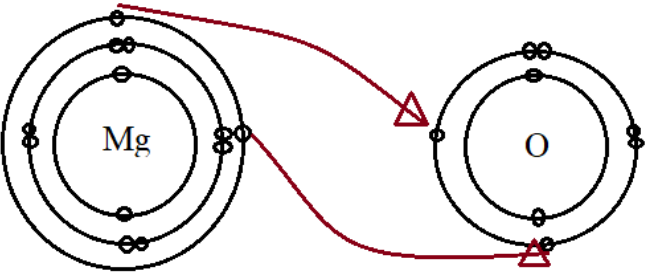


به نام خدا علوم نهم نام و نام خانوادگی دانش آموز:..... نام کلاس:.....																	
نام دبیر و امضا: آنا علیدوست نمره با عدد: نمره با حروف: نمره پس از تجدید نظر:																	
ردیف	عنوان سوال																
۱	با انتخاب واژه درست جملات زیر را کامل کنید. الف) عنصر (اکسیژن / آرگون) در ساختار بسیاری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

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

پایان

1	الف) اکسیژن ب) دیر تر پ) جامد - می دهد - بالای - پتاسیم ت) کلسیم ث) دو اتمی هر کدام 0/25					
2	نام عنصر	عدد اتمی	مدل اتمی بور	نوع عنصر (فلز - نافلز)	تعداد الکترون ظرفیت	تعداد لایه های الکترونی
	آلومینیوم	13	2/8/3	فلز	3	3
	هر کدام 0/25					
3	الف) طبیعی ب) طبیعی هر کدام 0/25					
4	در صنایع خودرو سازی و پرم سازی استفاده میشود . (و یا هر کاربرد دیگری که در کتاب اشاره شده است). هر کدام 0/25					
5	گزینه 3 نمک سدیم کلرید صمیع است. 0/25					
6	 0/25 نمره					