به نام خدا

نام و نام خانوادگی :	وزارت آموزش و پرورش جمهوری اسلامی ایران	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۱۰/
شعبه کلاس :	اداره آموزش و پرورش شهرستان لاهیجان (نوبت اول)	زمان آزمون: ۳۰ دقیقه
آزمون درس : شیمی پایه: هشتم	دبیرستان پسرانه یاسین – متوسطه اول	نام دبیر: دکتر احمدرضا قربانپور

ردیف	سوالات صفحه اول	بارم
۱	درستی یا نادرستی را در هر مورد مشخص کنید. الف) نمودار انرژی ـ زمان واکنش سوختن نزولی است. ب) آمالگام نوعی مخلوط مایع درجامد است. پ) انحلال گاز اکسیژن در آب در فصل سرما کاهش می یابد. ت) در واکنش سدیم با آب گاز کربن دی اکسید تولید می شود.	۱
۲	**الف)** از میان ویژگی های نام برده شده خواص فیزیکی و شیمیایی را مشخص کنید. ❖ سیم مسی جریان الکتریکی را هدایت می کند. ❖ هلیم با هیچ ماده‌ی شناخته شده ای واکنش نمی دهد. **ب)** در موارد بالا نام دو عنصر مس و هلیم آورده شده است، نماد شیمیایی آن‌ها را بنویسید. **پ)** نماد شیمیایی Fe و C به ترتیب برای کدام عناصر است؟	۱/۵
۳	در هر مورد به موارد خواسته شده پاسخ دهید. الف) انحلال پذیری: ب) کاتالیزگر: پ) سانتریفیوژ:	۱/۵

www-kanoon-ir

ردیف	سوالات صفحه دوم	بارم
۴	واکنش های زیر را موازنه کرده و نوع هر واکنش را مشخص کنید. $CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$ $KNO_3 \longrightarrow K_2O + N_2 + O_2$	۲
۵	اسیدی یا بازی بودن هر یک از موارد زیر را مشخص کنید. الف) روغن زیتون : ..... ب) وایتکس : ..... پ) قهوه:	۰/۷۵
۶	شناساگر به کار برده شده در واکنش سدیم با آب که منجر به ارغوانی شدن سدیم هیدروکسید شده چه نام داشت؟	۰/۲۵
«موفق و پیروز باشید»	جمع نمرات:	۷

نمره به عدد	نمره به حروف	نام دبیر و امضا