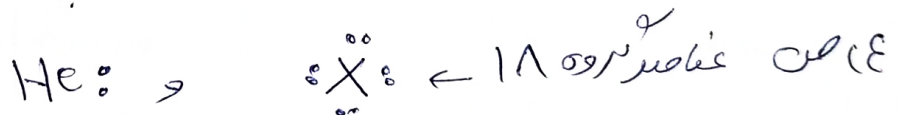
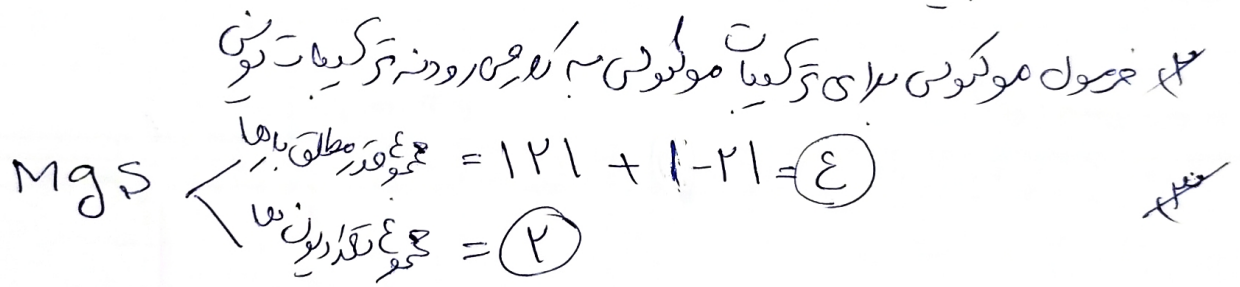
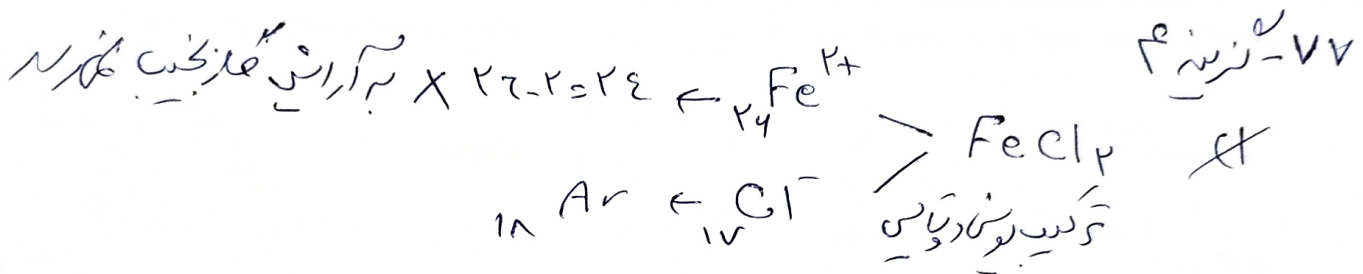
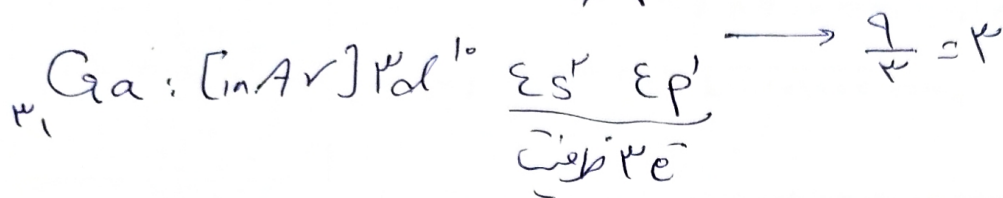
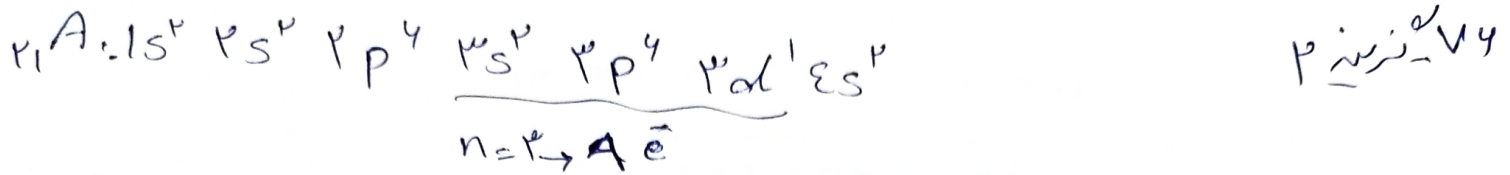
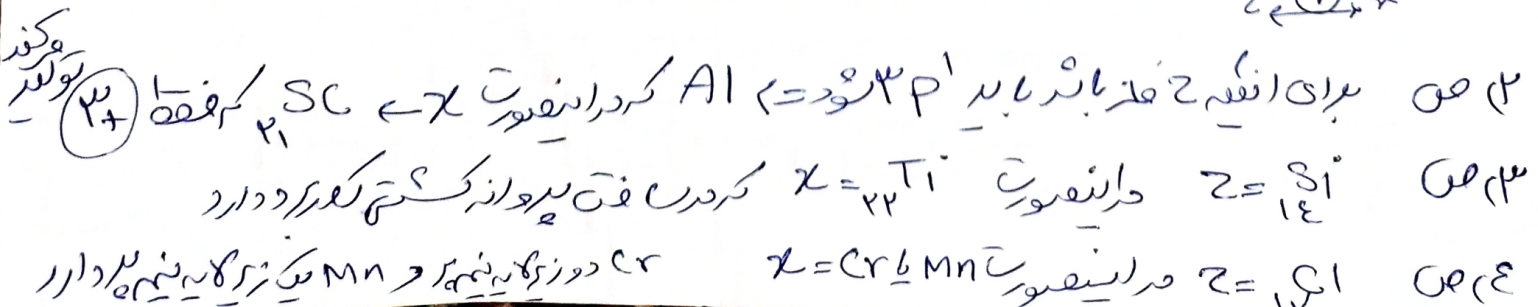
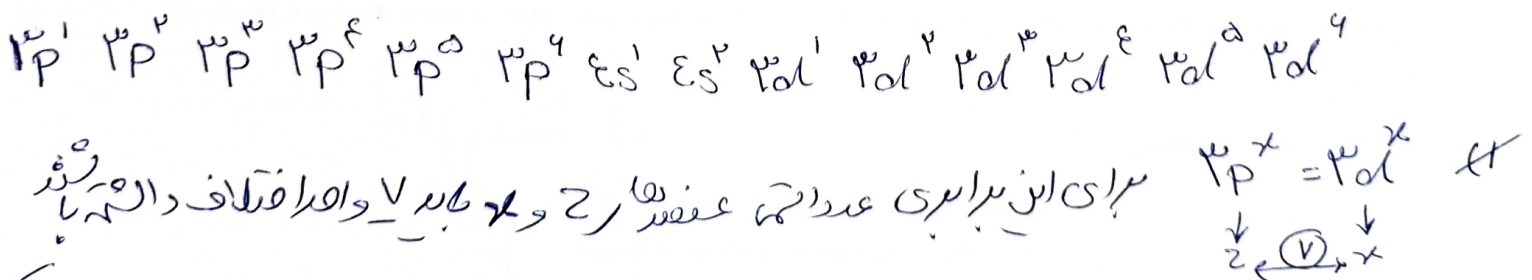


باسم خداوند متعال و به مناسبت گنجینه کنکور ریاضی خارج ۱۴۰۴ - به سبب رهنده و کوفه برانزده
 مدرسین پایه و کوفه
 ۰۹۰۳۷۴۵۹۴۳۷



۷۸ - نرینه ۱



۷۹ - نرسنه ۱

$$H_2O \rightarrow \frac{118}{18} = \frac{6.5}{3} \rightarrow 1.3 \text{ mol}$$

$$CO \rightarrow \frac{1.3}{1} = \frac{97}{28} \rightarrow \boxed{1.1497}$$

$$1.3 \text{ mol} \times \frac{22.4 \text{ lit}}{1 \text{ mol}} = 29.12 \text{ lit}$$

۸۰ - نرسنه ۳

SCO	OFr ۲	OFr	CH ₂ Cl ۱
ن: ۴ ک: ۵ ک: ۵	ن: ۸ ک: ۲ ک: ۲	ن: ۵ ک: ۸ ک: ۲	ن: ۳ ک: ۴ ک: ۴
HCOOH	SCO ۴	HCOOH	CH ₂ Cl ۳
ن: ۴ ک: ۳	ن: ۴ ک: ۵	ن: ۴ ک: ۳	ن: ۳ ک: ۴
		H-C(=O)-O-H	

مغول

CO₂

۸۱ - نرسنه ۲

$$\frac{1 \text{ mol}}{1} \rightarrow \frac{8 \times 34 \times 10^3}{6 \times 44 \times 340} \approx 3$$

۸۲ - نرسنه ۴

$$100 = \frac{Na_2SO_4}{284} \times 10^6$$

$$Na_2SO_4 \text{ جزء} = \frac{284 \text{ gr}}{142} \mid \frac{?}{46} \rightarrow$$

۸۳ - نرسنه ۱

با توجه به شکل با دقت زحمان و برای حل این معادله آب استخوان (۲) و ارد استخوان (۱) مورد
تأمل و نهایت بر تعادل غلطی برسد

(۱) ص ۷۲: زینب و عبور مولود هاربا. لہ ستون ۲ بہ ستون ۱ (رفاع)

کتاب در تون ۲ کامی و در تون ۱ افراسی و همایه

خلفت معین ها در ادبها برای است

① $2 \times 2 = 4$

② $2 \times 2 = 4$

⑦ $\frac{1}{2} \times \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$

ولی با بزرگ زمان در سیرین به خلقت بر این خلقت یون ها در دوطرفه این بود ولی
یون ها تقویری نمی گذارند برای خواهد بود

① مول هارستون: $72 \times 10^2 = 0.008 \text{ mol}$ $\rightarrow$ $\frac{0.008}{0.014} = 0.571$

① تجزیه و تحلیل : $100 + 100 = 200 \text{ m}$ نقطه

① $200 + 100 = 300 \text{ m}$: حجم كلون در تون
 البقية نصف حجم ٢ - واربرسون ١ - نقولده ششما فضا فرق لوان فرضي حجم هلال = حجم كلون
 $\frac{0.002}{0.12 - x} = \frac{0.006}{0.12 + x} \rightarrow x = 44.4 \text{ m}$

$$\frac{0.004}{0.004 - x} = \frac{0.008}{0.004 + x}$$

۴) تعداد مولکول ها را با حجم آب مقیاس است چون غلظت ها برابر می شود پس این نسبت به
مسئله خواسته برای هر دو لیسان می باشد این نسبتی که توان مقادیر در آن
چون بعد از مقایسه این عملیات ۱) دقیقاً ۲ برابر حجم مولکول در این مقادیر می باشد
۵) همه خود را بر این نسبت تعداد مولکول ها را با هم مقایسه می کنند

٢٤٨

چون با تقدیرات دما به یک اندازه صفیران احوال ضعیف برابر نبوده یعنی

ممود را خندان پیروی شما برای این بخت فطرت است

۴) بریقین می تواند درست باشد

(۲) چون اختلاف میان نزاع و نزاع در میان است پس با افزایش و

الحمد لله رب العالمين

$\frac{a}{n} \rightarrow 0$ as $n \rightarrow \infty$ ✓

۴۴۔ انحلال اغلب بعد ہا میں اس وقت از نو حرمہا سمدات

$$\text{مول مایه} = 1/1 \times 1/2 = 1/2$$

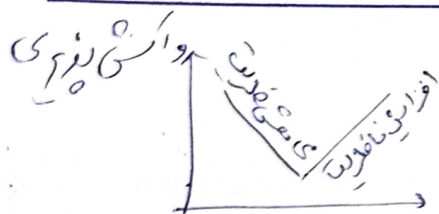
$$\text{غلظت} = \frac{1/2}{1/20} = 10\%$$

۸۵ - نرینه ۴

$$\Delta M = 1 - 10\% = 90\%$$

$$\% \text{ غلظت} = \frac{1/2}{1/1} \times 100 = 20\%$$

$$M = 10\% \text{ mol} \times \frac{40}{1 \text{ mol}} = 4 \text{ g/L}$$



۸۶ - نرینه ۳

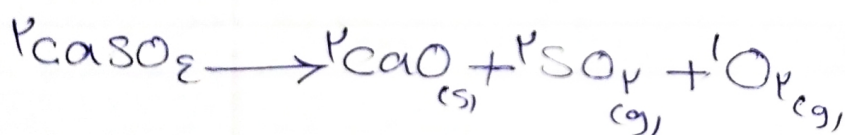
در تغییرات واندسوالد در طول یک دوره منظم نیست

۳ برای اندازه گیری محلولی که در آن غلظت واندسوالد تغییر می کند

$$\frac{X}{A} = \frac{4}{1} = 4 > \frac{1}{4} = 0.25$$

(۴)

۵. محلول غلظت بالا فقط در یک نقطه از منحنی قرار می گیرد



۸۷ - نرینه ۲

$$= (2(64) + 32 - 2(54)) / 4 = 4$$

$$\frac{40.18 \times 100}{134 \times 2 \times 100} = \frac{x}{48} \rightarrow \boxed{5.174}$$

$$C_n H_{2n+2} \rightarrow \frac{H}{C} = \frac{2n+2}{n} = 2.25 \rightarrow \boxed{n=8}$$

۸۸ - نرینه ۱



۲,۲,۴-ترمیتیل پنتان



۲,۳,۴-ترمیتیل پنتان



۲,۳,۵-ترمیتیل پنتان



۲,۴,۴-ترمیتیل پنتان

$$C_A^* = \gamma C_x^* \xrightarrow{m_A = m_x} C_A = \gamma C_x$$

۱۹- زیرین ۱

$$Q_A = C_A \cdot \Delta \theta_A \quad \downarrow \quad \frac{Q_A}{Q_x} = \frac{\gamma \Delta \theta_A}{\Delta \theta_x} \rightarrow Q_A = \gamma Q_x$$

$$Q_x = Q_A \rightarrow \Delta \theta_x = \gamma \Delta \theta_A \rightarrow \Delta \theta_A = \frac{1}{\gamma} \Delta \theta_x \leftarrow \text{و } (\gamma$$

$$C_A = C_A^* \times m_A \rightarrow \frac{C_A}{C_A^*} = m_A$$

$$C_x = C_x^* \times m_x \rightarrow \frac{C_x}{C_x^*} = m_x$$

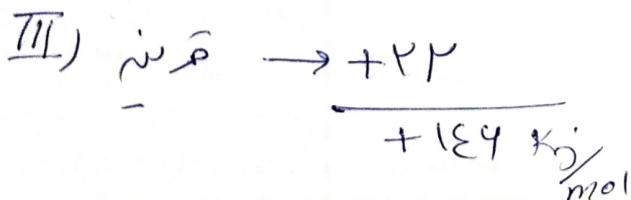
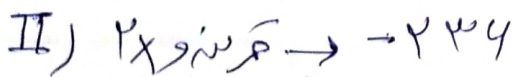
$$\rightarrow m_A = m_x$$

و (۳)

۴- چون ظرفیت گرمایی ویژه A از خ شیب است پس در هر یک برابر خ شیب است و شیب برای دریافت همان مقدار گرما و آماده A در زمان ۵ دقیقه احتیاج دارد

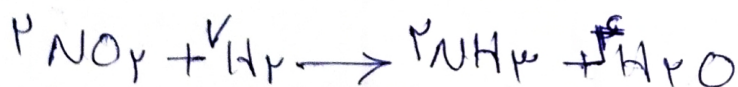


۲۰- زیرین ۴



$$1 \text{ mol } N_2O_5 \times \frac{124}{2 \text{ mol}} = 62 \text{ KJ}$$

$$+124 \text{ KJ/mol}$$



۲۱- زیرین ۳

$$R_{NO_2} = \frac{-\frac{1}{2} \frac{P}{t}}{\frac{1}{2}} = 1.1 \frac{\text{mol}}{\text{lit} \cdot \text{min}}$$

$$R_{NH_3} = R_{NO_2} = 1.1 = \frac{P_{NH_3}}{\Delta t}$$

$$\Delta t = 2 \text{ min}$$

$$\text{مجموع مول ها} = 2 + 7 = 9 \text{ mol} \rightarrow \frac{0.18}{9} = 0.02 \left\{ \begin{array}{l} 2 \times 0.02 = 0.04 \text{ mol} \\ 7 \times 0.02 = 0.14 \text{ mol} \end{array} \right.$$

$$-144 = \left[-1980 + \frac{x}{114} \right] - x \rightarrow x \approx 1040 \text{ kJ/mol}$$

$$\frac{\Delta H_{C_2H_4}}{\Delta H_{H_2}} = V/P \rightarrow \Delta H_{H_2} = \frac{\Delta H_{C_2H_4}}{V/P}$$

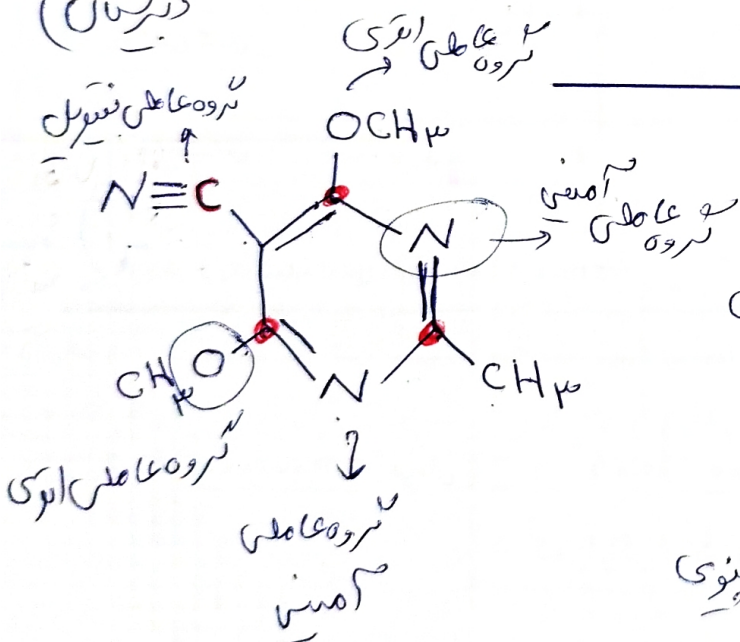
۹۳-۹۴-۹۵

۱۱ فقط در سطح افزایش به این صورت است

2 2 2 2 2 2 2

ص ۳ در پیرایه نیکوئی علی السیر و علی امید افتاد و برآموخته و واحد تکرار نوزده عمر و در پیرایه

کلمه فقه در دین و افزایش حسنیات



٩٤ - نسبه

~~Σ 1)~~

$$\text{حفظه} = \frac{3P + 9 + 9 + 8}{4} = 2V$$

~~Ex~~

$$C - O = \mathcal{E} \rightarrow \frac{V}{f} = 91 \text{ V}$$

$$\frac{\lambda}{\mu} = 4.4$$

مونو سيو ← ساوانن $C_{42}H_{38}N$

11

۴ = مجموع دورہ، دو گانہ در گانہ
۴ = شمار اتم ہر کرن با عدد اکسائی صفت ✓

١٤

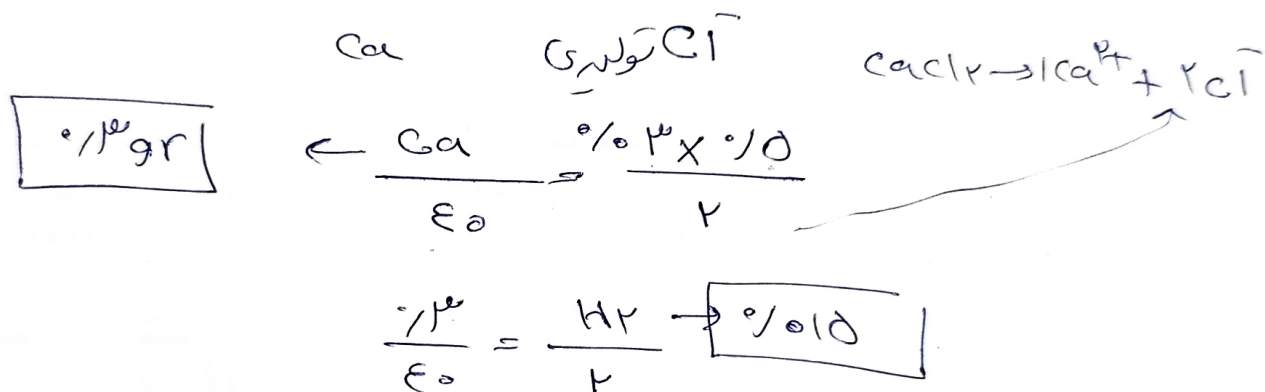
$$K_{a1} = K_{a2} \rightarrow M \alpha_1^2 = M \alpha_2^2$$

$$\frac{m\sigma}{\%2} \times \alpha_1^2 = \frac{m\sigma}{1} \times \alpha_2^2 \rightarrow \frac{\alpha_2}{\alpha_1} = \sqrt{5}$$

$$[H^+] = 10^{-11.7} = \%0.2$$

$$[H^+] = [Cl^-] = \%0.2$$

چون غلظت یون کلرید $\rightarrow \%0.5 - \%0.2 = \%0.3 \rightarrow$ غلظت یون کلرید $CaCl_2$ و Ca برابر $\%0.5$ است



۱. مقایسه رسانایی علامه بر K_b بر غلظت و دامنه یون در ده

۲. محلول نشینا پرکنیک باز ضعیف (NH_3) در برابر K_b بیشتر به یون مایل است

۳. pH به یون غلظت محلول هم در ده و فقط در یون نشینا کننده نیست

$$NaOH \text{ محلول: } غلظت = \%0.2 M \rightarrow [OH^-] = \%0.2 \rightarrow [H^+] = 5 \times 10^{-13} \rightarrow pH = 12.3$$

۴. آمونیاک در غلظت ها بالا می تواند pH محلول $NaOH$ را نشینا بانه

$$NaOH \text{ محلول: } غلظت = \%0.2 \rightarrow [OH^-] = \%0.2 \rightarrow pH = 12.3 \rightarrow$$



$$E^{\circ} < 0 \quad E^{\circ} = 0$$

$$\downarrow$$

$$E_x = -0.174 \text{ آند}$$

چون نمى توان محلولى در ۱۲ Cl را

در ظرفه از روشن كند هاري

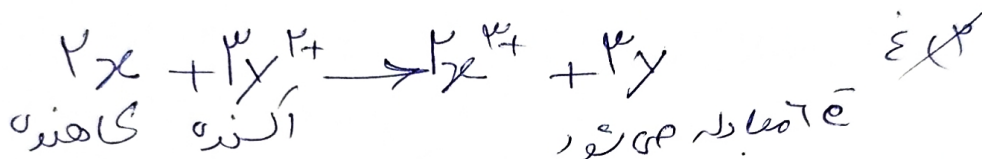
$$E_x < E_y$$

$$\downarrow$$

$$E_y = +1.12 \text{ كاتد}$$

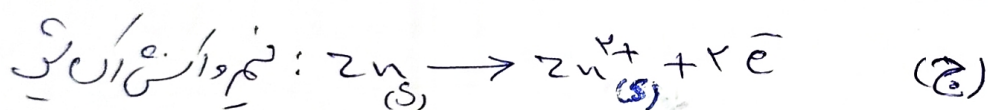
$$emf = 1.12 + 0.174 = 1.294$$

آند

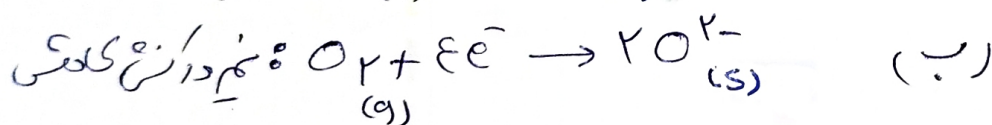


معت حرکت اكسودن لزجت ك رافد به سمت ي (كاتد) مربوطه

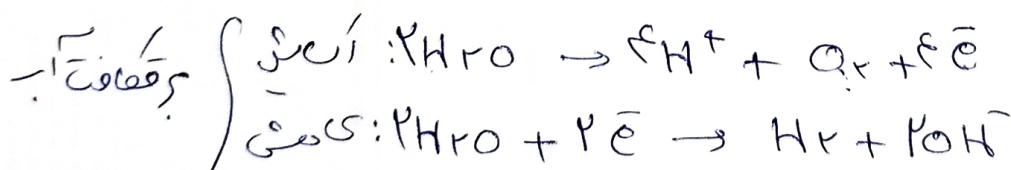
ص ۴



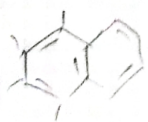
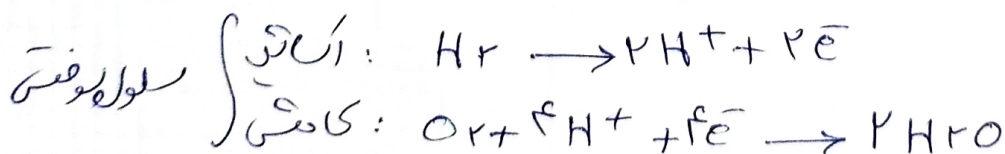
۹۹ - نرسنه ۳



مع كتاب دسي



۱۰۰ - نرسنه ۱



بيغ : ۱۶ استرانه
برافنه : ۱۹ استرانه

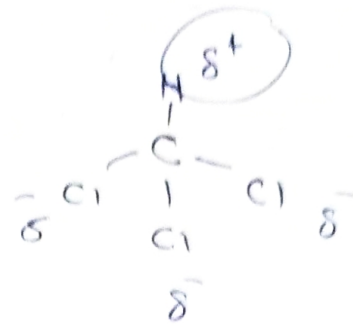
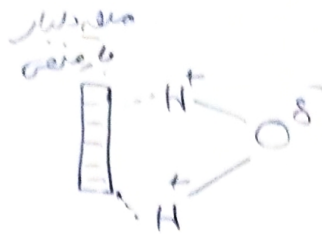
۱۰۱ - نرسنه ۳

مخالص برافنه لز آب شيراب

مهر در سلسله بنوع استرانه Si-Si
نوارم

(۴) اطراف هر Si ۴ بنور در اطراف هر ۲ بنور در حدود دارد

① ماده قطبی
② ماده ناقطبی



چون در این حالت قطبیت نهایی
چون ناقطبیات به مقدار



۱۰۳ - نرینه ۲

$$E_a = 120 \text{ kJ}$$

$$\Delta H = E_a - E'_a$$

$$-140 = 120 - E'_a \rightarrow E'_a = 260 \text{ kJ}$$

$$\frac{0.5}{2} = \frac{E_a}{\Delta H} \rightarrow \boxed{-140 \text{ kJ}}$$

۱۰۴ - نرینه ۴

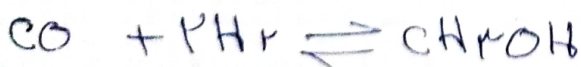
در واکنش ها در ماکس $\uparrow$ و ما $\leftarrow$ جانب بایس در جهت رفت $\leftarrow$ مقدار مولی فرآورده

درجه واکنش ها در ماکس $\leftarrow$ حجم $\leftarrow$ غلظت (طفا) $\leftarrow$ دما $\leftarrow$ دما در واکنش ها

جانب بایس در جهت مقدار مولی $\leftarrow$ تغییر فشار این در واکنش مورد نظر باید

مقدار مولی فرآورده ها $\leftarrow$ تغییر از واکنش دهنده ها باید

۱۰۵ - نرینه ۳



۰.۴	۰.۹	۰
-x	-2x	+x
۰.۴-x	۰.۹-2x	x

غلظت ها

$$\begin{cases} [CO] = \frac{0.4}{4} = \frac{1}{10} \\ [H_2] = \frac{0.9}{4} = \frac{9}{40} \\ [CH_3OH] = \frac{x}{4} = \frac{1}{4} \end{cases}$$

$$K = \frac{1/4}{(1/10)^2 \times (9/40)} = 12$$

$$x = 0.9 - 2x \rightarrow \boxed{x = 1/3}$$