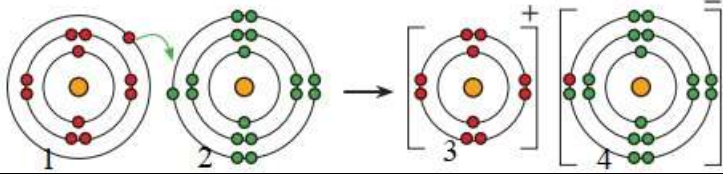


علوی

ردیف	سوالات	بارم
۱	جای های خالی را با عبارت مناسب پر نمایید: الف) شکر از چند اتمی ساخته شده است. ب) نمک خوراکی از ساخته شده است. پ)..... مواد متفاوت اند پس مواد ویژگی متفاوتی دارند. ت) ذره با ار الکتریکی مثبت و منفی..... نامیده میشود.	۲
۲	هر کدام موارد زیر را به گزینه مناسب وصل نمایید: الف) اتیل گلیکول ب) آب آهک پ) اتانول ت) آمونیاک ○ در ساخت کود شیمیایی کاربرد دارد ○ نقطه انجماد آب را افزایش میدهد ○ مربای کدو حلوایی با آن ترد میشود ○ ضد عفونی بیمارستانها	۲
۳	کدام ترکیب و کدام عنصر است: الف) گاز اکسیژن ب) اتیل گلیکول پ) اتانول ت) گاز نیتروژن	۲
۴	در سه بشر محلول الف) سولفات مس، ب) نمک و آب ج) شکر و آب ریختیم هر سه به مدار متصل شده اند کدام سبب روشن شدن لامپ میشود چرا؟	۱
۵	در سوالات زیر گزینه مناسب را علامت بزنید: الف) پتاسیم پرمنگنات محلول در آب است (۱) رسانای برق ○ (۲) نیمه رسانا برق ○ (۳) نارسانای برق ○ (۴) هیچکدام ○ ب) اتیل گلیکول محلول در آب است (۱) رسانای برق ○ (۲) نارسانا برق ○ (۳) نیمه رسانا برق ○ (۴) هیچکدام ○ پ) منیزیم کلرید یک ترکیب است. (۱) ملکولی ○ (۲) عنصر اتمی ○ (۳) یونی ○ (۴) هیچکدام ○ ت) پیوند حاصل از تبادل الکترون را پیوند گویند. (۱) ملکولی ○ (۲) اشتراکی ○ (۳) یونی ○ (۴) فلزی ○	۲
۶	از قرار گرفتن اتم ها در کنار هم واکنش رخ میدهد در مورد فلز سدیم و کلر چه واکنشی رخ میدهد و محصول و نوع پیوند را مشخص نمایید؟	۱,۵
	→-----سدیم+کلر	

ردیف	سوالات	بارم																									
۸	<p>با توجه به شکل موارد خواسته در جدول را بیان نمایید:</p> 	۳																									
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>شماره</th> <th>تعداد الکترون لایه آخر</th> <th>تعداد لایه</th> <th>گروه در جدول تناوبی</th> <th>فلز یا نافلز</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>عنصر ۱</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>عنصر ۲</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>یون ۳</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>یون ۴</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	شماره	تعداد الکترون لایه آخر	تعداد لایه	گروه در جدول تناوبی	فلز یا نافلز	عنصر ۱					عنصر ۲					یون ۳					یون ۴					
شماره	تعداد الکترون لایه آخر	تعداد لایه	گروه در جدول تناوبی	فلز یا نافلز																							
عنصر ۱																											
عنصر ۲																											
یون ۳																											
یون ۴																											
۹	<p>ترکیب حاصل از واکنش سدیم و فلوئور سدیم و فلوئور سدیم فلوئورید میشود موارد خواسته شده را پاسخ دهید؟</p> <p>الف) آرایش الکترونی سدیم با عدد اتمی ۱۱ و نماد شیمیایی Na رسم نمایید؟ چ) گروه و تناوب سدیم را مشخص نمایید؟</p> <p>ب) آرایش الکترونی فلوئور با عدد اتمی ۹ و نماد شیمیایی F رسم نمایید؟ چ) گروه و تناوب فلوئور را مشخص نمایید؟ پ) کدامیک دهنده الکترون است؟ ت) کدام یک گیرنده الکترون است؟ ث) پیوند بین این دو از چه نوعی است؟ ج) آیا محصول در حالت محلول رسانا است؟ چرا؟</p>	۴																									
۱۱	<p>هر کدام از عناصر زیر با توجه به عدد اتمی به کدام تناوب جدول تناوبی تعلق دارند: آرایش الکترون لایه ای را برای هر کدام بنویسید.</p> <p>الف) منیزیم با عدد اتمی ۱۲</p> <p>.....</p>	۱,۲۵																									
۱۱	<p>با توجه به آرایش الکترون لایه ای عنصر زیر بیان نمایید عنصر فلز است یا نافلز است:</p> <p>الف) نیتروژن با عدد اتمی ۷</p> <p>.....</p>	۰,۷۵																									
۱۳	<p>در ترکیبات زیر کدام ترکیب یونی می باشد؟</p> <p>الف) سدیم کلرید NaCl ب) کربن دی اکسید CO₂</p>	۰,۵																									
	موفق باشید-احمدی	۲۰																									