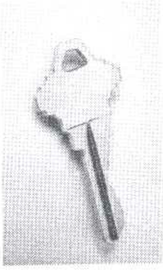
نام دبیر : آقای گری
تاریخ امتحان :
رشته تحصیلی:
ساعت شروع امتحان : صبح

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
پایانی اول ۹۷-۹۶
پاسخ نامه درس : شیمی دهم



ستاد امتحانات
دبیرستان پیام غدیر

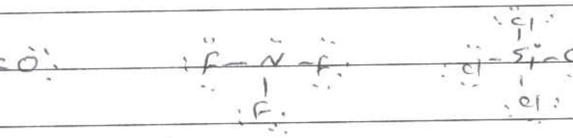
۱- الف) Ga ب) $_{38}Sr$ ج) ناپایدار - شر د) تقطیر جزء به جزء ه) پایستگی جرم هر مورد /۲۵

۲- الف) Fe^{3+} $\{e=23,\ N=30$ P^{3-} $\{e=18,\ N=16$ هر مورد /۲۵
ب) $_{34}Se\,[_{18}Ar]\,3d^{10}4s^2 4p^4$ /۵ پ) ۱۲ الکترون /۵

۳- الف) $4NH_3+5O_2 \rightarrow 4NO+6H_2O$ هر مورد /۲۵ $C_3H_8+5O_2 \rightarrow 3CO_2+4H_2O$ هر مورد /۲۵
ب) /۵ $X: 3d^3 4s^2$ Z=۲۳ الکترون ظرفیتی ۵ هر مورد /۲۵
پ) Cr دوره ۴ گروه ۶ Br دوره ۴ گروه ۱۷ هر مورد /۲۵

۴- $(2Na^+)$ و $O^{2-} \rightarrow Na_2O$ /۵
$O+2e^- \rightarrow O^{2-}$ /۵
/۵ $\left\{\begin{array}{l} Na \rightarrow Na^+ + e^- \\ Na \rightarrow Na^+ + e^- \end{array}\right.$

۵-



هر مورد ۱ نمره

۶- نقره سولفید باریم یدید آهن III کلرید دی نیتروژن تری اکسید هر مورد /۲۵

۷- ZnO $CuBr_2$ CaS $MgCl_2$ هر مورد /۲۵

۸- $x\,g\,H_2O = /02\,mol\,H_2O \times \frac{18\,g\,H_2O}{1\,mol\,H_2O} = /36$ /۵ /۵

۹- $x =$ تعداد مولکول CO_2 $= 1/1\,g\,CO_2 \times \frac{1\,mol\,CO_2}{44\,g\,CO_2} \times \frac{6/02\times10^{23}\ \text{مولکول}}{1\,mol\,CO_2} = 1/505\times10^{22}$ /۵ /۵ /۵

۱۰- جرم متوسط $= \frac{(6\times25)+(24\times20)}{30} = 21$ /۲۵ /۲۵ /۲۵ /۲۵

۱۱- الف) تحت فشار تا ۲۰۰°C- سرد می‌شه /۵
ب) واکنش اول سوختن ناقص چون CO تولید و دومی کامل چون CO_2 تولید می‌شود /۵ /۵
ج) $K = 273+27 = 300$ /۲۵ /۲۵