



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



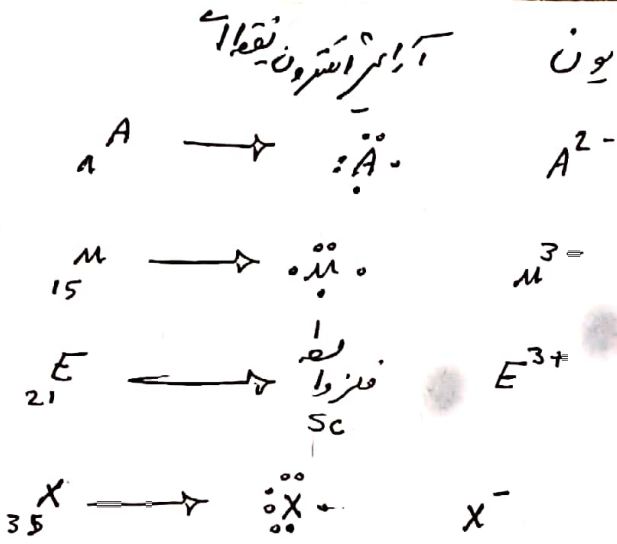
@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی

۲۰۱- نرنه (۲)



با توجه به توصیف روبرو EA و MX_2

نداریم و فرمول شیمیایی صحیح این ترکیبات به صورت

EA_2 و MX_3 است.

۲۰۲- نرنه (۳)

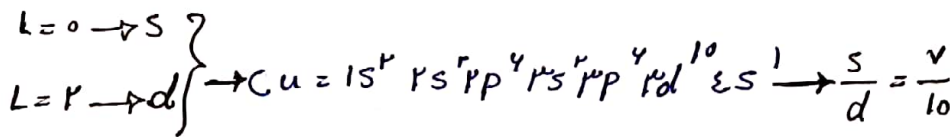
khoshtami - chem

✓ نواره اول ✓

✓ نواره دوم X

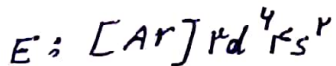
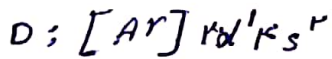
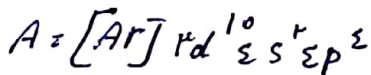
✓ نواره سوم ✓

✓ نواره چهارم ✓



۲۰۳- نرنه (۴)

با توجه به اطلاعات سوال آرایش اکترونی عناصر به صورت روبرو است.



عدد اتمی گوگرد (S) را با A هم برده است با شماره ردیف آن

مساوی است.

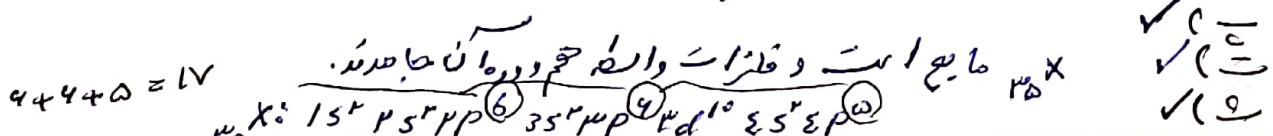
عدد اتمی ۱۶

شماره ردیف ۱۶

۲۰۴- نرنه (۴)

الف) X عنصر قبل از K است چنانچه این با اعداد هم می‌خواند.

ب) X م شفاع اتم آن از X کوچکتر است (مراعات به خط جزیره می‌شود)



۲۰۸ - نرینه ①

x(=

x(= ✓ زیرا CO قطب است.
و قطب در مرکز جاذبه دارد.

✓ (اف

۲۰۹ - نرینه ①

با توجه به توضیحات سوال میزان ناخالص در نمونه را اول و ۲ است.
در صورتی که کل نمونه ۱۰۰ گرم باشد.

$$11g + 10g + 2g = 100g \text{ نمونه}$$

Na₂SO₄ ناخالص

توجه: با توجه به آب جرم Na₂SO₄ و ناخالص تغییر نمی کند و تنها جرم آب - انزاسر می یابد.

پس برای جرم کل برابر نمونه ۲ برابر است با:

$$Na_2SO_4 \text{ جرم} \rightarrow 11 + 0.12M + 2 = 11 \rightarrow M = \frac{90}{0.12} = 112.5g$$

Khataei chem

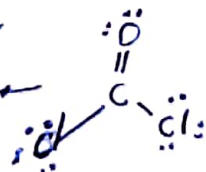
$$Na_2SO_4 / = \frac{11}{112.5} \times 100 = 9.78\%$$

$$Na_2SO_4 \text{ در صد جرم} = 9.78\% \rightarrow 112.5 \times 0.0978 = 11g \text{ Na}_2SO_4$$

در نمونه اول

$$BaSO_4? \rightarrow \frac{112.5}{152} = \frac{BaSO_4}{233} \rightarrow BaSO_4 = 17.14g$$

در نمونه اکسیرین دار
! جفت اکسیرون نامیون را حاصل است

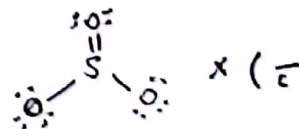


x(=

✓ (اف

۲۱۰ - نرینه ③

✓ (=



۲۱۱ - نرینه ② با توجه به اطلاعات سوال اول و ۲ برابر است با:

$$\begin{array}{l} 0.50^\circ C \rightarrow A: 0 + 35 = 35 \xrightarrow{\frac{A}{B} = 1} S_B = 35 \\ 0.50^\circ C \rightarrow B: 17(10) + 35 = 207 \xrightarrow{\frac{A}{B} = 2.22} S_B = 10 \end{array} \rightarrow S_B = \frac{5}{10} \theta + 35$$

$$\begin{array}{l} \theta = 50^\circ C \rightarrow S_A = 0.97(50) + 35 = 84.85 \\ \theta = 50^\circ C \rightarrow S_B = -0.125(50) + 35 = 28.75 \end{array} \rightarrow \frac{[S]}{[A]} = \frac{17.14 \times 100}{84.85} = 1.04$$

۲۱۲ - معترضه (۲) الف) X

$$C_{14}H_{26}$$

Ksp

۴۱۳ - نرنه ①

$$\frac{0.012 M}{1} = \frac{0.1}{\Delta \xi} \rightarrow M = 0.12 \Delta \xi$$

شماره این دفتر ۱۰۰ مقرر شد
مقدار مول H_2SO_4

$$\rightarrow n = 1/1 \propto 1/P \propto 1/10 \text{ mol} \xrightarrow{H_2SO_4} H_2SO_4 \propto 1/10 \propto 9 \text{ L}$$

1, 2, 3

2

Ⓐ khantami_chem

۲۱۴ - مُزَنَن (۴)

4

نسب خراب و سوسو

ماز آئن

X = مقدار اول

✓ نزاع / عدم

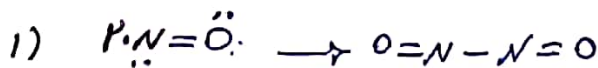
✓ نزاره سقم.

نذرہ چارم ✓

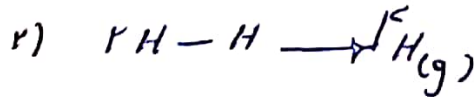
$$\frac{C_r H_6}{C_r H_r} = \frac{K_0}{K_0} = 0.75$$

۲۱۵ - نرنیہ (۴)

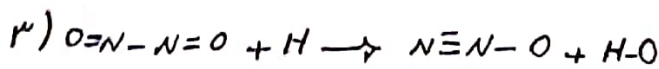
مقدار ۵۴۸ گرم از وانتر ۴ بدست آورده و با ۱۰۰۰ سی سی متانول



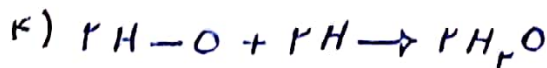
$$\Delta H_1 = - (N - N)$$



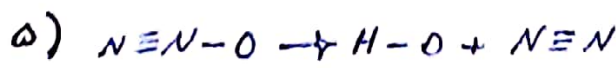
$$\Delta H_r = 1214 = +1214 \text{ KJ}$$



$$\Delta H = 1112 + (N-N) - 9 \times 2 - (N-0) = 14 \text{ kcal}$$



$$\Delta H_f = -P(KJ) = 924 KJ$$



$$\Delta H_a = 4 \Sigma \Sigma + N - 0 - 440 - 4 \Sigma \Sigma = \cancel{440} + (N - 0) - 440$$

$$\Delta H_T = \Delta H_1 + \Delta H_f + \Delta H_v + \Delta H_c + \Delta H_a$$

$$\Delta H_T = -(\cancel{N} - \cancel{N}) + 1 \text{ v r} + 1 \text{ r} - 1 \text{ r} + (\cancel{N} - \cancel{N}) - (\cancel{N} - 0) - 9 \text{ r} + (\cancel{N} - 0) - 5 \text{ r} = -10 \text{ r}$$

5/8

۲۱۴ - نرنه ۲

✓ نرنه اول

× نرنه دوم

✓ نرنه سوم. به نكات مربوط به نفع ابرو را هجرت

× نرنه چهارم. " " " " " "

۲۱۷ - نرنه ۱

⑤ khatami chem

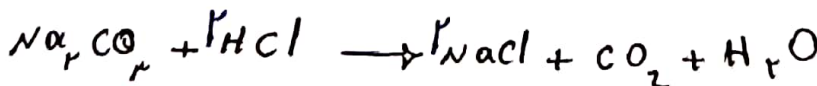
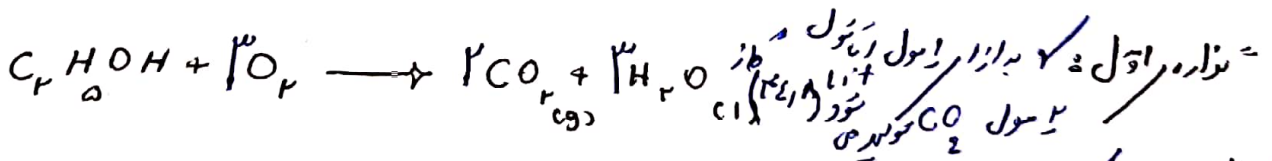
$$Q = m C \Delta \theta \rightarrow 14400 = 1000 \times C \times 10 \rightarrow C = 1.44 \frac{J}{g \cdot ^\circ C}$$



$$\frac{O_2}{32 \times 3} = \frac{1.44}{295} \rightarrow O_2 = 1g$$

اندا هادوت داده شده ل مولرنه سیم

۲۱۸ - نرنه ۴

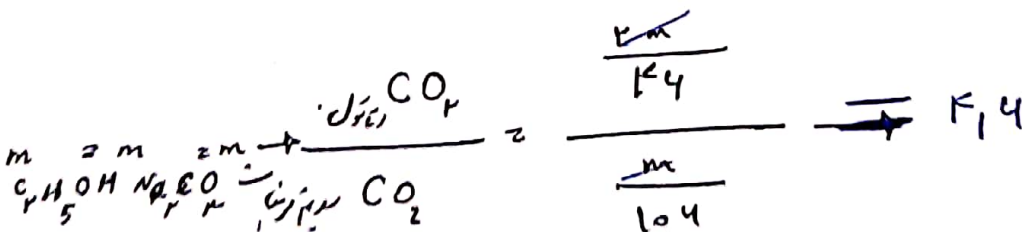


$$R_{14} = \frac{40.45}{18 \times 1} = 2.247$$

$$R = 0.9 = 90\%$$

✓ نرنه سوم

✓ نرنه چهارم

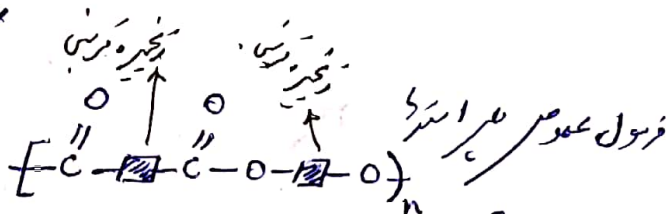


$$\frac{100 \times P}{104 \times 1} = \frac{115}{2} \rightarrow P = 0.775 = 77.5\%$$

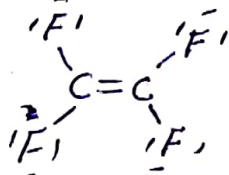
با توجه به متن سوال در صورتی که سرعت تجزیه $KClO_3$ برابر 1 mol/hr باشد بنابراین مقدار تجزیه 1 mol/hr از این ماده به 10 g/hr زماندار داریم (چون 1 mol/hr تجزیه شود) در این بازه 10 g/hr خلقت

0.4 mol/hr برابر 1 mol/hr خواهد بود بنابراین مقدار نرنه 1 mol/hr صحیح است. (چون 1 mol/hr در 10 g/hr تجزیه شود)

⑤ khatami-chem



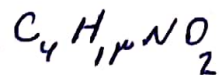
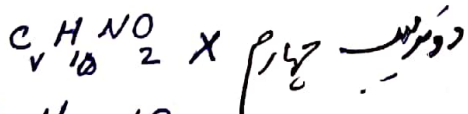
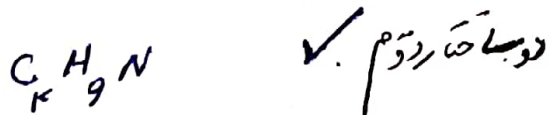
$$\frac{4 \times 3}{4} = 3$$



✓ (-)

✓ (-) متن کتاب (ناخن دهن بدن و مکرر می‌شوند)

(-) $\times$ جدول ~~خواص~~ سوال ۶ نرنه دوره فصل سوم سیم یازدهم



در کتاب

باری که به خاطر سپردن مقادیر مربوط به $\log$ نداریم در کتاب ۱۰ اعداد ۲، ۳، ۴، ۵ و ۷ یاد می‌شود

$$\left. \begin{array}{l} \log 2 = 0.3 \\ \log 3 = 0.48 \\ \log 7 = 0.85 \end{array} \right\}$$

با توجه به مقادیر جدول و مقدار

$$-\Delta[A] = (7-2) \times 5 \rightarrow R_A = \frac{5}{10} \text{ mol/L.s}$$

$$R_A = \frac{5}{10} = 0.5 \text{ mol/L.s}$$

در ۱۳ لیترا ۲۰۰ میلی لیتر $\Delta[A] = (14 - 13) = 1$

$$\frac{\bar{R}}{\bar{R}} = \frac{0.125}{1} = 0.875$$

$A(13-205)$ V

۲۲۴ - نرینه (۴) با توجه به محبت اسید ضعیف و قوی طبعاً نرینه؟ صغیر می باشد

۲۲۵ - نرینه (۳) $\checkmark$ (یعنی) $\times$ (یعنی) طبعاً نرینه؟ صغیر می باشد

۲۲۶ - نرینه (۱) $\checkmark$ نرینه اول؟ $\checkmark$

۲۲۷ - نرینه (۴) $\checkmark$ نرینه اول؟ $\checkmark$

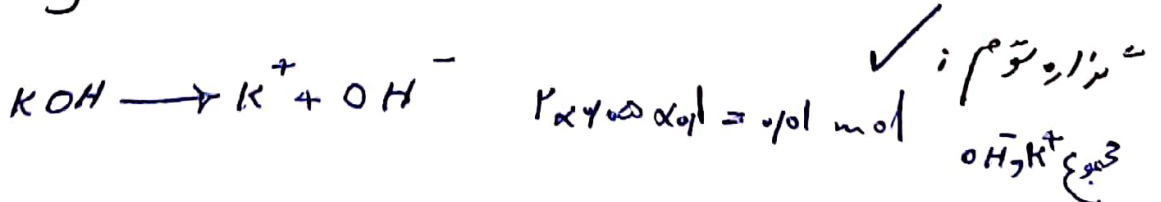
$$[KOH] = \frac{0.1}{0.125} = 0.8 M$$

$\frac{n \cdot M \cdot V}{a} = \frac{n \cdot V \cdot n}{b \cdot b}$

$$0.125 \times 0.1 = 1.25 \times 10^{-2} \text{ mol HCl}$$

$$[OH^-] = 0.1 M \quad [H^+] = \frac{10^{-14}}{10^{-12}} = 10^{-2} M \quad \checkmark$$

$$\frac{[OH^-]}{[H^+]} = \frac{0.1}{10^{-12}} = 10^{12}$$



$$[OH^-] = \frac{1.25 \times 0.1}{0.125} = 0.1 \rightarrow \frac{0.1}{0.1} = 1$$

$\checkmark$ نرینه؟ $\checkmark$

۲۲۸ - نرینه ۱

از این رابطه pH را بدیند
نیاید این غلظت $[H^+]$ در دو سید
است

$$[HA] \times 0.12 = [HD] \times 0.25 \rightarrow \frac{[HD]}{[HA]} = K_A$$

$$[H^+] = 0.005 \times 0.12 = 4 \times 10^{-4}$$

$$pH = -(\log 4 + \log 10^{-4}) = 3.3$$

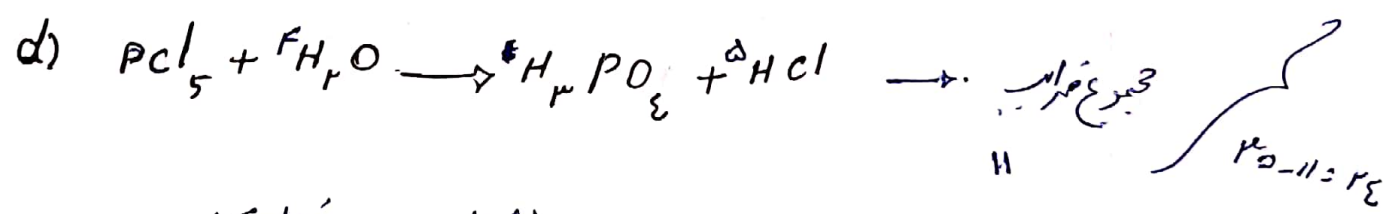
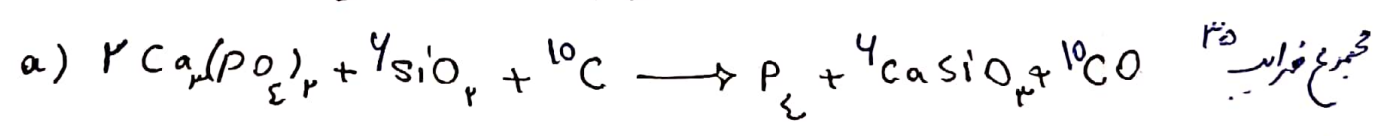
Khataami - chem

طیله نزاره؟ صحیح هستند

۲۲۹ - نرینه ۴

۲۳۵ - نرینه ۲

و آنرا در CaO از نوع آسید و با هستند



(نزاره چهارم غلط است)

حالا نزاره ها به استثنای نزاره چهارم صحیح است در این دانش آسید

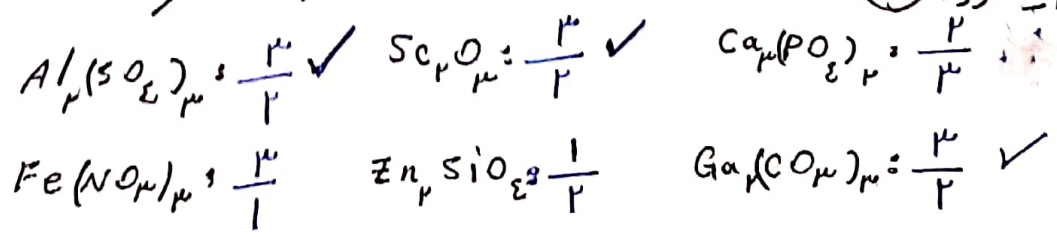
و کاهش آنرا را می توانیم از سید و حجم هاشن بدیند

۲۳۱ - نرینه ۳

۲۳۲ - نرینه ۴

با توجه به نمودار استوکیومتری غلط نرینه ۴ است

۲۳۳ - نرینه ۲



نسبت فادل و آنر $\frac{K}{K}$ با توجه به شکل آ (دو نر در حالت فادل) :

از آنجا که K ثابت است و برابر K بر تعریف است.

$$K = \frac{[Z]^2}{[X_2][Y_2]} \rightarrow \frac{\left(\frac{0.14}{2.125}\right)^2}{\left(\frac{0.12}{2.125}\right)\left(\frac{0.12}{2.125}\right)} = K$$

$K_2 = K \rightarrow$

$$\begin{array}{c} X_2 + Y_2 \rightleftharpoons 2Z \\ t_{eq} = x \quad -x \quad +2x \end{array} \left. \vphantom{\begin{array}{c} X_2 + Y_2 \rightleftharpoons 2Z \\ t_{eq} = x \quad -x \quad +2x \end{array}} \right\} \rightarrow \frac{\left(\frac{2x}{2.125}\right)^2}{\left(\frac{0.12-x}{2.125}\right)^2} = K \rightarrow x = 0.12$$

و برابر این به اندازه 0.12 مول از X_2 و Y_2 مصرف می شود. بنابراین میزان باقی مانده

موند در ظرف برابر $Z = 0.14$, $x = 0.1$

$Y = 0.14$

khataami - chem



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی