

بسهنهای

پاسخنامه سئوی امتحان ششم اول مهر خورشید ۹۸/۹/۲۲

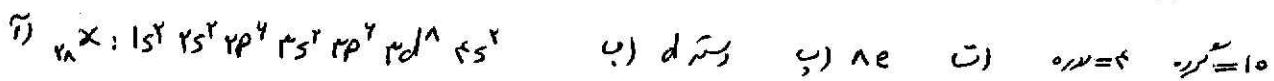
- ۱) متنیم ب) H^+ پ) بیشتر تا کاهش - افزایش ث) سد - حبه - کاتیون ج) بیشتر

$$- 2) \text{Co}^{3+} \text{ ب) گزینه } ۳ = ۷ \text{ پ) ۱}$$

- ۳) نادرست یکسان نیست ب) نادرست بر خود باریواره طرف پ) نادرست، بر ابراست تا درست ن درست

- ۴) هر دوام ۵٪ نمود

- ۵) لایه درم پرسته است تا لایه سرم ب) درجه سرمه ۷٪ اسیدن وجود دارد.



$$- 7) Y: 1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^2 3d^5 4s^2 \Rightarrow \text{لایه سرم} \rightarrow 11e \quad n-p=11 \quad z = \frac{V9-11}{2} = ۴$$

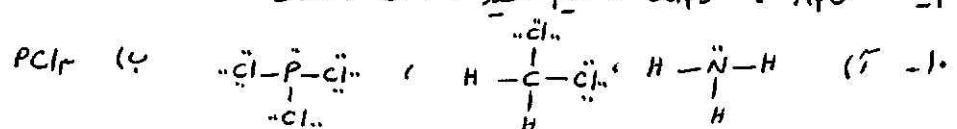
$$\begin{aligned} n+p &= V9 \\ n-p &= 11 \\ 2n &= 90 \Rightarrow n=45 \end{aligned}$$

- ۸) زیرا فقط جوش مسی رار. توجه: در همانجا z ب) CO_2 , He و گزینه دارد. (جوابی بحسب جدول داده شده است). در توجه $T(K) = \theta(^{\circ}C) + 273 \Rightarrow T(K) = -479 + 273 = 25 K$

- ۹) زیرا فقط جوش آهن تراز تعیین کرد، هاست در گاره در باشند که از فحص جوش خود به شکل مجاور است.

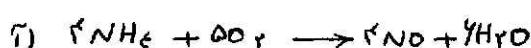
$$- 10) \begin{aligned} X: 1s^2 &\rightarrow 1s^2 : V. \% \\ 1s^2 &: V. \% \Rightarrow V_0 = \frac{V11e - V_0}{\text{اختلاف}} \times 11e \Rightarrow 2 = 2 \Rightarrow A = ۲۲ \Rightarrow \boxed{n=12} \\ V_{11e} &= \frac{(V_0 \times V_0) + A \times V_0}{11e} \Rightarrow A = ۲۲ \Rightarrow n=12 \end{aligned}$$

- ۱۱) سدیم فنیدی، آهن (III) سدیم $Cu_2S < K_2O$



$$- 12) \frac{V11e \times 1.11}{4.2 \times 1.11} \times \frac{1 \text{ mol}}{\text{مول}} \times \frac{x \text{ g}}{1 \text{ mol Cl}_2O_n} = 119 \text{ g} \Rightarrow x = 119 \text{ g} \quad Cl_2O_n = 119 \text{ g/mol} \quad - 11$$

$$\begin{aligned} \text{پ) } \frac{V11e \times 1.11}{4.2 \times 1.11} &= 119 \text{ g/mol} \\ &= 119 \text{ g/mol} \quad Cl_2O_n = 119 \text{ g/mol} \\ &\Rightarrow (V_0 \times 119) + 119n = 119 \Rightarrow n = ۱ \end{aligned}$$



- ۱۴) سبب تولید CO ⇒ سفون ناسخ تان (پ) داشت و حضور MnO_2 اینهم شده است (پ)

- ۱۵) زیرا میل کریسی همچویی خود ب) CO بیرون راه راز O_2 است و مانع رسیدن آتشین به بافت های بدن ای خود.

هران دیگری باعث سوزش دمگش لایه