

٢٠٢٣-٢٤١

٢٠٢٣-٢٤٢

٢٠٢٣-٢٤٣

$$\varphi = \frac{Ex(\varepsilon)}{\gamma \times 10} = 1 > C_{\text{ex}} - C_{\text{corr}}$$



$$\frac{f+4,12}{f,11} \quad \frac{f+4,12}{10,12} \quad \frac{1,12}{1,12} \quad \frac{1,12}{1,12} = \frac{4,12}{8,12}$$

$$n = 4,12$$



$$1,0-n \quad 1,0-2n \quad 1n \quad n=8$$

٢٠٢٣-٢٤٤

$$K = \frac{1}{\gamma \times 10} = 4,0 \times 10^{-1}$$

$$K = \frac{[H^+]}{M - [H^+]} \rightarrow [H^+] = 10^{4,0} = 10^{4,0} \times M \quad M = 1,0 \times 10^{-1}$$

٢٠٢٣-٢٤٥

$$\text{molar mass} = 1,0 \times 1,0 \times 10^{-1} = 4,0 \times 10^{-1}$$



$$4,0 \times 10^{-1} = \frac{1}{M - 1}$$

٢٠٢٣-٢٤٦

$$10 M = 1,0 = 1 \quad 10 M = 4,0$$

$$M = 1,0$$

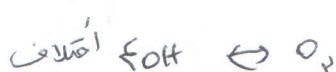
$$g = 1,0 \times 10^{-1} = 10^{-1}$$

٢٠٢٣-٢٤٧

٢٠٢٣-٢٤٨



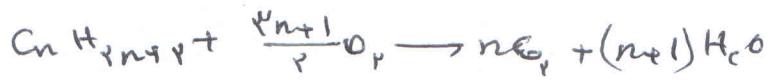
٢٠٢٣-٢٤٩



$$\frac{Ex}{n} = \frac{1}{1} \rightarrow n = 1,0$$

٢٠٢٣-٢٥٠

maeleneley



$$\frac{1\text{ mol}}{n\text{ mol}} = \frac{n \times \epsilon \text{ eq}}{1V_1 \text{ V}} \rightarrow n = \frac{1V_1 \text{ V}}{\epsilon \text{ eq}} = \frac{\gamma \epsilon}{n}$$



$$\frac{1\text{ mol}}{n\text{ mol}} = \frac{1A(n+1)}{1o_1 A} \rightarrow n = \frac{1o_1 A}{1A(n+1)} = \frac{\gamma A}{n+1}$$

$$n_1 = n_2 \quad \frac{\gamma A}{n} = \frac{\gamma A}{n+1} \rightarrow \gamma n = \gamma n + \gamma \rightarrow \boxed{n=0} \quad C_7H_8$$

$$\cancel{\text{for}} n = \frac{\gamma \epsilon}{\gamma} = \gamma \epsilon$$



$$\frac{1\text{ mol}}{1\text{ V}} = \frac{x}{-1V_1} \rightarrow x = -1840$$

$$M_1 V_1 = M_2 V_2$$

$$1A \times V_1 = 100 \times V_2 \quad \underline{\text{in}} \rightarrow 100$$

$$n_1 = \frac{10 \times d}{M} = \frac{10 \times 9.1 \times 1.1}{9A} = 1A \quad n =$$

$$PPm = 10 \text{ mld} \rightarrow 9 \text{ g cl}$$

$$\text{Osmol} = 9 \text{ g cl} \times \frac{1\text{ mol}}{0.9 \text{ g cl}} \times \frac{1\text{ mol cl}_x}{1\text{ mol}_c} \times \frac{-1V_1}{1\text{ mol}_y} = 9.99$$

$$\text{Osmol} = 9 \times 9.99 \approx 9.00$$

$$y = \frac{10 \times \alpha \cdot d}{\epsilon_0} \rightarrow y = \frac{10 \times 1.1 \times d}{\epsilon_0} \rightarrow \alpha = ? \quad \underline{\text{in}} \rightarrow 100$$

$$\alpha = \frac{g_{NaCl}}{10} \rightarrow g_{NaCl} = 1 \text{ g}$$



$$\text{mol}_{H_2SO_4} = \frac{1 \text{ g}_{NaCl}}{\epsilon_0} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}_{NaCl}} \times \frac{1 \text{ mol}_{H_2SO_4}}{1 \text{ mol}_{NaCl}}$$

$\rightarrow 1 \text{ g}_{NaCl}$

$$R = K [A]^r [B]^s$$

$$K = \frac{1000}{1.1 \times 1} = 1000 \text{ mol}^{-1} \rightarrow \underline{\text{in}} \rightarrow 1000$$

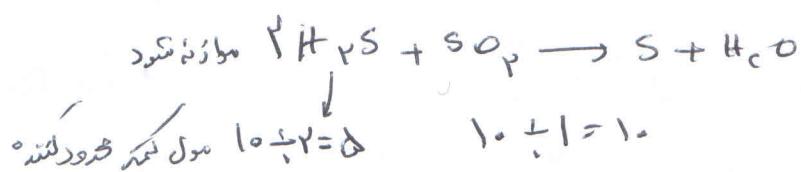
$\underline{\text{in}} \rightarrow 1000$

$$R = 1000 \times (10)^r \times 10^s = 1000$$

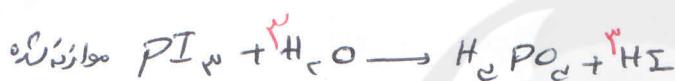
گروه عالی اسید کسیلیکی معرفه شود - این دارای ساختاری است
که این آنچه (HF) داشته باشد و محدود ندارد.
برای ملخص اینها اینها را H_3O^+ نویسند



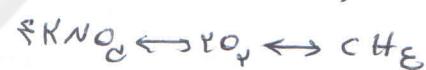
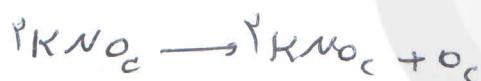
$$\text{PCu, Zn} \quad \gamma_{\text{Zn}} = \frac{140}{1878 + 4 \times 48} \times 100 = \frac{48}{480} \times 100 = 10\% \quad \text{نحوه } 4\text{EV}$$



$$\text{mol}_{\text{H}_2\text{S}} = 1 \text{ mol H}_2\text{S} \times \frac{\text{w}_{\text{H}_2\text{S}}}{\text{M}_{\text{H}_2\text{S}}} = 10 \text{ mol}$$



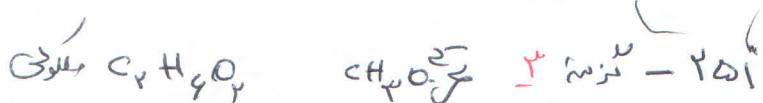
$$\text{g P} = 1 \text{ mol H}_3\text{PO}_4 \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{1 \text{ mol P}}{1 \text{ mol}} \times \frac{31}{1 \text{ mol P}} = 31 \text{ g}$$



$$\text{g KNO}_2 = 1 \text{ mol CH}_4 \times \frac{1 \text{ mol KNO}_2}{1 \text{ mol CH}_4} \times \frac{108}{1 \text{ mol KNO}_2} = 108 \text{ g KNO}_2$$

$$\text{g CO}_2 = 1.5 - 108 = 5.2$$

$$\text{g CO}_2 = \frac{5.2}{0.5} \times 100 = 104$$



والترا در درجه حریم خود را در حدود ۴۰ درجه می بینند

نحوه ۴DP



$$\Delta H_{\text{rxn}} = \Delta H_{\text{f}} - \Delta H_{\text{rxn}} = -214 \text{ kJ}$$

$$\Delta H_{\text{rxn}} = \Delta H_{\text{f}} - \Delta H_{\text{rxn}} = -214 - 404 - n$$

$$n = -918 \text{ kJ}$$

$$\Delta H_{\text{rxn}} = \Delta H_{\text{f}} - \Delta H_{\text{rxn}} = -405 \text{ kJ}$$

نحوه ۲DE

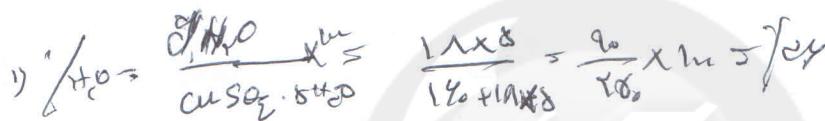
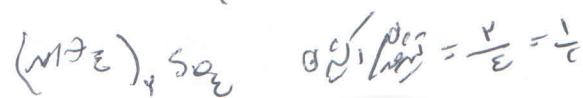
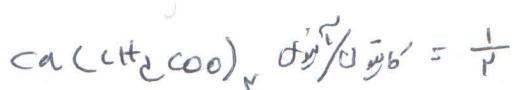
۱ - نظریه ۲۳۶

$$E_1 - E_{\text{sp}} = ۱۲۸. - ۱۰۸. = ۲۰ \quad \left\{ \begin{array}{l} E_1 E_{\text{sp}} = ۱.۲ \\ E_1 - E_{\text{sp}} = ۲ \end{array} \right.$$

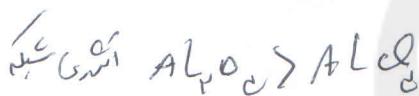
۲ - نظریه ۲۰۷

Co₃ باید ب مقاسی اگرچه جویا شود

۳ - نظریه ۲۲۱



۴ - نظریه ۲۶۷



۵ - نظریه ۲۴۸

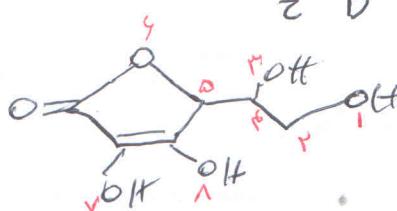


درای دیلیکتیک DH^+ و AH^+ قطبی است.

دو گروهه حکایتی دارند که همیشه در یک راسته باشند. یعنی $\text{D} \parallel \text{Z}$ و $\text{H} \parallel \text{H}$.

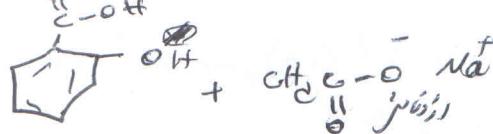
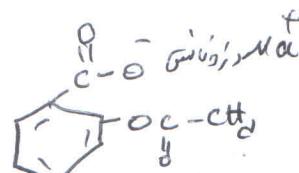
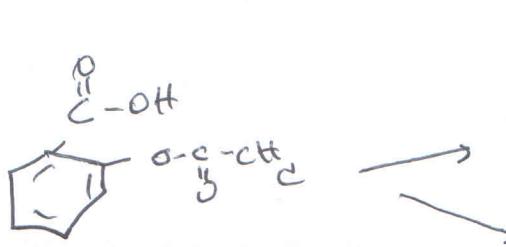
خطیت $\text{Z} \geq \text{H}$ در اینجا بیان نشده اما دلیل آن این است که Z دارای ۲ پیوند کوتوله برای کهای دارد.

آنچه دلیل این است که Z دارای ۲ پیوند کوتوله برای کهای دارد.



۶ - نظریه ۲۴۲

معلت بیونه هر چهار ساله یک دفعه بروجور میگیرد.



۷ - نظریه ۲۴۶