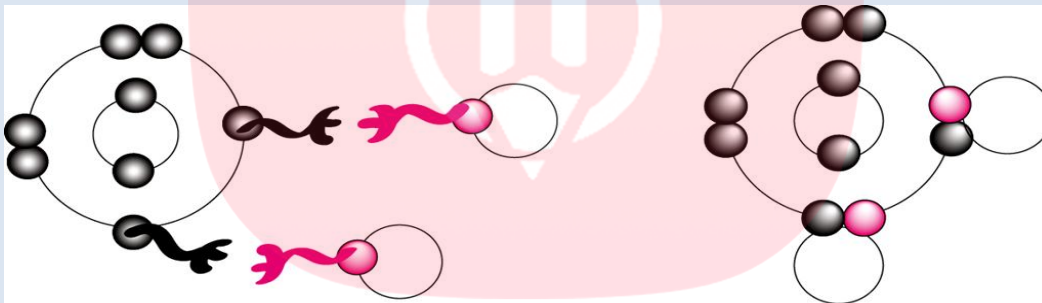
ربات A

www.my-dars.ir

همان طور که در شکل زیر می بینید ربات B (ربات صورتی) می تواند هم زمان با دو ربات A (ربات های سیاه) ارتباط برقرار کند. چون ربات صورتی دو بازو دارد و ربات های سیاه هر کدام یک بازو.



اگر یادتان باشد در جزوه فصل قبل به شما آموزش دادیم که مدل بور را به صورت جفت الکترون رسم کنید (به جزوه فصل قبل مراجعه کنید). مثلا در تصویر زیر سمت چپ می بینید که اکسیژن در مدار آخر ۶ الکترون دارد. ۴ الکترون که دو تا دوتا جفت شده اند و ۲ الکترون تک. حالا شما هر کدام از الکترونهای تک در مدار آخر را یک بازو فرض کنید. مثلا در شکل زیر می بینید که اکسیژن دو بازو دارد چون در مدار آخر ۲ الکترون تک دارد و هیدروژن یک بازو دارد چون در مدار آخر یک الکترون تک دارد. در تصویر زیر می بینید که اکسیژن مانند یک ربات دو بازویی با دو هیدروژن که هر کدام یک بازو دارند ارتباط برقرار کرده است. یعنی اکسیژن دو الکترون به اشتراک می گذارد و هر اتم هیدروژن یک الکترون به اشتراک می گذارند و مولکول آب را تولید می کنند.

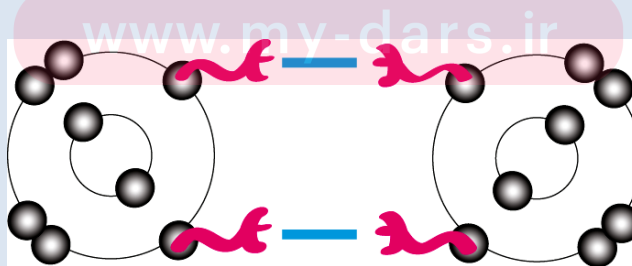


اتمهای هیدروژن شبیه ربات A و اتم اکسیژن شبیه ربات B هستند.

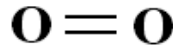
در مولکول آب اتم اکسیژن ۲ الکترون و هر اتم هیدروژن ۱ الکترون به اشتراک گذاشته است

یک مثال دیگر: فرض کنید می خواهیم مشارکت الکترونی در مولکول اکسیژن را رسم کنیم. می دانید که یک مولکول اکسیژن از دو اتم مشابه اکسیژن تشکیل شده است.

در تصویر زیر هر اتم اکسیژن را مانند رباتی در نظر بگیرید که دو بازو دارد. (اکسیژن در مدار آخر دو الکترون تک دارد)



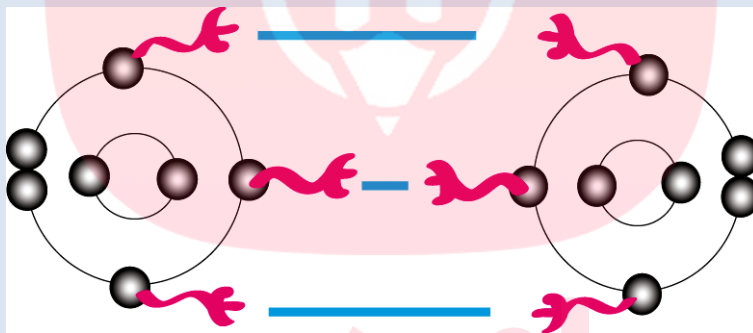
همانطور که در تصویر بالا می بینید دو اتم اکسیژن با هم دو الکترون به اشتراک گذاشته و مولکول دو اتمی اکسیژن با دو پیوند کووالانسی ایجاد می کنند. شکل زیر مدل پیوندی مولکول اکسیژن را نشان می دهد. در این مدل هر جفت الکترون اشتراکی را با یک خط نشان می دهیم. تصویر زیر را با تصویر بالا نقایسه کنید



مولکول دو اتمی اکسیژن با دو پیوند کووالانسی

پیوند کووالانسی: پیوندی که در اثر اشتراک دو الکترون تشکیل می شود را پیوند کووالانسی می گویند

برای این که خیالمان راحت باشد که مطلب را کامل درک کرده اید یک مثال دیگر هم ذکر می کنیم. مثلاً می خواهیم پیوند کووالانسی را در مولکول نیتروژن نشان دهیم. می دانید که مولکول نیتروژن هم مانند مولکول اکسیژن از دو اتم مشابه تشکیل شده است. اگر مدل بور را برای اتم نیتروژن رسم کنید شکل زیر به دست می آید. یعنی نیتروژن در مدار آخر ۵ الکترون دارد که ۲ عدد آنها جفت هستند و ۳ الکترون به صورت تک قرار دارند. اگر هر الکترون تک را یک بازو در نظر بگیریم می بینید که اتم نیتروژن مانند رباطی است که ۳ بازو دارد. در تصویر زیر می بینید که دو اتم نیتروژن با کمک سه بازوی خود با هم ارتباط برقرار کرده و یک مولکول دو اتمی نیتروژن را با ۳ پیوند کووالانسی ایجاد کرده اند.



دو اتم نیتروژن با هم سه الکترون به اشتراک گذاشته و مولکول دو اتمی نیتروژن با سه پیوند کووالانسی ایجاد می کنند



مولکول دو اتمی نیتروژن با سه پیوند کووالانسی

حالا برگردیم به اول فصل و پاسخ یک سوال:

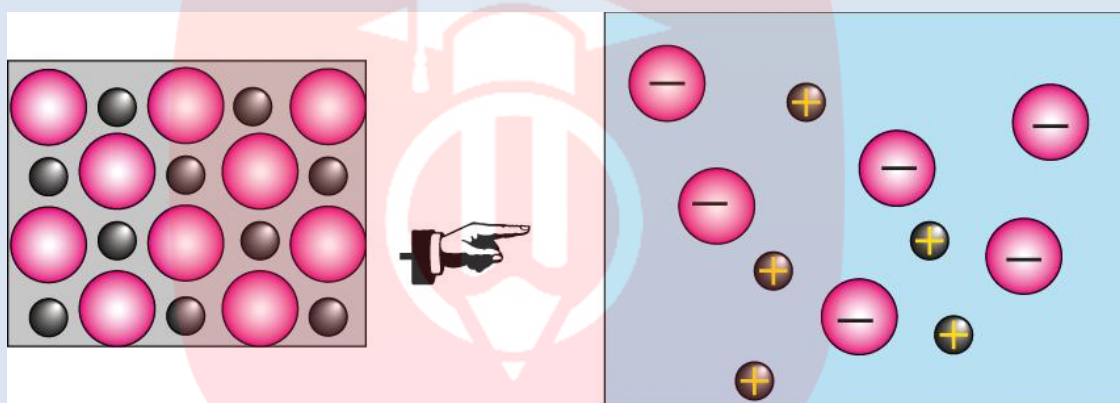
چرا ترکیبات یونی جریان برق را از خود عبور می دهند ولی ترکیبات مولکولی رسانای جریان برق نیستند؟

اگر یادتان باشد در جزوه فصل قبل روی مفهوم ذره تاکید کردیم. بد نیست بدانید ذرات سازنده ترکیبات مولکولی مولکول است و ذرات سازنده ترکیبات یونی یون است. یعنی ترکیبات یونی وقتی در آب حل می شوند یون ها (اتم به اتم نه مولکول به مولکول) از هم جدا شده و چون یون ها دارای بار الکتریکی هستند می توانند جریان برق را داخل محلول برقرار

کنند (تصویر زیر) ولی ترکیبات مولکولی مانند شکر وقتی داخل آب حل می شود اتم ها از هم جدا نمی شوند بلکه ذرات شکر به صورت مولکول به مولکول داخل آب پخش می شوند(شکل پایین) و چون مولکول ها از نظر بار الکتریکی خنثی هستند پس جریان برق هم در محلول برقرار نمی شود.

دوباره تکرار می کنیم خواص مواد به ذرات سازنده آنها بستگی دارد یعنی شما باید بدانید ذره سازنده یک ماده چیست؟ آیا ذره سازنده اتم است؟ آیا ذره سازنده مولکول است؟ آیا ذره سازنده یون است و

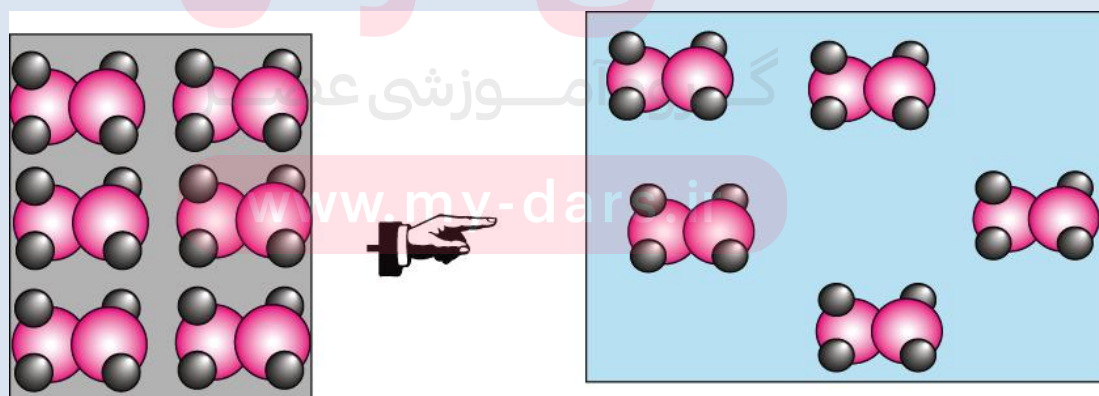
تصویر زیر نحوه حل شدن ذرات نمک و ذرات شکر را در داخل آب به شما نشان می دهد. همانطور که در تصویر زیر می بینید نمک به صورت یون به یون داخل آب پخش شده ولی شکر به صورت مولکول به مولکول.



یک ترکیب یونی (مانند نمک)

ترکیب یونی بعد از حل شدن در آب

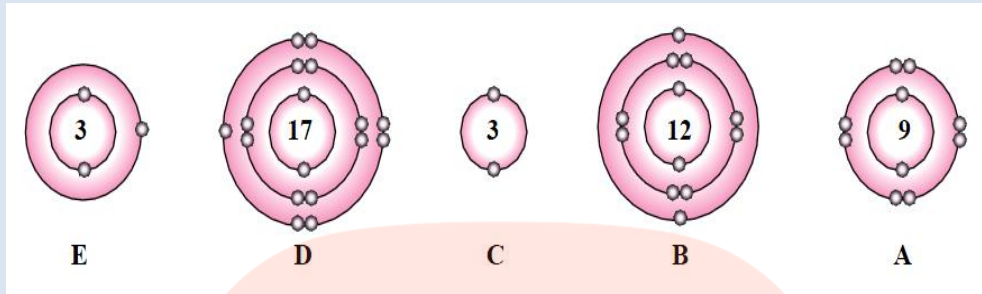
توجه: ترکیب مولکولی رسم شده در زیر یک ترکیب فرضی برای سهولت فهم مطلب است و مولکول شکر نیست. ولی شما آن را مولکول شکر فرض کنید.



یک ترکیب مولکولی فرضی (مانند شکر)

ترکیب مولکولی بعد از حل شدن در آب

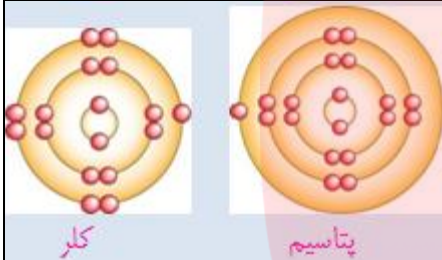
آرایش الکترونی پنج ذره را در شکل زیر مشاهده می کنید. با توجه به آنچه در کتاب درسی آموختید به سوالات زیر پاسخ دهید راهنمایی: عدد داخل هسته تعداد پروتون را نشان می دهد. آن را با تعداد الکترون ها مقایسه کنید



الف- کدام ذره ها یون هستند؟

ب- کدام ذره ها پایدار و کدام یک ناپایدار هستند؟

ج- از مقایسه ذرات قسمت الف و ذرات قسمت ب چه نتیجه ای می گیرید؟



شکل مقابل آرایش الکترونی ذرات تشکیل دهنده پتاسیم کلرید را قبل از واکنش با هم نشان می دهد. با توجه به شکل به سوالات زیر پاسخ دهید.

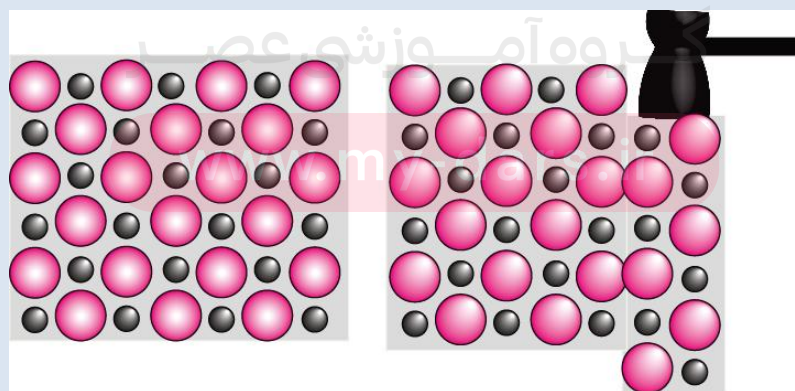
الف- آرایش الکترونی این دو عنصر بعد از واکنش را رسم کنید.

ب- کدام عنصر تبدیل به کاتیون و کدام یک تبدیل به آنیون می شود؟ چرا؟

ج- به نظر شما اندازه اتم پتاسیم بعد از واکنش چه تغییری می کند؟ چرا؟

د- به نظر شما آیا فلز پتاسیم یک عنصر پایدار است یا ناپایدار؟ چرا؟

می دانید که بلور سدیم کلرید (نمک خوراکی) از اجتماع یون های مثبت و منفی تشکیل شده است. همچنین می دانید که سدیم کلرید خاصیت چکش خواری ندارد یعنی در اثر ضربه شکسته و خرد می شود. الف- با توجه به طرح زیر سعی کنید دلیل چکش خواری نبودن بلور نمک را توضیح دهید.

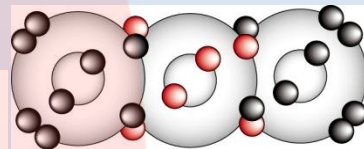


بلور نمک قبل از ضربه

بلور نمک بعد از ضربه

	ب- ساختار اتمی و ساختار (میله - گلوله) مولکول کربن دی اکسید (CO ₂) را رسم کنید. (O=8 و C=6)
۱۰	به نظر شما چرا وقتی دو نافلز می خواهند با هم ترکیب شوند به جای داد و ستد الکترون مشارکت الکترونی انجام می دهند؟
پاسخنامه سوالات	
۱	الف- نادرست است چون نمک مولکول مجزا (Na Cl) ندارد و هنگام حل شدن در آب به صورت یون های مثبت سدیم و یون های منفی کلر پراکنده می شود. ب- نادرست است چون یون ها نسبت به اتم ها حالت پایدار تری دارند اصلا اتمها یون تشکیل می دهند که پایدار تر شوند ج- نادرست است چون در مشارکت الکترونی گسترده اتم ها بیش از یک الکترون به اشتراک می گذارند.
۲	الف- (مشارکت الکترونی) ب- (سه) ج- (دو نافلز)
۳	گزینه د صحیح است چون نئون جزء گاز های نجیب است و مدار آخرش ۸ الکترونی است به همین دلیل هیچ تمایلی برای تشکیل یون ندارد.
۴	گزینه ب صحیح است چون گزینه های الف - ج- د پیوند کووالانسی و گزینه ب پیوند یونی است.
۵	گزینه ج درست است چون هر دو در مدار آخر ۸ الکترون دارند پس تعداد الکترون های هر دو ۱۰ است (۲ الکترون در مدار اول و ۸ الکترون در مدار دوم) عنصر A عدد اتمی ۹ دارد پس یک الکترون گرفته و ۱۰ الکترونی شده است و عنصر B عدد اتمی ۱۱ دارد پس یک الکترون از دست داده است یعنی A آنیون و B کاتیون است.
۶	گزینه د دست است چون مشارکت الکترونی بین دو نافلز انجام می شود. در گزینه های الف- ب- ج- یکی فلز و دیگری نافلز است و فقط در گزینه د هر دو نافلز هستند.
۷	الف- A یون منفی C یون مثبت ب- A و C پایدار B و D و E ناپایدار هستند. ج- نتیجه می گیریم اتم هایی که مدار آخرشان کامل است پایدار و اتم هایی که مدار آخرشان کامل نیست ناپایدار هستند و یون تولید می کنند.
۸	الف-  ب- پتاسیم الکترون از دست داده و به کاتیون تبدیل می شود و کلر الکترون گرفته به آنیون تبدیل می شود.

<p>ج- کوچکتر می شود چون مدار آخرش خالی شده و حذف می شود. د- ناپایدار است چون در مدار آخر یک الکترون دارد و تمایل دارد این الکترون را از دست بدهد</p>	
<p>الف- همانطور که در تصویر بالا سمت چپ می بینید در بلور نمک یونهای مثبت و منفی به صورت یک در میان قرار دارند و نیروی جاذبه قوی بین آنها وجود دارد ولی همانطور که در تصویر سمت راست می بینید وقتی به قسمتی از بلور ضربه وارد می شود یونها کمی جابه جا می شوند و این جابه جایی باعث می شود یونهای مثبت(دایره های سیاه) در کنار هم و یونهای منفی(دایره های صورتی) در کنار هم قرار گیرند. وقتی یونهای همنام در کنار هم قرار می گیرند همدیگر را دفع می کنند و بلور نمک شکسته می شود. ب- کربن در مدار آخر خود ۴ الکترون تک و اکسیژن در مدار آخرش ۲ الکترون تک دارد کربن ۴ الکترونش را با ۲ اتم اکسیژن به اشتراک می گذارد یعنی با هر اتم اکسیژن دو الکترون مطابق شکل زیر</p>	۹
<p>چون در مدار آخر خود الکترون زیادی دارند و با جا به جا کردن آن الکترون ها مدار آخرشان تکمیل نمی شود.</p>	۱۰



مای درس

گروه آموزشی عصر

www.my-dars.ir