

باسمه تعالی



سازمان آموزش و پرورش فارس  
مدیریت آموزش و پرورش لارستان  
دبیرستان غیر دولتی کوشا (دوره دوم)

نوبت امتحانی : میان نوبت دوم

پایه : اول

تاریخ امتحان : ۹۴/۱/۳۰

شماره ردیف : .....

مدت امتحان ۴۵ دقیقه

نام .....

نام خانوادگی .....

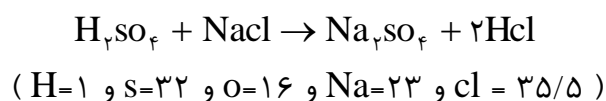
نام پدر .....

نام درس : شیمی یک

شماره صفحه : ۱

بارم	نمره به عدد : نمره به حروف :	نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء :	نمره به عدد : نمره به حروف :	نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء :	پاسخ
۱/۵					۱ مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) اثر گلخانه ای : ب) قانون بویل : ج) آلایندگی نوع دوم :
۱					۲ لایه های هواکره را نام ببرید.
۱					۳ ۳۰۰° کلوین چند درجه سانتی گراد است ؟
۱/۵					۴ چگونگی تشکیل چرخه اوزون و انواع پرتو ها در آن با رسم شکل و واکنش بنویسید.
۱					۵ روش تشکیل اوزون تروپوسفری را شرح دهید.
۱					۶ منابع تولید کننده گازهای اسیدی را نام ببرید و ۲ ضرر باران اسیدی را شرح دهید.
۱					۷ منبع تجدید پذیر و تجدید ناپذیر را تعریف و برای هر کدام مثالی بنویسید.

۸ آیا واکنش زیر از قانون پایستگی جرم پیروی می کند؟



۹  $1.06 \times 10^{20}$  ذره  $\text{NH}_3$  چند مول است؟

۱۰ ۴۹ gr  $\text{H}_2\text{SO}_4$  چند مول است؟ ( H=۱ و S=۳۲ و O=۱۶ )

۱۱ با توجه به جدول که بخشی از جدول تناوبی عنصرها می باشد و با توجه به ترکیبات (  $\text{SiCl}_4$ ،  $\text{SF}_6$ ،  $\text{BCl}_3$ ،  $\text{K}_2\text{O}$  ) فرمول حاصل از ترکیب عناصر زیر را بنویسید.

Li Be C N O F Al ، Br (۱)

Na Mg Al Si P S Cl S ، Na (۲)

K Ca Ge As Se Br O و F (۳)

۱۲ راه های حفاظت از منابع شیمیایی را ذکر کنید.

۱۳ فواید و روش بازگردانی کاغذ را توضیح دهید.

۱۴ جایگزینی را تعریف و بگویید که ماده ی جایگزین باید چه خصوصیتی داشته باشد؟

۱۵ مشکلات زباله های پلاستیکی را توضیح دهید. ( دو مورد )

۱۶ فواید بازگردانی را نام ببرید. ( ۴ مورد )

۱۷ ویژگی فلز ملس را بنویسید.