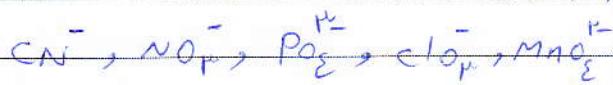


پاسخ سوال های درس شیمی، کنکور سواسی ریاضی ۹۷

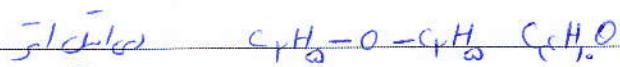
به قلم: مهندس محمد جواد صافی



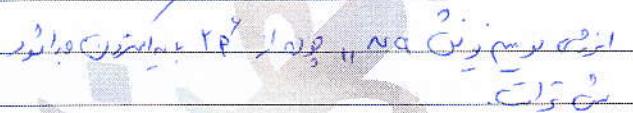
$$1S - N = 4$$



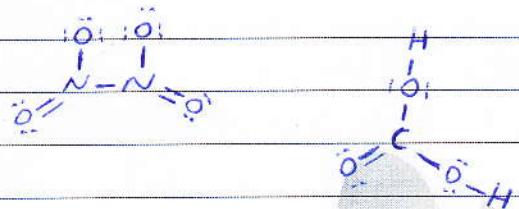
هر دو ۲ انترون دوست نزدیک باشند



۱-۲۰۲



۱-۲۰۳



۱-۲۰۴

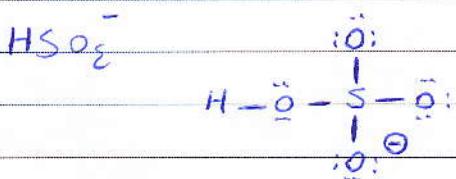
کربناتها با این روش
مشتمل و آنرا با این روش
در شوب هشت برابر طبقه بندی.

۱-۲۰۵

در ترتیبی که با اولین عدایت شناخته شده باشد
پنجه و آنچه پنجه او اولین همیشه ترتیب داشتم
و آنچه اولین همیشه.



۱-۲۰۶



۱-۲۰۷

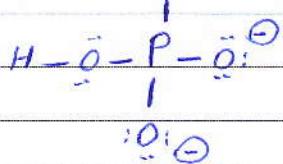
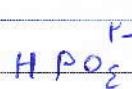
۱-۲۰۸

X

✓

✓

برای ترتیب
جذب



پاسخ سوال های درس شیمی، کنکور سراسری ریاضی ۹۷

به قلم: مهندس محمد جواد صادقی

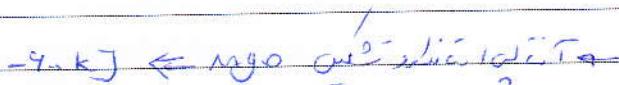
$$\Sigma_{\text{V}} = \frac{\Sigma_{\text{X}}}{\Sigma_{\text{X}} + x} \times 100 \rightarrow$$

$$(\Sigma_{\text{X}} + x) = \Sigma_{\text{V}} \cdot 100 \quad \text{نمودار دارای ۱۰۰٪}$$



$$\Sigma_{\text{V}} = \Sigma_{\text{X}} - \Sigma_{\text{X}} \cdot k_j$$

$$\Sigma_{\text{X}} \cdot \Sigma_{\text{V}} = x \rightarrow x = \Delta H = -100$$



$$\text{K} - \text{P}_{11} \quad \text{نمودار دارای ۱۰۰٪}$$

نمودار دارای ۱۰۰٪



نمودار دارای ۱۰۰٪

نمودار دارای ۱۰۰٪



نمودار دارای ۱۰۰٪

نمودار دارای ۱۰۰٪

نمودار دارای ۱۰۰٪

نمودار دارای ۱۰۰٪



Σ_{V}

نمودار دارای ۱۰۰٪



نمودار دارای ۱۰۰٪



$$[(\Sigma_{\text{V}}) \div 100] \times 100 = 100 \text{٪} \quad \checkmark$$

I - P₁₉

$$(9 \times 14) \div 100 = 100 \text{٪} \quad \checkmark$$



$$1 \text{ g } \text{NH}_2\text{NO}_2 \quad -100 \text{ kJ}$$

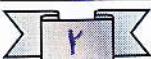
$$\Sigma_{\text{X}} \cdot \Sigma_{\text{V}} = -100 \text{ kJ}$$

$$\frac{\Sigma_{\text{V}}}{100} \times \frac{\Sigma_{\text{X}}}{\Sigma_{\text{X}} \cdot \Sigma_{\text{V}}} = \frac{100}{\Sigma_{\text{X}} \cdot \Sigma_{\text{V}}} \Rightarrow$$

$$-\Sigma_{\text{X}} = (\Sigma_{\text{V}} - \Sigma_{\text{X}}) - \Sigma_{\text{X}} \Rightarrow$$

$$\Sigma_{\text{X}} = -100 \text{ kJ}$$

$$\Sigma_{\text{X}} = 100 \text{ mJ } \text{HNO}_2$$



پاسخ سوال های درس شیمی، کنکور سراسری ریاضی ۹۷

به قلم: مهندس محمد جواد صداقت

۲ - ۲۲۰

۱ - ۲۲۴

نحوی میگیریم که چون حالت ابزار کار و این مسند را مفهوم خالی و بی خود نماییم
کافی نیست از این دو دستور را فقط داشت و باید دو دستور داشت

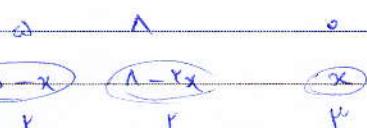
۲ - ۲۲۰

$$Y_L = Y_{\text{mol}} \cdot n = Y \cdot g$$

$$41 \text{ g} + \text{g}$$

۱ - ۲۲۵

$$x \quad Y \Rightarrow x = \frac{Y \cdot 41}{1} \text{ g}$$



$$K = \frac{P}{r \times \mu} \times \frac{P}{r} = 9,100$$

$$R_{\text{HT}} = \frac{y}{\alpha \times 100} = 9,4 \text{ V}^{-1}$$

$$\frac{Y \cdot 41 \text{ g}}{1} \times \frac{1 \text{ mol}}{101 \text{ g}} = 1,01 \text{ mol KNO_3}$$

۲ - ۲۲۱

$$PP_m = \alpha \times 10^2 \Rightarrow \alpha = 1,04$$

$$C_n = \frac{10 \text{ ad}}{\text{MW}} = \frac{10 \times 1,04 \times 1,02}{44}$$

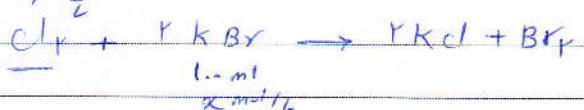
$$= 0,1 \text{ mol/l}$$

۳ - ۲۲۷



$$K = \frac{x^2}{(1-x)^2} = 19$$

$$\text{d}\bar{\text{w}}_{\text{Fe}} = 0,90 \times 0,4 = 0,36 \text{ g}$$



$$\frac{Y_m \cdot x_1}{100} = \frac{100 \cdot x_2}{Y \times 100} \Rightarrow x = 0,1$$

۱ - ۲۲۹



$$K = P_x \cdot P_y \cdot P^{-y}$$

پس از این دو دستور باید دو دستور داشت

که دو دستور داشت

۳ - ۲۲۸



$$\text{pH} = 1 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-1} \text{ M}$$

$$\text{pH} = 12 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-12} \text{ M}$$

که دو دستور داشت



پاسخ سوال های درس شیمی، کنکور سراسری ریاضی ۹۷

به قلم: مهندس محمد جواد صافی

۴ - ۲۴۳



۳ - ۲۴۳



۴ - ۲۴۳



۳ - ۲۴۱

آنودن باز شدن قلم و خطا در این قسم از ایجاد

۴ - ۲۴۴



$\Rightarrow \text{pH} = -\log [H^+]$

$$[OH^-] = 10^{-14} \Rightarrow [H^+] = 10^{-14} \Rightarrow$$

$$\text{mol } H^+ = 10^{-14} \times 1L = 10^{-14} \text{ mol}$$

$$[H^+] = \frac{10^{-14}}{10} = 10^{-15} \times 10^{-1} = 10^{-15}$$

$$\Rightarrow \text{pH} = -\log 10^{-15} = -(-15) + 10 = 15, 10$$

۱۵, ۱۰

۱ - ۲۴۴

