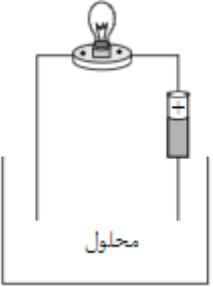
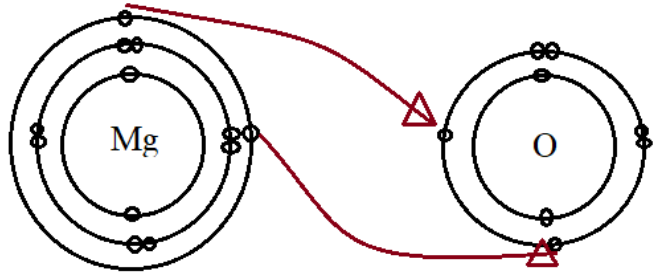


به نام خدا علوم نهم		نام و نام خانوادگی دانش آموز:		نام کلاس:													
نام دبیر و امضا:		نمره با عدد:		نمره با حروف:													
نمره پس از تجدید نظر:																	
ردیف	عنوان سوال	بار															
۱	<p>با انتخاب واژه درست جملات زیر را کامل کنید.</p> <p>الف) عنصر (اکسیژن / آرگون) در ساختار بسیاری از ترکیبها وجود دارد. یکی از این ترکیبها، سولفوریک اسید است که کاربردهای گوناگونی دارد.</p> <p>ب) در شرایط یکسان ظروف مسی نسبت به ظروف آهنی (زودتر / دیرتر) زنگ میزند.</p> <p>پ) سدیم فلزی (جامد / مایع) است که با آب و اکسیژن واکنش (می دهد / نمی دهد). از اینرو واکنش پذیری (بالایی / پایینی) دارد و ویژگی های آن شبیه به (پتاسیم / کلر) می باشد.</p> <p>ت) ویژگی های عنصر منیزیم بیشتر به (کلسیم / آهن) شباهت دارد.</p> <p>ث) یک عنصر مهم در هوا، نیتروژن است که به صورت گاز با ذرات (دواتمی / تک اتمی) یافت میشود.</p>	۲															
۲	<p>جدول زیر را کامل کنید:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام عنصر</th> <th>عدد اتمی</th> <th>مدل اتمی بور</th> <th>نوع عنصر (فلز - نافلز)</th> <th>تعداد الکترون ظرفیت</th> <th>تعداد لایه های الکترونی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>آلومینیوم</td> <td>۱۳</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نام عنصر	عدد اتمی	مدل اتمی بور	نوع عنصر (فلز - نافلز)	تعداد الکترون ظرفیت	تعداد لایه های الکترونی	آلومینیوم	۱۳					۱			
نام عنصر	عدد اتمی	مدل اتمی بور	نوع عنصر (فلز - نافلز)	تعداد الکترون ظرفیت	تعداد لایه های الکترونی												
آلومینیوم	۱۳																
۳	<p>با توجه به توضیحات، دور نوع بسپار مورد نظر را خط بکشید.</p> <p>الف) کاربرد این نوع بسپارها قدیمی تر است. (طبیعی / مصنوعی)</p> <p>ب) این نوع بسپارها مستقیماً از گیاهان و جانوران به دست می آیند. (طبیعی / مصنوعی)</p>	۰/۵															
۴	<p>دو مورد از کاربردهای سولفوریک اسید را بنویسید.</p>	۰/۵															

۰/۲۵	 <p>درون آب ظرف مقابل کدام ماده را حل کنیم تا محلول رسانا و لامپ روشن شود؟</p> <p>(۱) ضد یخ (۲) اتانول (۳) نمک سدیم کلرید (۴) شکر</p>	۵
۰/۲۵	<p>با استفاده از مدل اتمی بور تشکیل ترکیب یونی بین $8O$ و $12Mg$ را نشان دهید</p>	۶

پیروز

جزوه سیپی

الف) اکسیژن ب) دیر تر پ) جامد - می دهد - بالای - پتاسیم						۱
ت) کلسیم ث) دو اتمی هر کدام ۰/۲۵						
تعداد لایه های الکترونی	تعداد الکترون ظرفیت	نوع عنصر (فلز - نافلز)	مدل اتمی بور	عدد اتمی	نام عنصر	۲
۳	۳	فلز	۲/۸/۳	۱۳	آلومینیوم	
هر کدام ۰/۲۵						
الف) طبیعی ب) طبیعی هر کدام ۰/۲۵						۳
در صنایع خودرو سازی و پرم سازی استفاده میشود . (و یا هر کاربرد دیگری که در کتاب اشاره شده است). هر کدام ۰/۲۵						۴
گزینه ۳ نمک سدیم کلرید صمغ است. ۰/۲۵						۵
 <p>۰/۲۵ نمره</p>						۶