

هذا القائم

با سخن دیگر کسی دلیلی هم نیست که درست است یا نیست
تنقیم: احمد عینی

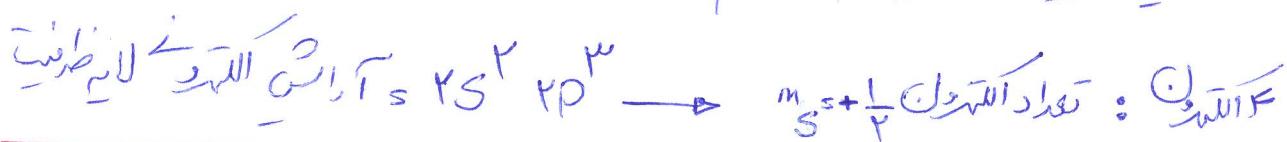
۹۴٪

$$\begin{array}{l} \text{کل وزن} = 12 + 4 \times 30 = 102 \\ \text{کل وزن} = 13 + 4 \times 30 = 141 \end{array} \quad \left\{ \begin{array}{l} 141 - 102 = 9 \end{array} \right.$$

۲.۱

۲.۲ «گزینه ۳» عنصر تسلیں بگردد و اعداد آن را بدست.

$$N = \left\{ \begin{array}{l} \text{بالاترین عدد آسان} = 0 \\ \text{پایین ترین عدد آسان} = -3 \end{array} \right.$$



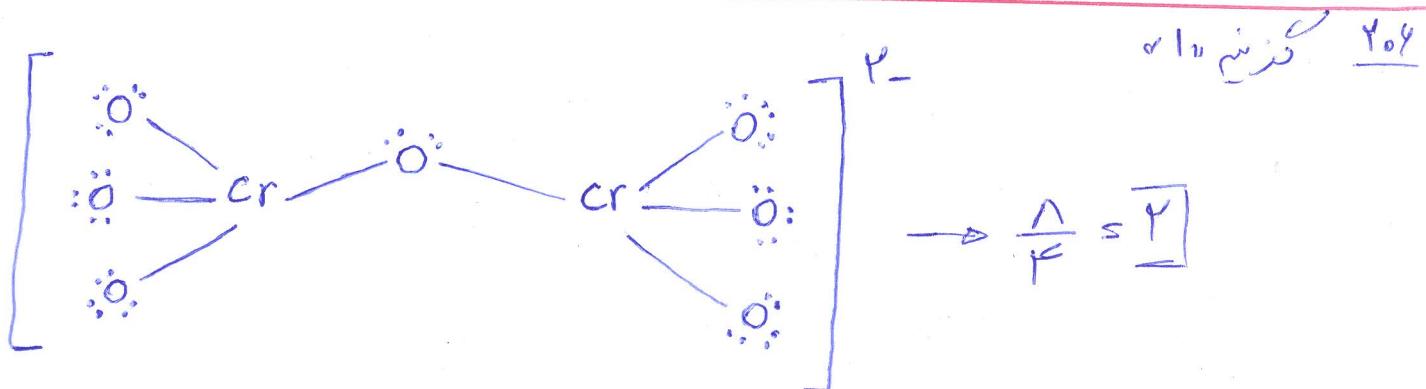
۲.۳ «گزینه ۴» میل نفع این گزینه Fe^{+2} و Cu^{+} با انداختن عدای اکثر طرفی است که همین بگردید است.

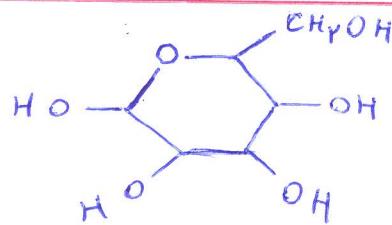
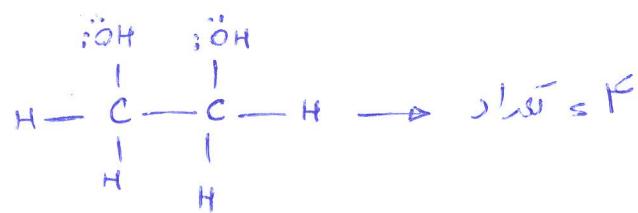


$$\frac{1000}{100} \times 2 \times 18 \times \frac{5}{10} \times \frac{10}{10} \approx 19 \text{ kg}$$

۲.۵ «گزینه ۵»

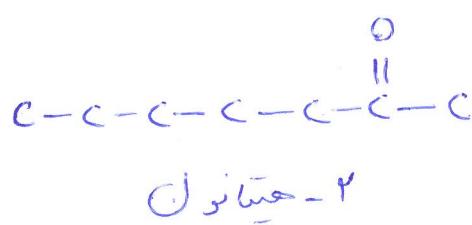
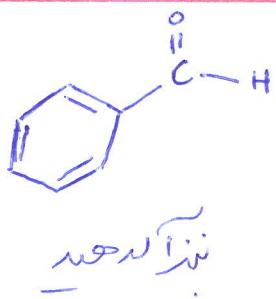
$$1000 - 19 = 981 \text{ kg}$$





٤٤) نذرین ٢.٨

٤٥) نذرین ٢.٩



حبر و سود لغزد راس.

٤٧) نذرین ٢.١١

٤٨) نذرین ٢.١٢

الآن \rightarrow از خصوصیات \rightarrow وانسون

$$100g \text{Ca} \times \frac{1.9g \text{Ca}}{100g \text{Ca}} \times \frac{1 \text{ mol Ca}}{1.9g \text{ Ca}} \times \frac{1 \text{ mol } \text{CaCO}_3}{1 \text{ mol Ca}} \times \frac{100g \text{ CaCO}_3}{1 \text{ mol } \text{CaCO}_3} = 100g \text{ CaCO}_3$$

$$100g \text{ CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \times \frac{1 \text{ mol}}{100g} \times \frac{100g \text{ H}_2\text{O}}{1 \text{ mol}} \times \frac{100g \text{ H}_2\text{O}}{1 \text{ mol } \text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}} = 100g$$

• خواص MgX \rightarrow خواص فردي \rightarrow Mg MF



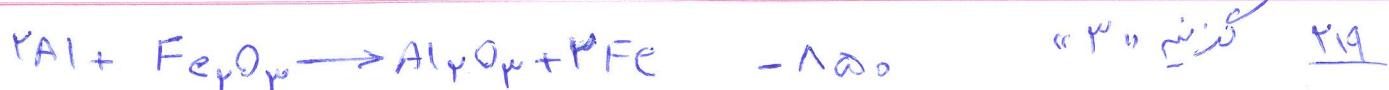
$$\frac{14}{\gamma\gamma} \times \gamma\gamma \times \frac{\gamma}{\gamma} \times \gamma\gamma V = 1\gamma g$$



$$-1F_0\gamma + 1\gamma\gamma\gamma = -\gamma\gamma\gamma + \gamma \rightarrow -111 = -\gamma\gamma\gamma + \gamma \Rightarrow \boxed{\gamma = 111}$$

$$\frac{a}{F} - \frac{b}{\gamma} - \frac{\gamma}{\gamma} C = \frac{a - \gamma b - \gamma c}{F}$$
«F» نيزج Mg

$$\frac{\gamma\gamma\gamma \times \gamma\gamma \times F_0\gamma}{\gamma\gamma \times 1000} \times 111 \approx 44,4$$
«P» نيزج Mg

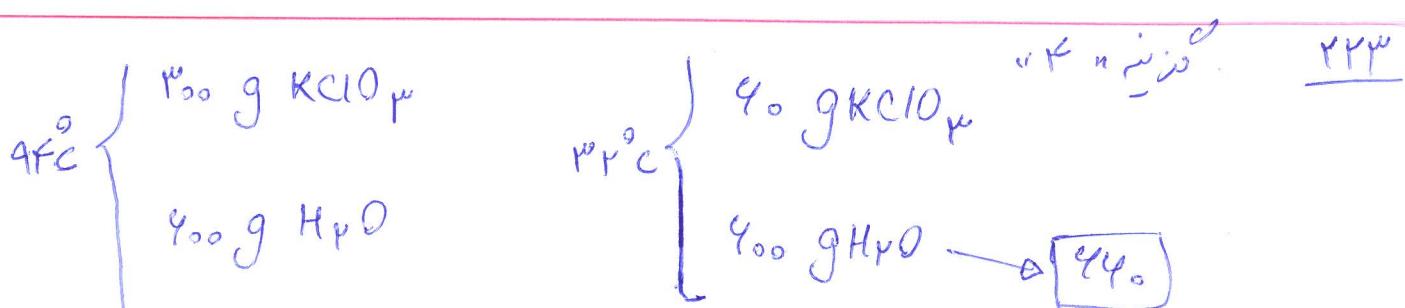


$$-1F_0 + \gamma\gamma\gamma = V10$$

• تحليل فوسفور معاصر «P» نيزج PP.

«I» نيزج PP

$$\frac{-1\gamma F}{100,1\gamma F} \times \frac{\gamma\gamma\gamma}{\gamma\gamma F} \times \frac{1\gamma\gamma}{\gamma\gamma\gamma F} \approx \gamma\gamma\gamma$$
«P» نيزج PP



$$\left(\frac{0.11}{0.14} \right)^P \times 1.0 \approx \underline{\underline{0.71}}$$

α_{P_n} $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPF



$\alpha_{\text{H}_2\text{O}}$ $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPG

$$\frac{V}{\text{NaHCO}_3} = \frac{0.1F}{1.0} = Fx_{1.0} - P$$

$$\frac{F_1P}{NF} = 0.100 \Rightarrow \frac{0.1 \cdot 0}{0.1 \cdot F} \times 4.0 = V_0$$

$$\frac{1}{x} \leq 1 \Rightarrow x \geq 1.0$$

α_{P_n} $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPY

$$\text{PCl}_3 = 0.10 + 1 = 1.10 \text{ mol}$$



α_{P_n} $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPV

$$\frac{P_Z}{1-x} = A \rightarrow P_Z = A - Ax \rightarrow x = 0.1A \rightarrow [Z] = 1.1$$

$$\frac{11P}{11A} = \underline{\underline{0.1F}}$$

α_{P_n} $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPA



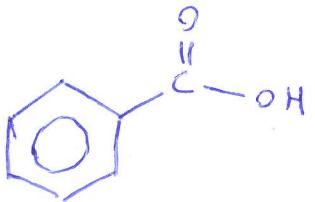
$$\frac{AA}{AA+IN} \times 1.0 = AA\%$$

α_{P_n} $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPA

$$\frac{AA}{P_0} = 0.10 = 0.1 \quad \frac{0.1}{0.11} = 0.1$$

α_{P_n} $\underline{\underline{\text{نحو}}}$ PPY

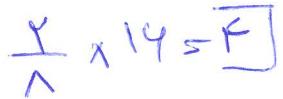
$$-\log 0.1 = 1 = \text{POH} \rightarrow \boxed{\text{PH} = 1.0}$$



الإلكترونات المفقودة PPP



الإلكترونات المفقودة PPF



الإلكترونات المفقودة PPD

مقدار الأكسدة
أكبر من المقدار المفقود