

نام دبیر: آقای سعید حاجی نوروزی
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی:

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
پایانی دوم ۱۴۰۱-۱۴۰۲
پاسخ نامه درس:

شیمی (۱)

ساعت شروع امتحان: صبح

ستاد
امتحانات

دبیرستان پیام غدیر



۱- الف: بنفش ب: زرد و سبز پ: آبی و قرمز یادگر شکل

ت: صفر ک: atm م: ۵۰°C ن: فشار ه: ۱۰۰ atm

ج: نوع نمک و دما ج: نواتر و الی ج: استون هر مورد ۲۵

$$e = p$$

۳ (۲)

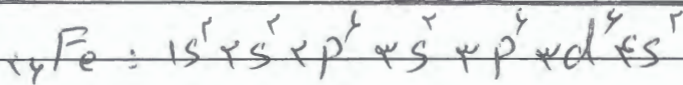
۴ (۱)

$$\begin{cases} n - p = 14 \\ n + p = 102 \end{cases}$$

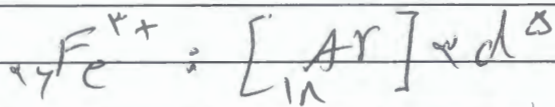
$$\Rightarrow 2n = 116 \Rightarrow n = 58 \Rightarrow p = 102 - 58 = 44$$

هر مورد ۲۵

$$\frac{27}{100} \times 10^2 \times \frac{1 \text{ mol}}{72.06 \times 10^3} \times 44 \text{ g} = 2.2 \text{ g } \text{CO}_2$$



الف) $n=4$ $L=0$ یعنی زیر لایه های $1s, 2s, 3s$ و $4s$ (۱۰)



$$M = \frac{m_1 F_1 + m_2 F_2}{F_1 + F_2} = \frac{(42 \times 23) + (40 \times W)}{100} = 24.54 \text{ ppm}$$

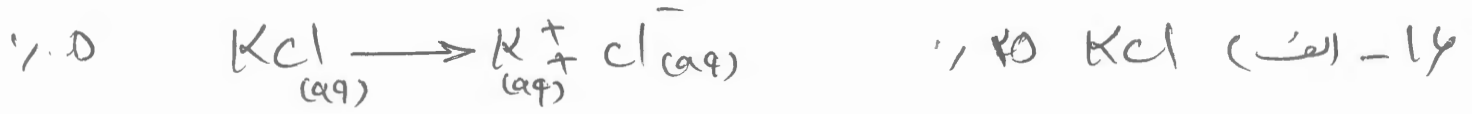
هر مورد ۲۵

ب- هلم

الف- تقوای جزئی بخار

ب- N_2

۱۵ - فرآیندی است که در آن آب با اعمال فشار مناسب از مَشاء نیمه تراوا، از طرف محلول غلیظ به سمت محلول رقیق عبور می‌کند. (۱/۷۵) فیلتر کردن آب دریا (۱/۲۵) نمذ زدایی



ب) دیونید هیدروژنی (۱/۲۵)

۱۷ - الف) NO (۱/۲۵) چون مولکول‌های نواتمی که اتم‌های مختلف دارند قطبی هستند. (۱/۵)

ب) CO_2 (۱/۲۵) CO_2 ضعیف‌تر از آب با آن واکنش می‌دهد. (۱/۵) گازهایی که با آب واکنش می‌دهند انحلال پذیری بیشتری دارند