



Hamkelasi.ir



مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴

دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر

پایانی اول ۹۶-۹۷

۹۶/۱۰/۰۹

تاریخ امتحان :

نام درس : شیمی

مدت امتحان : ۸۰ دقیقه

نام و نام خانوادگی :

کلاس : دهم

نام دبیر : آقای محرمی

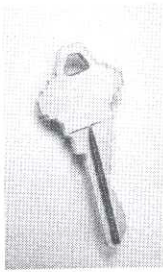
رشته تحصیلی : ریاضی فیزیک

شماره :

ساعت شروع امتحان : ۸:۳۰ صبح

تعداد برگ سؤال : ۴ صفحه

بارم	ردیف
۱/۷۵	۱
۲	۲
۳/۷۵	۳
۱/۵	۴
۳	۵
۱	۶
۱	۷
۱	۸
۱/۵	۹
۱/۵	۱۰
۲	۱۱



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

نام دبیر: آقای *گری*
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی:

ساعت شروع امتحان: صبح

۱- الف) Ga (ب) Sr (ج) Na یا Li - Br (د) تقطیر جریز - جوش (ه) با سگرم Fe *۷۵*

۲- الف) $Fe^{3+} \begin{cases} e=23 \\ N=24 \end{cases}$ $P^{3-} \begin{cases} e=18 \\ N=15 \end{cases}$ *۷۵*
ب) $Se[Ar] 4d^4 5s^2$ $Fe^{3+} [Ar] 3d^5$ $Br^{3-} [Ar] 4d^5$ *۷۵*

۳- الف) $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ *۷۵* $4NH_3 + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$ *۷۵*
ب) Zn^{2+} Al^{3+} Fe^{2+} Fe^{3+} *۷۵*
ج) Cr دوره ۴ گروه ۶ Br دوره ۴ گروه ۱۷ *۷۵*

۴- $Na \rightarrow Na^+ + e^-$ $O + 2e^- \rightarrow O^{2-}$ $2Na^+ + O^{2-} \rightarrow Na_2O$ *۷۵*
ب) $Na \rightarrow Na^+ + e^-$

۵- $O=C=O$ $N \equiv N$ $Cl-Cl$ *۷۵*

۶- ترتیب یونید: Ca^{2+} Al^{3+} Fe^{2+} Fe^{3+} *۷۵*
۷- ZnO $CuBr_2$ CuS $MgCl_2$ *۷۵*

۸- $H_2O \xrightarrow{18g} 1mol H_2O$ $H_2O \xrightarrow{18g} 1mol H_2O$ *۷۵*

۹- CO_2 $1mol CO_2$ $1mol CO_2$ $1mol CO_2$ *۷۵*

۱۰- $(4 \times 16) + (2 \times 1) = 74$ *۷۵*

۱۱- الف) تحت فشار تا $20^\circ C$ - سرد شده *۷۵*

ب) CO_2 و CO و H_2O و H_2 *۷۵*

ج) $K = 27 \times 10^3 + 27 = 270000$ *۷۵*

