



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



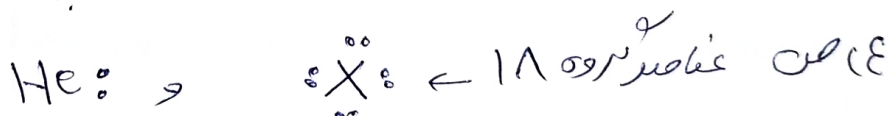
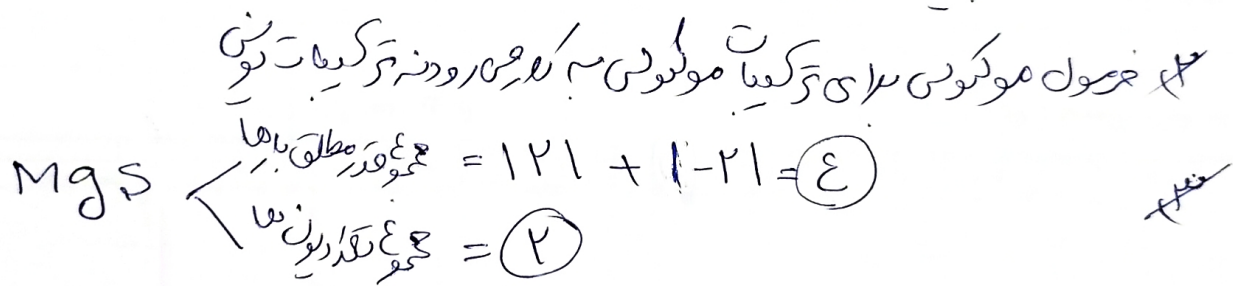
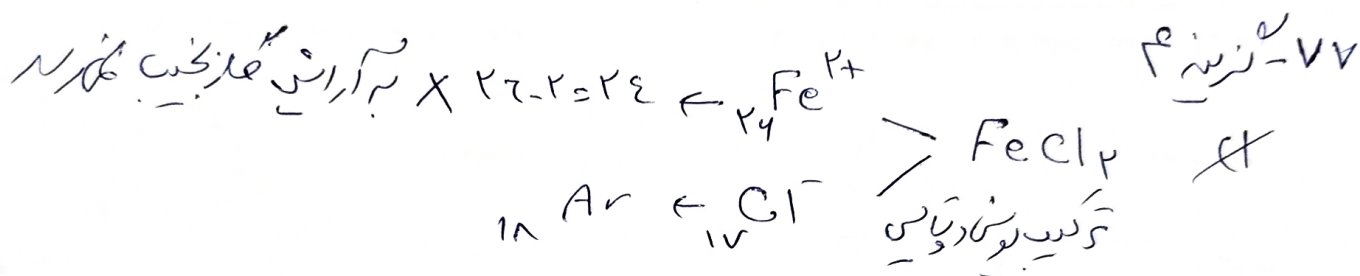
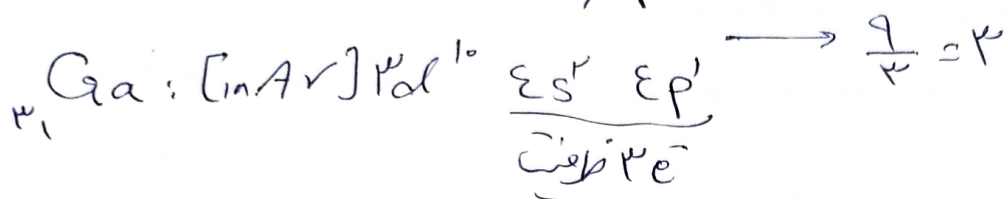
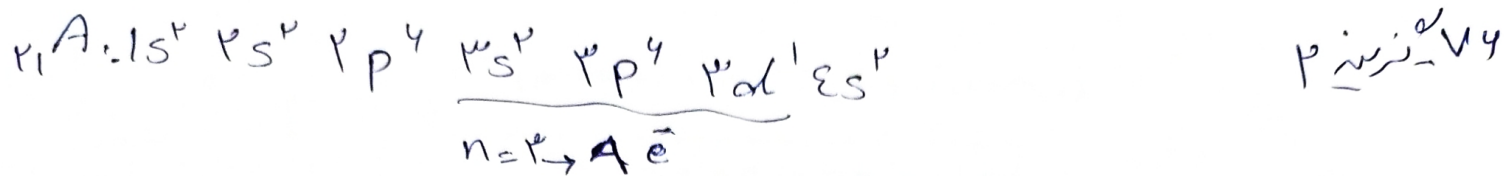
@novinkonkor



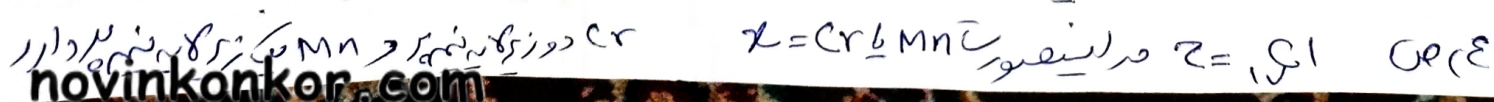
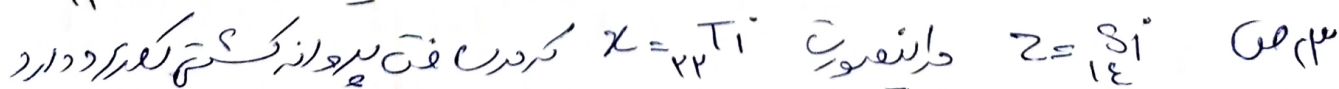
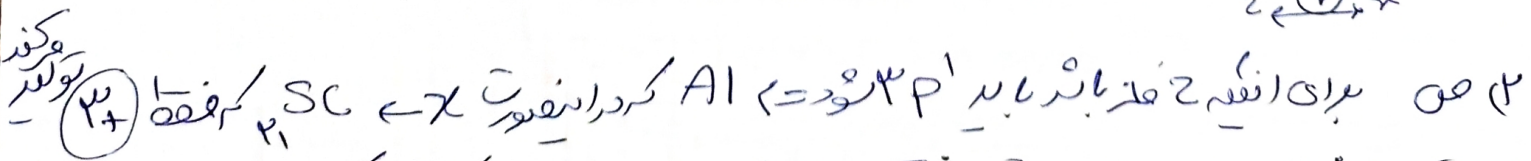
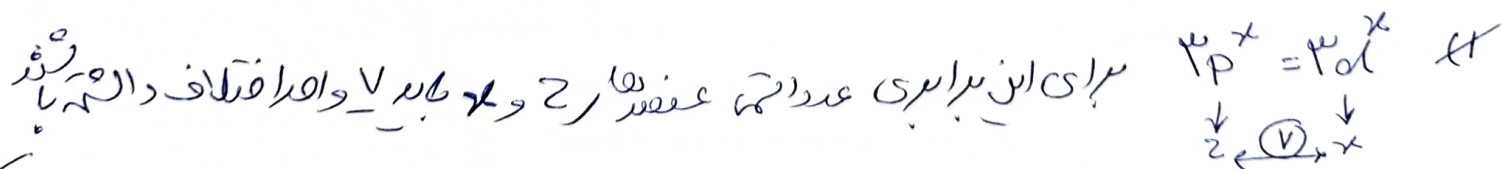
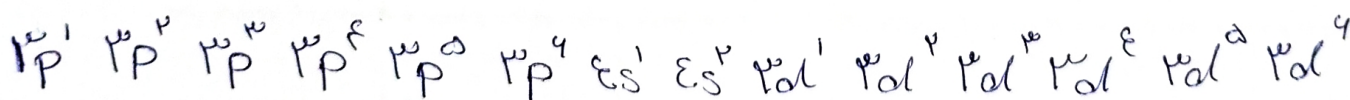
۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی

باسم خداوند متعال و بسم الله الرحمن الرحيم خارج ۱۴۰۴ - به سبب رهنده و کوفه برانزده
 مدرسین پایه و کوفه
 ۰۹۰۳۷۴۵۹۴۳۷



۷۸- نرسنه ۱



۷۹- نرسنه ۱

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

$$CO \rightarrow \frac{1.3}{1} = \frac{97}{28} \rightarrow \boxed{1.497}$$

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

۸۰- نرسنه ۳

SCO	OFr ۲	OFr	CH ₂ Cl ۱
ن: ۴ ب: ۵ ب: ۵	ن: ۸ ب: ۲ ب: ۲	ن: ۵ ب: ۸ ب: ۲	ن: ۳ ب: ۴ ب: ۴
HCOOH	SCO ۴	HCOOH	CH ₂ Cl ۳
ن: ۴ ب: ۳ ب: ۳	ن: ۴ ب: ۵ ب: ۵	ن: ۴ ب: ۳ ب: ۳	ن: ۳ ب: ۴ ب: ۴
		$\begin{array}{c} O \\ \\ H-C-O-H \end{array}$	

۸۱- نرسنه ۲

مغول

$$\frac{1 \text{ mol}}{1} \rightarrow \frac{8 \times 34 \times 10^3}{6 \times 22 \times 340} \approx 3$$

۸۲- نرسنه ۴

$$100 = \frac{Na_2SO_4}{2840} \times 10^7$$

$$Na_2SO_4 \text{ جزء} = \frac{2840 \text{ gr}}{142} \mid \frac{?}{46} \rightarrow$$

۸۳- نرسنه ۱

با توجه به شکل با دقت زحمان و در اثر فشار الکتریکی ایجاد شده آب استخوان (۲) وارد استخوان (۱) می شود تا در نهایت به تعادل غلظتی برسند

۱) ص ۸۴ درخت زمان در عبور موگول ها آب از ستون ۲ به ستون ۱ (رهای)

آب در ستون ۲ کمی صاف و در ستون ۱ افزایش می یابد

غلظت یون ها در آب برای است $\rightarrow$

$$\textcircled{1} \quad 0.02 \times 2 = 0.04$$

$$\textcircled{2} \quad 0.01 \times 2 = 0.02$$

ولی با گذشت زمان در ستون ۱ غلظت یون ها در طرف برابر شود ولی
یون ها تغییر نمی کنند و برابر خواهد بود

۱) $0.02 \times 0.02 = 0.0004 \text{ mol}$ غلظت $\rightarrow \frac{0.0004}{0.02} = 0.02$

۱) حجم محلول در ستون ۱: $200 + 100 = 300 \text{ ml}$

البته نصف حجم ۲ - و در ستون ۱ نخواهد شد و فقط فرق آن را می بینیم غلظت محلول را از آن می گیریم

$\frac{0.0004}{300} = \frac{0.02}{x}$

۴) مقدار موگول ها را با حجم آب متناسب است چون غلظت ها برابر می شود پس این نسبت
 سوال خوانده برای هر دو موگول صاف البته این نسبت که توان نقد در آب در دسترس
 چون بعد از قرار گیری در محلول ۱ دقیقاً ۲ برابر حجم محلول در ۱ قرار می گیرد پس
 ۵) همه ی یون ها در این نسبت مقدار موگول ها را با یون ها را نخواهد شد

۸۴ زیرین

چون با تغییرات در بزرگی اندازة معبران انحلال نمک برابر نبوده یعنی

نمونه انحلال پذیری در ما برای این نمک حفظی نیست

۲) بر یقین نمی تواند درست باشد

۱۲) چون انحلال آن از نوع نرمال است پس با افزایش در ما

الو به شروع به حل شدن می کند

۱۴) $a - 10 = 0$ باشد

۱۴) انحلال اغلب نمک ها مثل این نمک از نوع نرمال است

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

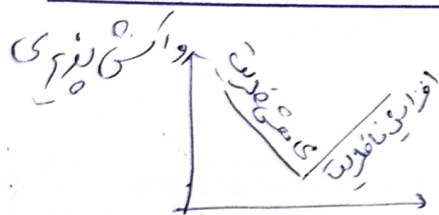
$$\text{غلظت} = \frac{1/2}{1/20} = 10\%$$

۸۵ - نرینه ۴

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

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

$$M = 10\% \text{ mol} \times \frac{40}{1 \text{ mol}} = 3.2 \text{ g/L}$$



۸۶ - نرینه ۳

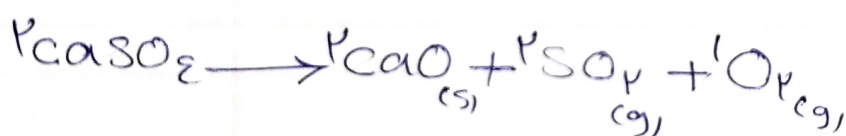
در تغییرات و اشیاء نوری در طول یک دوره منظم نیست

۳ برای نرها نجیب میگویند شعاع اشیاء را می بیند و می تواند از نجیب بماند

$$\frac{X}{A} = \frac{4}{1} = 4 > \frac{v}{c} = 1/1.5 = 0.66$$

(۲)

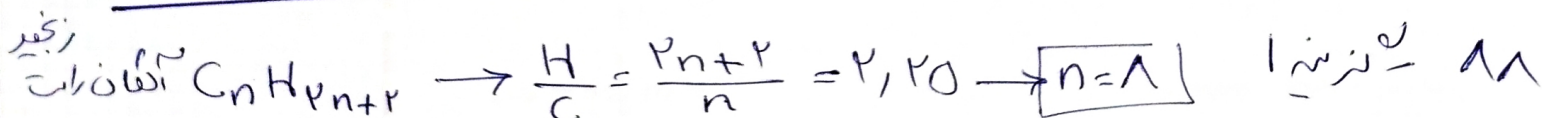
ح) چون $\frac{X}{A} > \frac{v}{c}$ است پس نور در آنجا منعکس می شود و نمی تواند عبور کند



۸۷ - نرینه ۲

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

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



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- نسبت ۱

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

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

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

$$\rightarrow m_A = m_x$$

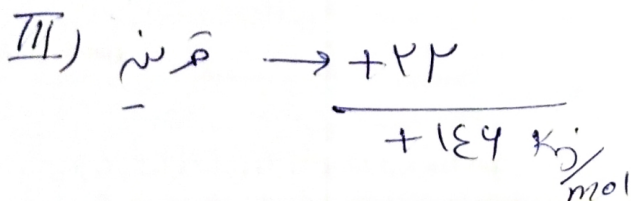
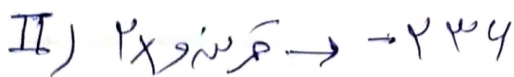
۳) ۱۰۰

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

۴) ۱۰۰ چون ظرفیت گرمایی ویژه A از x بیشتر است پس در هر یک گرم از x به همان قدری برای دریافت همان مقدار گرما به A در زمان ۵ دقیقه احتیاج دارد



۹۰- نسبت ۴



$$1 \text{ mol } N_2O_5 \times \frac{144}{2 \text{ mol}} = 72 \text{ kJ}$$



۹۱- نسبت ۳

$$R_{\text{NO}_2} = \frac{+1.2}{2 \times \frac{1}{2}} = 1.2 \frac{\text{mol}}{\text{lit} \cdot \text{min}}$$

$$R_{\text{NH}_3} = R_{\text{NO}_2} = 1.2 = \frac{3.6}{\Delta t}$$

$$\Delta t = 3 \text{ min}$$

۱۰۰ مجموع مول‌ها = ۲ + ۷ = ۹ mol $\rightarrow \frac{0.18}{9} = 0.02$ $\begin{cases} 2 \times 0.02 = 0.04 \text{ NO}_2 \\ 7 \times 0.02 = 0.14 \text{ NH}_3 \end{cases}$

۹۲- نرینه ۱

$$\Delta H = \left[\text{گرمی آنالیز سوخت} \right] - \left[\text{سوختن فراورده ها} \right]$$

و آنتی

$$-144 = \left[-1940 + \frac{x}{7.12} \right] - x \rightarrow x = 2040 \text{ KJ/mol}$$

$$\frac{\Delta H_{C_4H_4}}{\Delta H_{H_2}} = 7.12 \rightarrow \Delta H_{H_2} = \frac{\Delta H_{C_4H_4}}{7.12}$$

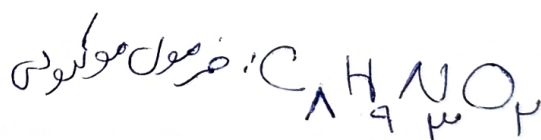
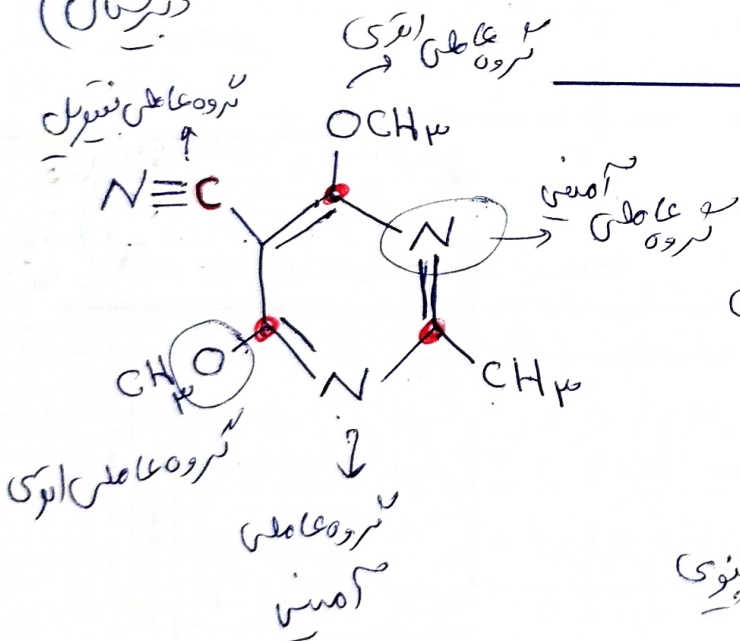
۹۳- نرینه ۳

۱- فقط در پلیمر افزایش بر این صورت است

~ ~ ~ ~ ~

۲- در پلیمر تراکم مولی است و پلی آمید افتادگی را می بینیم و واحد تکرار کننده مربوط به طول آب است (در دو قطب ها در برینان)

۳- فقط در پلیمر افزایش بر این صورت است



۹۴- نرینه ۴

$$\text{حقیقت منوی} = \frac{32+9+9+4}{2} = 27$$

$$C-O=2 \rightarrow \frac{27}{4} = 6.75$$

$$\frac{1}{3} = 214$$

مونومر به سیانواتر $C_8H_9NO_2$

۹۴- نرینه ۴

۴ = مجموع پیوندها دوگانه در کات

۴ = شماره اتم هیدروژن با عدد اکسایش مثبت

۹۵- نرینه ۲

$$K_{a1} = K_{a2} \rightarrow M_1 \alpha_1^2 = M_2 \alpha_2^2$$

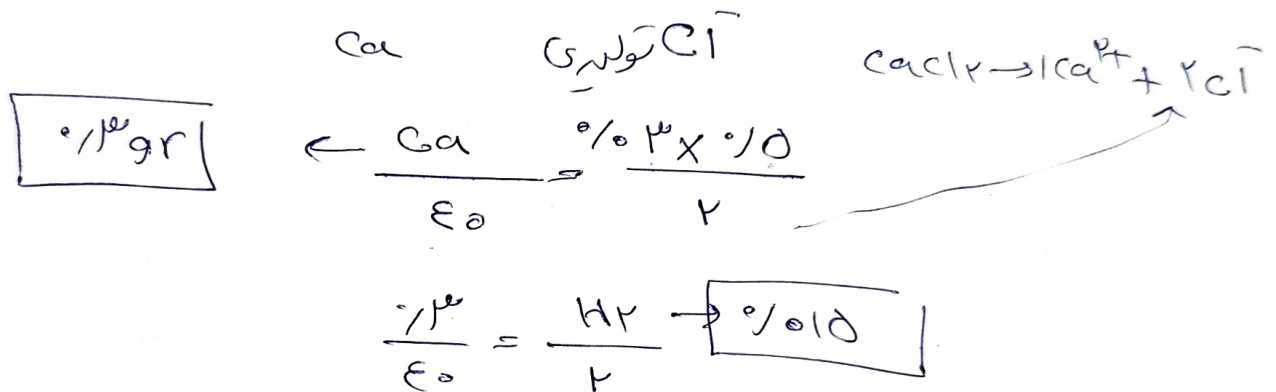
$$\frac{\text{mol}}{0.2} \times \alpha_1^2 = \frac{\text{mol}}{1} \times \alpha_2^2 \rightarrow \frac{\alpha_2}{\alpha_1} = \sqrt{5}$$

۹۶- نرینه ۱

$$[H^+] = 10^{-11.7} = 0.02$$

$$[H^+] = [Cl^-] = 0.02$$

چون غلظت یون کلرید $\rightarrow 0.05 - 0.02 = 0.03 \rightarrow$ غلظت یون کلرید $CaCl_2$ در برابر ۰.۰۵ است



۹۷- نرینه ۲

۱- مقایسه رسانایی علاقه به K_b به غلظت و دما به سبب درجه

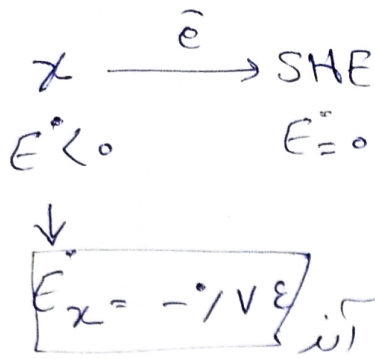
۲- محلول آمونیاک رکنیک باز ضعیف (NH_3) در برابر K_b به سبب به صورت مولکولی حل می شود

۳- pH به سبب غلظت محلول هم در دما و فقط در یونش تعیین کننده نیست

$$NaOH: \text{محلول} \quad [OH^-] = 0.02 \rightarrow [H^+] = 5 \times 10^{-13} \rightarrow pH = 12.3$$

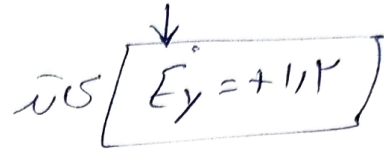
۴- آمونیاک در غلظت ها بالا می تواند pH محلول $NaOH$ را کمی بالا ببرد

$$NaOH: \text{محلول} \quad \alpha = 0.01 \rightarrow [OH^-] = 0.02 \rightarrow pH = 12.3 \rightarrow pH \text{ محلول } NaOH \text{ غلظت } 0.02$$

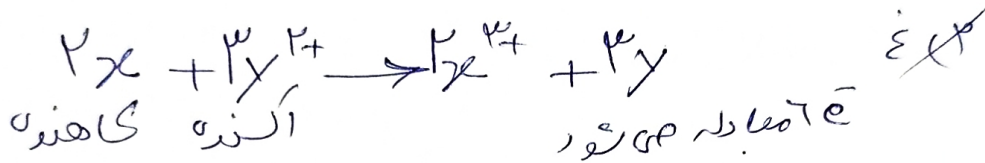


چون نمه توان محلولی در ۱۲ یا ۱

در ظرفه از روشی که نگهداری
کردن با این $E_x < E_y$

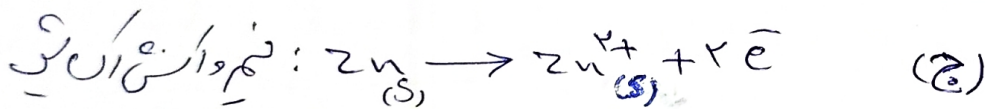


$$emf = 1.12 + 0.174 = 1.294 \text{ وند}$$

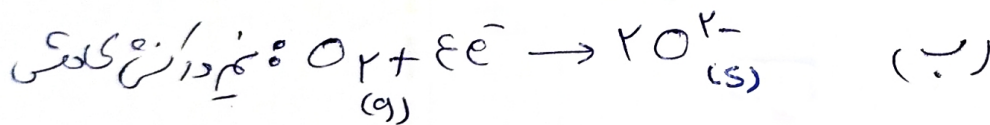


معت حرکت الکترودن لزجت که رافند به سمت ی (کاتد) می باشد

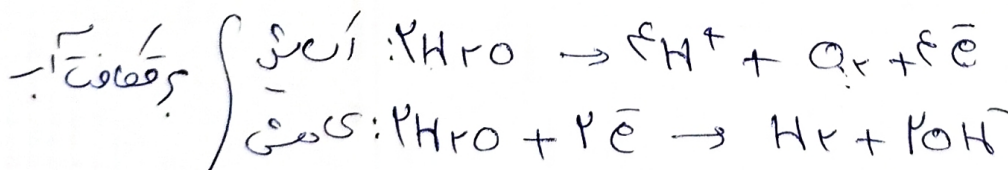
۴ ص



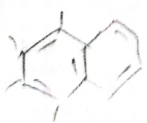
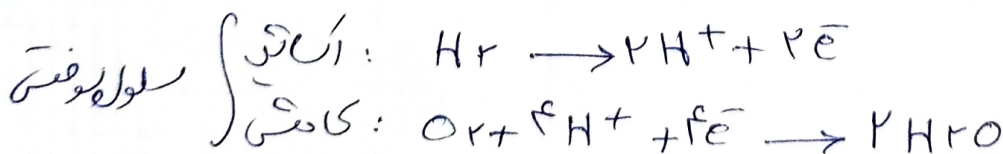
۹۹ - نرنه ۳



مع کتاب دسی



۱۰۰ - نرنه ۱



سیخ: ۱۶ استرانه
شماره: ۱۹ استرانه

۱۰۱ - نرنه ۳

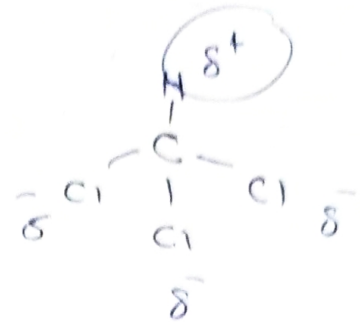
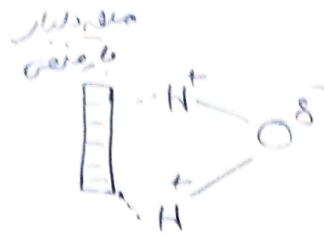
محالیه نه افیه لز آب شتارت

نیزه ال تراه Si-Si
نوارم

۴ اطرافه Si و پیوند را طرفه

۱۰۲ - نرنه ۱

① ماده قطبی
② ماده ناقطبی



چون در این حالت قطبیت نهایی
چون ناقطبیات به مقدار

۱۰۳ - نرنه ۲



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

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

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

$$\frac{0.5}{2} = \frac{E_0}{\Delta H} \rightarrow \boxed{-140 \text{ KJ}}$$

۱۰۴ - نرنه ۴

در واکنش ها اگر ماکس $\uparrow$ و ماکس $\leftarrow$ جابجایی در جهت رفت $\leftarrow$ مقدار مولی فرآورده

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

جابه جایی در جهت مقدار مولی بسته به این در واکنش مورد نظر باشد

مقدار مولی فرآورده ها بسته به این در واکنش دهنده ها باشد

۱۰۵ - نرنه ۳



۰.۴	۰.۹	۰
-x	-2x	+x
۰.۴-x	۰.۹-2x	x

غلظت ها

$$\begin{cases} [CO] = \frac{0.1}{0.4} = \frac{1}{4} \\ [H_2] = \frac{0.3}{0.4} = 0.75 \\ [CH_3OH] = \frac{0.3}{0.4} = 0.75 \end{cases}$$

$$K = \frac{0.75}{0.75 \times \frac{1}{4}} = 12$$

۰.۹ ۲x $\rightarrow$ $\boxed{x = 0.3}$



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی