

۲۰۱- (۱۱) از ۲۳- ایزوتوپ $^{279}_{114}\text{Po}$ پس
 اغلب $^{279}_{114}\text{Po}$ است

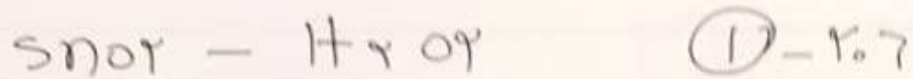
۲۰۲- (۴)

۲۰۳- (۴) گروه ۱۸ از جدول تناوبی است

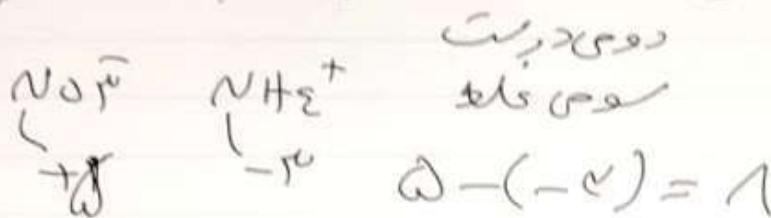
He Ar (۱-۲=۱۷)
 n

$s^2 p^4 \rightarrow \overline{VA}_c$ (۳) - ۴
 دوره ۴ ۱۵

۲۰۵- (۴) از جابجایی بین درها لوتزها الکترونی است
 و واکنش پذیری کاهش می‌دهد



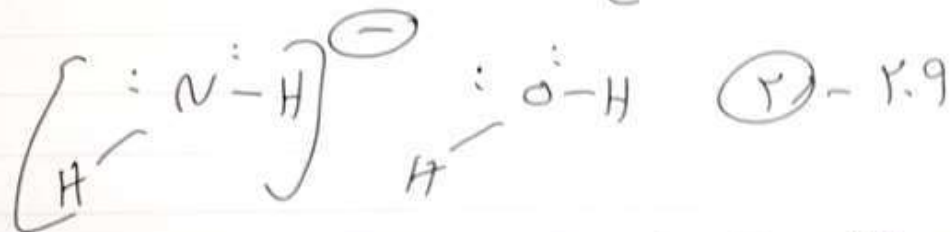
اولی فلکانت نیرا کربن [V] اکسید (3) - 2.7



۵۲ سی دینجی دریت آلت

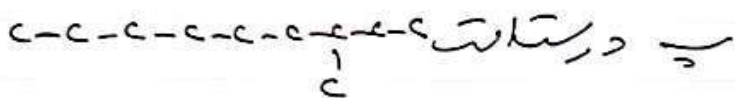
@elmeruzkonkooor

مولاکول
نقصد بیوند هیدروژنی بین آلت

$$\begin{array}{c} \text{N} \\ | \\ \text{C} - \text{C} \\ | \\ \text{C} \end{array} \quad (2) - 2.1$$


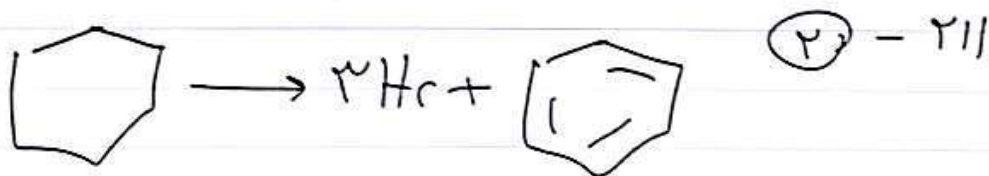
۲۱- ① آ درستی است

ب فلک است این درستی نیستند



ب فلک است C_9H_{18}

@elmeruzkonkooor



$MgO \quad 24 + 16 = 40$

$MgO \quad 24 + 16 = 40$

③ - ۲۱۲



MgO $2\Sigma + 17 = \Sigma$

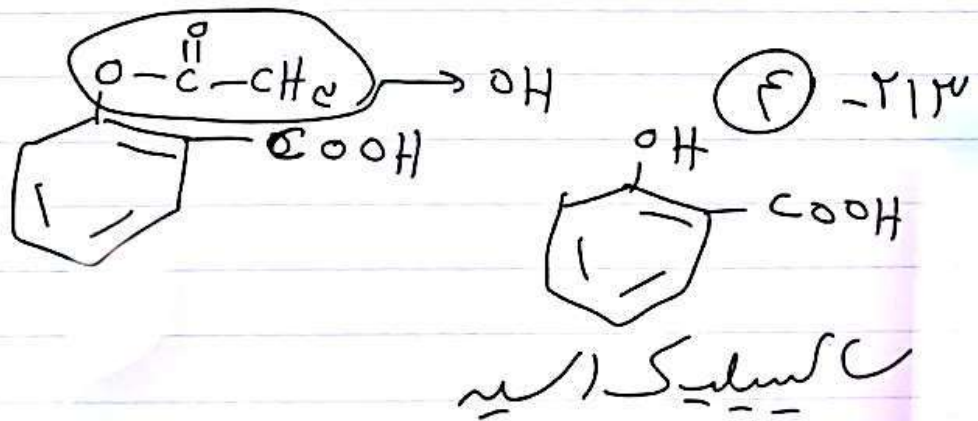
MgO $2\Sigma + 1A = \Sigma$

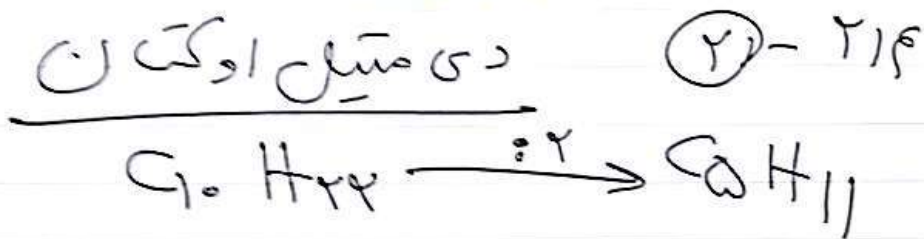
MgO $2A + 17 = \Sigma$

MgO $2A + 17 = \Sigma$

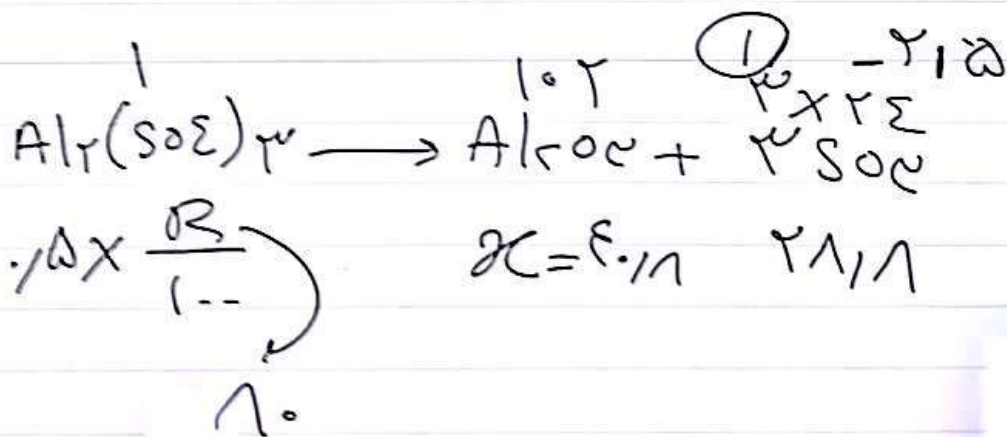
$\textcircled{2} - 211$

$\frac{f_{\text{H}_2}}{f_{\text{O}}} = 1/0.48$





@elmeruzkonkooor



$$\Delta E = q + w \quad -1. = -9. + w \quad (1) - 217$$

$$w = -1. kJ$$

$$\Delta E = q + w \quad -1. = -q. + w \quad \textcircled{1} \quad 217$$

$$w = -1. \cdot \vec{V} = -1. \cdot \vec{j}$$

$$w = -P \Delta V \quad -1. \cdot \vec{j} = -P \Delta V \quad P \Delta V = 1. \cdot \vec{j}$$

$$1. \Delta \Delta V = 1. \dots \quad \Delta V = 1. \text{ m}^3 = 1. \cdot \text{L}$$

$$\begin{array}{cc} 1 \text{ mol} & 1. \\ \hline 1 & 2 = 1. \end{array}$$

$$\begin{array}{c} 1 \text{ mol } AB \\ \hline 1 \end{array}$$

$$2 \times 2, 2$$

$$2 = 2, 1$$

@elmeruzkonkooor

۳) - ۲۱۷

$$C_{\text{آب}} = \text{وزنه} \times C \quad \text{و} \quad 75,1 \text{ J} = C \times 11$$

$$C_{\text{آب}} = \text{وزنه} \times C \quad \text{و} \quad 137,4 \text{ J} = C \times 72$$

آب
آب

$$C_{\text{آب}} = 4,19$$

$$C = 2,2 \text{ و} \quad \text{وزنه} \text{ آبی} \text{ بلیکول}$$

$$Q = mc \Delta \theta + mc \Delta \theta \quad 15,9 \text{ J}$$

$$Q = 2,2 \times 4,19 \times 1 + 2,2 \times 2,2 \times 1 = 1,875 + 4,84 =$$

@elmeruzkonkooor

۲۱۸ - (۲) اولها و دومی در استات اما سومی و چهارمی
فلک است.

۲۱۹ - (۳) گزینه های اول و دوم ۳ تا ۳ تا دارند
ولی در زین ۳ چون ۷ سطح کجتری دارند

۲۲۰ - (۴) با افزایش آب خلطت کاهش یافته
و سبب خود را نیز باید کم شود یعنی

خود را به صورت کم خواهد بود.

۲۲۱ - (۳) چون لخته به نسبت مول برابر کل NaCl
در آب حل می شود در مجموع ۳ فاز خواهد داشت

$$m = \frac{1.9P}{\text{وزن}} = \frac{1 \times 170 \times 1.5}{170} = 1.5 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \quad \text{①} - 225$$

$$1.5 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 1 \text{L} = 1.5 \text{mol}$$

$$1.5 \times 170 = 255 \text{g}$$

@elmeruzkonkooor

① - 225

② - 226 آندزبان گدایه نیرا بکیرم از سوال



۲۲۴ - (۱) آندریان ۶۰ کیلومتر با بشیرم از منزل

۲۷۷ کیلومتر مسافت است پس $277 = 60 + 217$

۴۰ کیلومتر اول ۵۲ دقیقه می‌گذرد بنابراین جواب

سز میندی ۲ است

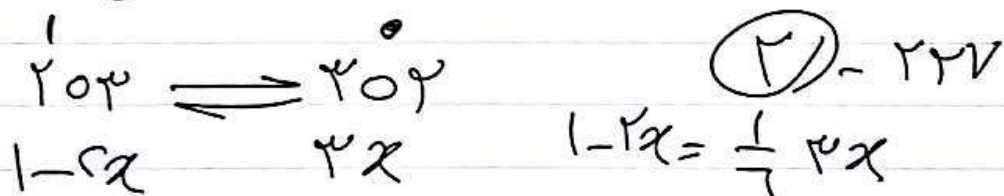
@elmeruzkonkooor

cat ۴

$$1.7 \times \frac{1.4 \text{ km}}{1 \text{ hour}} \times \frac{(7 + 1.7 \times 1.4)}{1 \text{ km}} = 1.7 \times 1.7 \times 1.4$$

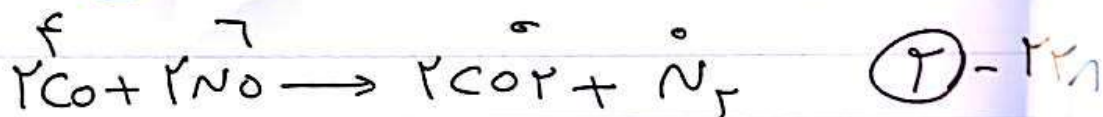
$$cat ۳: 1.7 \times \frac{1.4 \text{ km}}{1 \text{ hour}} \times (7 + 1.7 + 1.4) = \dots$$

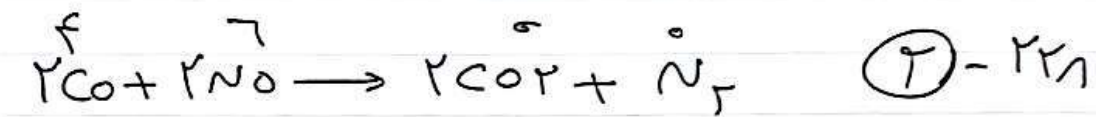
۲۲۶ - (۲) اولاً در حالت دوم درستی است زیرا
 واکنش گرماده است و با کاهش دما کارایی کمتری خواهد بود
 n_i جبراً است پس تعادل جابجایی می شود
 در حالت دوم K فقط به دما بستگی دارد.



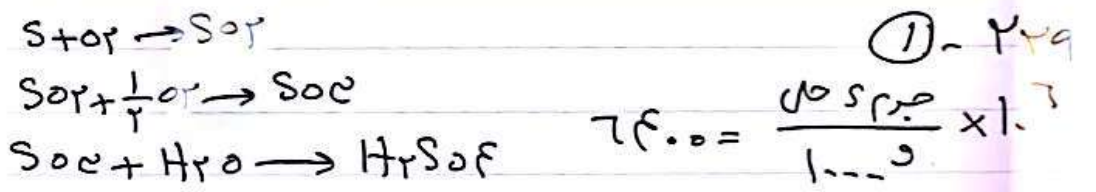
$$K = \frac{(1,2)^3}{(1,2)^2} = \sum \frac{c_p^{mol}}{L} \quad \Delta = -1,4$$

@elmeruzkonkooor



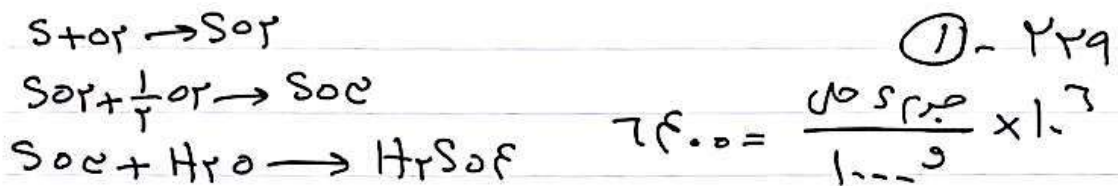


$$K = \frac{\frac{\mu}{r} \times \frac{\mu}{r} \times \frac{1/2}{r}}{\frac{1}{r} \times \frac{1}{r} \times \frac{\mu}{r} \times \frac{\mu}{r}} = \mu$$



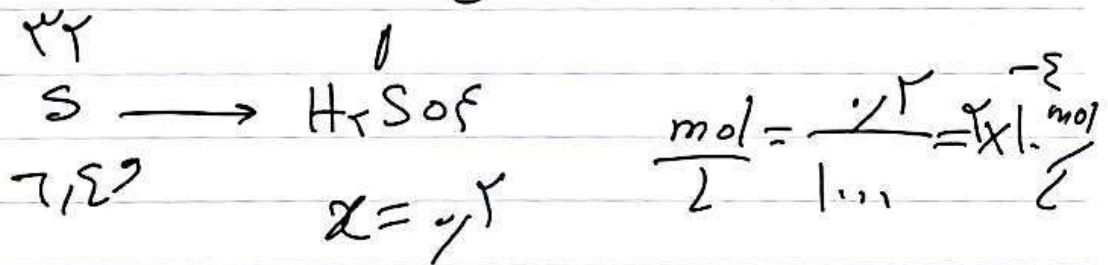
$$r_{SO_2} = \frac{100 \text{ g SO}_2}{1000} \times 1.3$$

$$r_{SO_2} = 1.3 \text{ g}$$



$$T.F. = \frac{\text{جرم سولفور}}{100} \times 100$$

$$\text{جرم سولفور} = 71.4\%$$



$$[H^+] = M \cdot \alpha \cdot n' = 1 \times 0.714 \cdot 2 = 1.428$$

$$pH = -\log [H^+] = 0.848 \quad \text{و } -\log 0.714 = 0.146$$

@elmeruzkonkooor

$$[H^+] = M \cdot \alpha$$

$$\textcircled{2} - 2.4\%$$

$$[H^+] = M \cdot \alpha$$

$$10^{-7} = M \times 10^{-1} \quad M = 10^{-6} \quad (4) - 2\%$$

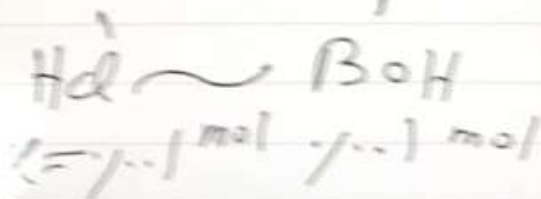
$$K_a = \frac{M \alpha^2}{1 - \alpha} = \frac{10^{-1} \times (10^{-1})^2}{10^{-9}} = 10^7$$

$$[H^+][OH^-] = 10^{-14} \quad (5) - 1\%$$

$$\frac{[OH^-]}{10^{-14}} [OH^-] = 10^{-14} \quad [OH^-] = 10^{-7} = M \cdot \alpha \cdot 10^{-1}$$

$$M = 10^{-6} \text{ mol/l}$$

$$10^{-1} \times 10^{-6} \times 10^{-1} = 10^{-8} \text{ mol}$$



@elmeruzkonkooor

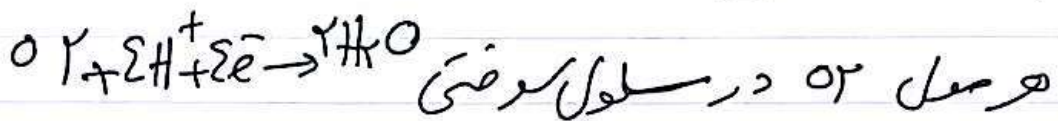
$$1. \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 1 \text{ ml} = 1. \text{ mmol} = 0.1 \text{ mol} \quad \text{①} \quad \text{۲۴۴}$$

$$0.1 \text{ mol} \times 0.75 = 0.075$$

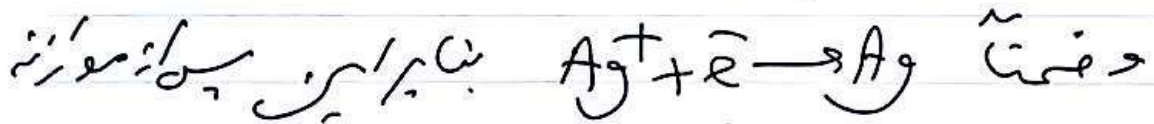
$$PPM = \frac{0.075}{1} \times 10^6 = 75000$$

HCl و نیل سرخ / سرخ مکن

۲۳۳ - (۲)



e^- می‌دهد که



۲۳،۲

O_2

۴۴،۱۶۷

۱ الکترون $A \rightarrow A^+ + e^-$

$x = 1.77$

@elmeruzkonkooor

۲۳۴ - (۳) فقط آخر غلط است

۲۳۴ - (۳) فقط آخر جواب است

$$\sum_{i=1}^n (A_i)^2 + \sum_{i=1}^n C_i \rightarrow \sum_{i=1}^n A_i + \sum_{i=1}^n C_i$$

$$\alpha = 1 \dots \alpha = 79 \text{ ع } \alpha = 1 \dots \alpha = 79 \text{ ع}$$

@elmeruzkonkooor