

maelander

- پاسخ تشریحی سوالات شیمی رشته ریاضی ۹۸ -

۲۰۱ - ۳ - گزینش آوب می است.

۲۰۲ - ۲ دوره سوم ۸ عضو دارد $Na Mg Al$ فلز - d سب فلز - P و S و Cl نافلز و گاز نجیب.

۲۰۳ - ۴ -

۲۰۴ - ۱ - $^{10}d^1 s^1 [Ar] 3d^1 4s^1$ می باشد $^{10}d^1 s^1$ می باشد.

۲۰۵ - ۲ -

$$14x + 14(1-x) = 14,2 \rightarrow 14x + 14 - 14x = 14,2$$

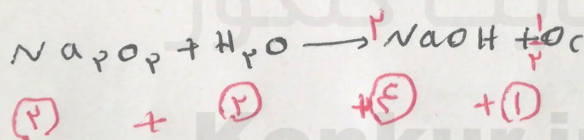
$$-2x = -1,8$$

$$x = \frac{9}{10}$$

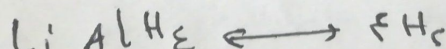
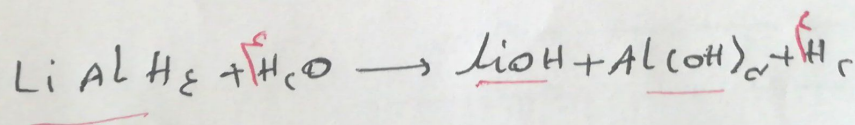
$$x = \frac{1}{10}$$

$$\frac{x_2}{x_1} = \frac{1}{9}$$

۲۰۶ - ۲ -

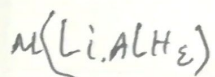


۲۰۷ - ۴ -



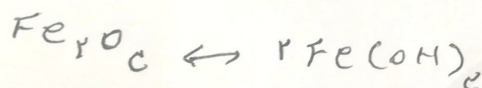


۴-۲۰۷



$$\frac{\Delta \times n}{M} = \frac{11.22}{E \times 22.4}$$

$$n = 1/90$$



$$\frac{n}{170} = \frac{0.05}{2 \times 10.5}$$

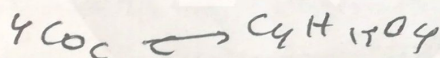
$$n = 0.9$$



$$\frac{0.9}{140} = \frac{n}{2 \times 84} \quad n = 2.1$$

۴-۲۰۸

$$\% \text{Fe} = \frac{2.1}{2.0} \times 100 = 105$$



$$\frac{990000}{4 \times 88} = \frac{n}{180}$$

$$n = 50 \text{ Kg}$$

۱-۲۰۹

۴-۲۱۰

۴-۲۱۱

نقاط روی نمودار سیر شده (درست)

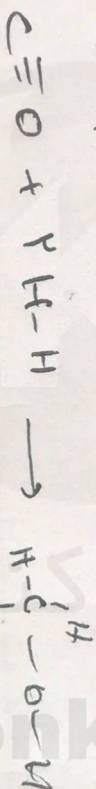
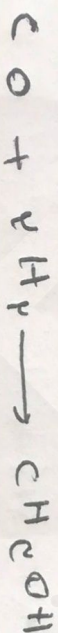
نقطه A در دمای منفی است (درست)

در نقطه D حلال مقدار دیگری (کمتر) می تواند حل کند (درست)

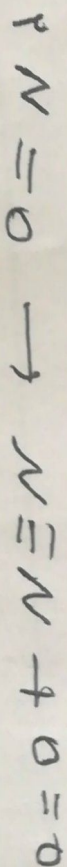
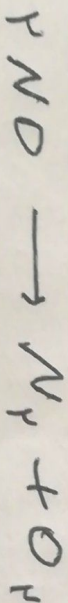
نقطه C فرا سیر شده است (درست)

$$C_m = \frac{10 \times 12 \times 9}{4} = 27$$

محیط از سه ماده به دست می آید. کوکازول - کوکازول - کوکازول



$$\Delta H = 1078 + 2 \times 434 - (4 \times 414 + 2 \times 21 + 444) \rightarrow \Delta H = -110$$



$$2 \times 407 - (4 \times 44 + 494) = -224$$

$$381 - 224 = 157$$

$$1 - 214$$

$$2 - 214$$

$$2 - 214$$

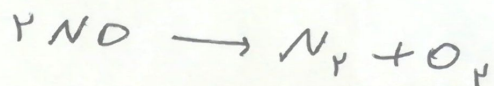
$$1 - 214$$

$$2 - 214$$

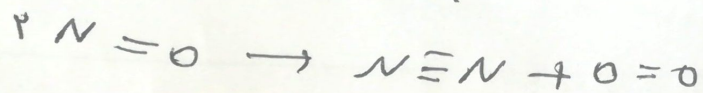
$$2 - 214$$

$$2 - 214$$

$$2 - 214$$

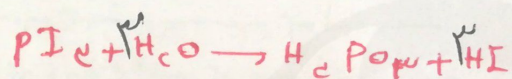


۱-۲۱۹



$$2 \times 407 - (944 + 496) = -226$$

$$311 - 226 = 158$$



امکان در واکنش دارد

۱-۲۲۰

$$\Delta m_{PI_2} = 20,4 - 5,12 = 14,48$$

$$\Delta n_{PI_2} = \frac{14,48}{512}$$

$$R_{PI_2} = \frac{14,48}{\frac{512}{12}}$$

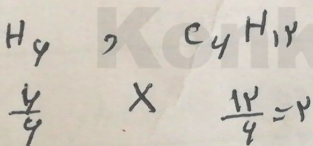
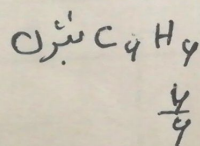
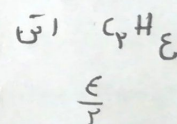
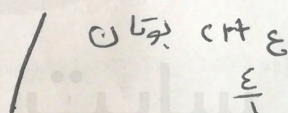
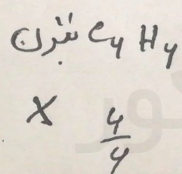
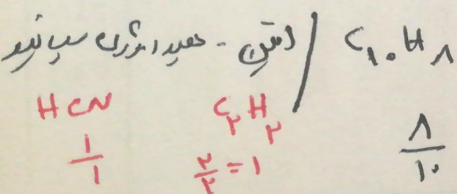
$$PI_2 \rightleftharpoons 2HI$$

$$\frac{\frac{14,48}{512}}{1} = \frac{n}{3}$$

$$n = 0,12$$

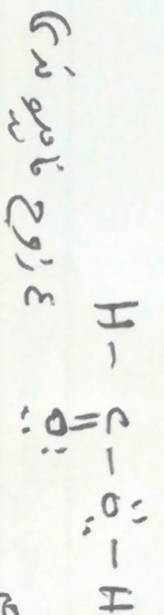
$$R = C, C \times 10^{-6}$$

۳-۲۲۱

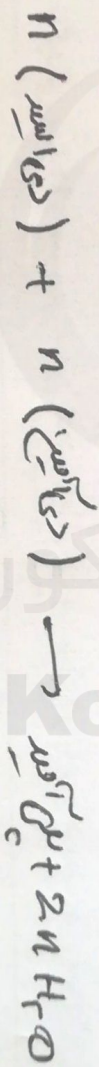
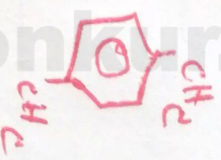
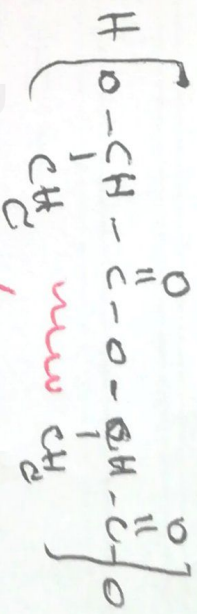
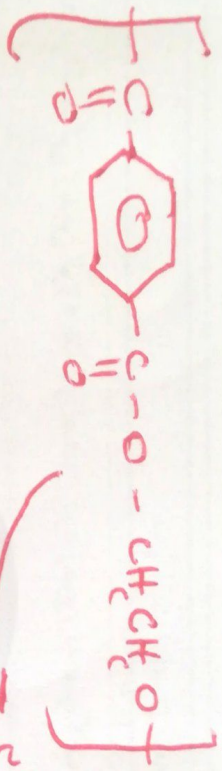
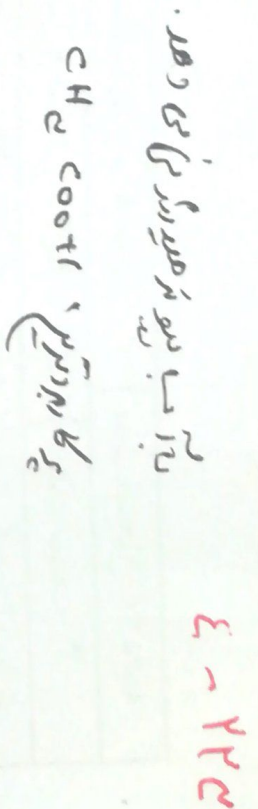


۵-۲۲۲ نادرست است

در استرها و امیدها و یلیدها



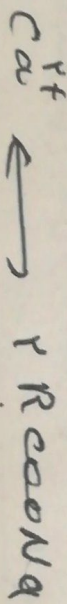
ماده مخفی جوشان



$$P. \text{ - ۲۲۷}$$

$$\frac{1}{3} = 1.0 \text{ mol}$$

$$r_{pm} = \frac{g_{Ca^{2+}}}{r_{00g}} \times 10^9$$



$$\frac{1.0}{1} = \frac{n}{224 \times 1}$$

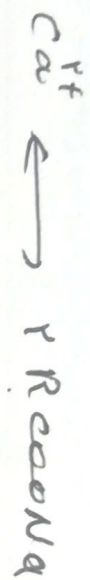
$$r_{\text{Ca}} = \frac{g_{\text{Ca}^{2+}}}{g_{\text{H}_2\text{O}}} \times 10^9 \rightarrow g_{\text{Ca}} = 1.2g$$

$$g_{\text{Ca}} = 1.2g$$

$$\text{mol}_{\text{Ca}} = \frac{1.2}{40}$$

$$\frac{1.2}{40} = 0.03 \text{ mol}$$

$$2 - 2 \times 0.03 = 1.94$$



$$\frac{1.01}{1} = \frac{n_{\text{HCO}_3^-}}{2 \times 0.03}$$

$$n_{\text{HCO}_3^-} = 0.06 \text{ mol}$$

$$3 - 2 \times 0.06 = 2.88$$

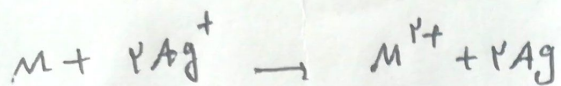
$$\alpha = \frac{2 \times 10^{-2}}{1} \times 100 = 2\%$$

$$[\text{H}^+] = 2 \times 10^{-2} \quad \text{pH} = -\log 2 \times 10^{-2} = 1.7 - 0.3 = 1.4$$

سایب کنکور
Konkur.in
استاد محترم و دانشجو محترم

استاد محترم و دانشجو محترم

$$3 - 2 \times 0.03 = 2.88$$

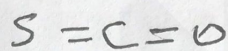
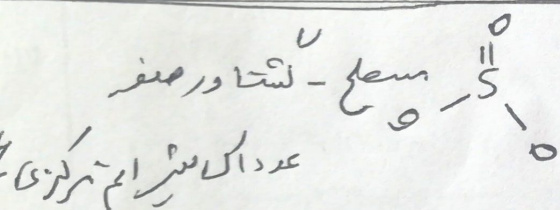


۲۳۲ - نرسه ۴

$$E = E_c - E_a \Rightarrow 1.56 = 1.8 - E_a \Rightarrow E = 0.24 \text{ V}$$

اکسیدی $Ag^+ > Mg^{2+}$

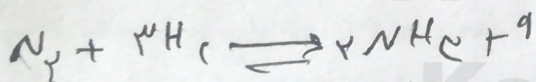
۲۳۳ - درگرفتن هالامین به ۳ام کریه - به بترن شبیه است. نرسه ۱



حظی
شش و هفده و هشت و نهم
عدد اکسیداسیون مرکزی $C \approx E$

۲۳۴ - نرسه ۲

در عدد اکسیداسیون مرکزی بار جزئی مثبت دارد



۲

۲

۲

با این کار در دما خالص به سمت رفت سیلیکون

و اکسیداسیون می یابد

$$K = \frac{(2)^2}{2 \times 2^3} = 0.25$$

۲۳۵ - نرسه ۱