

تاریخ امتحان: ۱۴۰۱ / ۱۰ / ۱۰ مدت امتحان: ۲۵ دقیقه تعداد صفحه ها: ۱ تعداد سوال ها: ۶		آزمون پایانی نیمسال اول: ۱۴۰۱ - ۱۴۰۲ درس: شیمی (نهم) پایه: نهم
اداره کل آموزش و پرورش استان اذربایجان شرقی اداره آموزش و پرورش شهرستان سراب دبیرستان استعدادهای درخشان فرزندگان		نام و نام خانوادگی:
ردیف	سوال ها	بارم
۱	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص نمایید. الف) در ترکیب یونی الکترون ها به اشتراک گذاشته میشوند. ب) سدیم کلرید (نمک طعام) به صورت جامد رسانای جریان برق است. ج) واکنش پذیری پتاسیم (K) از واکنش پذیری سدیم (Na) در آب بیشتر است. د) عناصری که در یک گروه از جدول تناوبی قرار دارند تعداد الکترونهای برابر دارند.	۱
۲	با توجه به واکنش های زیر واکنش پذیری فلزات طلا، مس، روی، آهن را مقایسه نمایید. سریع $\rightarrow$ سولفات مس + آهن انجام نمیگیرد $\rightarrow$ سولفات مس + طلا سریعتر $\rightarrow$ سولفات مس + روی	۱
۳	با نوشتن تمام مراحل و رسم مدل بور، ترکیب یونی حاصل از Mg و N را بنویسید.	۱
۴	محلولی از اسید کلریدریک را در کدام یک از ظروف زیر میتوان نگهداری کرد؟ (با ذکر دلیل) الف) ظرفی از جنس مس ب) ظرفی از جنس آهن	۱.۵
۵	عنصر X در دوره سوم و گروه دوم جدول تناوبی عناصر قرار دارد، عدد اتمی آن را بدست آورید. (با دلیل)	۱.۷۵
۶	عدد جرمی عنصر A برابر ۳۱ است در صورتی که تعداد نوترون آن یک عدد بیشتر از پروتونهایش باشد: الف) تعداد الکترونهای این عنصر را بدست آورید ب) یون پایدار حاصل از این اتم را بنویسید	۱.۷۵
سر بلند باشید		
۵		

