



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی

سنہ ۱۹۰۱ء کی لکھنؤ خارج از کشور

احمد عیسو نے
کارکنان اور سٹڈ پیو سٹس بالی
عموم نے سٹس اہواز

۲۱۱- گزینہ ۲

بسیار گزینیه ها : ۱- در برج تقطیر، مواد سبک و غبار (بنزین و خوراک بن و وینیل) به سمت بالاس برج می رونه و خارج می شوند، در حالی که مواد سنگین تر (نفت کوره = به عنوان سوخت استفاده می شود) در پایین برج (دهان بالا) باقی می ماند. ۲- خوراک بن و وینیل کمتر در نفت سنگین وجود دارد. ۳- بخش عمده هیدروکربن های موجود در نفت را، آسفالن ها تشکیل می دهند که واکنش پذیری اندکی دارند به همین جهت براس سوخت به کار می رونه.

۲۱۲ - نرسه ۲۵

۱- یا قو- دگرشکل کردن نیست. ۲- کردن نمی تواند همزمان یک پیوند دوگانه و سه گانه شکل دهد.
۳- کردن علاوه بر ترکیب- راسه (مختصر و مفقوس) آنگاه هلس می باشد دار هم دارد.

۳۱۵۰ - گزینہ ۱

۳- تعداد الکترون ها در پیوند سیمابری است ✓ $\Rightarrow$ $\text{H}-\underset{\text{H}}{\text{C}}=\ddot{\text{O}}:$ و $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}:$ (هر دو کجفت)

$\sqrt{\mu} = \frac{1\pi}{K} = \frac{\text{حجم المثلث}}{\sin 60^\circ}$, $\sqrt{\sigma_{\text{محصلة}}} : \begin{array}{c} \text{Cl} \\ | \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{Cl} \\ | \\ \text{Cl} \end{array} - \mu$

4- ✓ ادرس نيترو و ارن نيترس الـيسو = N_2O_3 = احم و آمن III الـيسو = Fe_2O_3 (الـيسو)

○ ۲۱۴- گزیده ۴۴ هم ترکیبات درست هستند یحز و انادیم (۱۱) کربنات

۲۱۵ - گزینہ ۲

۷. از آنجا که اوزون از اکسیژن و اکسیژن نیز تراست، این ماده آلاینده ای هستی و خطرناک به حساب می آید.

$$r_{O_r} \rightleftharpoons r_{O_r} \quad q_r \text{ des } P = 19,13 \text{ g } r_{O_r} \times \frac{1 \text{ mol } LO_r}{19,13 \text{ g } r_{O_r}} \times \frac{1 \text{ mol } LO_r}{1 \text{ mol } LO_r} = 0,4 \text{ des} \quad \checkmark$$

X. تالیہ اور زون پھٹنے کے مقابلہ کو جھی از کاسی مڑا بیٹھی راجہ بڑ و کاسی کاسی مڑو سراج راجہ زمین ہی مڑو سراج

۴۰. در کتب معتدله اسیران با احم اسیران — ناسی من و سرخ آزادی مؤرد.



$\frac{q}{r} = 2 \checkmark$ 9 $\mu \leq \mu_{+0} = \mu_5 \leq \mu_{n+1}$ 9 $y \leq f_{+1} = f_d \leq \mu_{n+1} \checkmark$ $\frac{1}{2} \approx 0.5 - 0.19 \odot$

$$D = 15^r \quad r s^r p^4 \quad r s^r p^4 p^4 p^4 r s^r$$

$$A_{rr} = 15^r / 15^r 17^p / 15^r 17^p 17^q / 15^r 17^p \quad \text{9} \quad X_{rs} = 15^r / 15^r 17^p / 15^r 17^p \frac{17^q}{17^q 15^s}$$

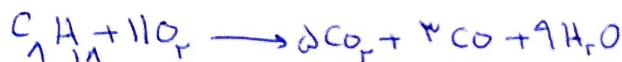
② ۲۱۷ - گزینہ ۲

$$\bullet \text{ m.o.l Cu} = \text{Ag} \cancel{\text{g Cu}} \times \frac{1 \text{ m.o.l Cu}}{63.5 \cancel{\text{g Cu}}} = \frac{1}{n}$$

$$H_2O_{r, 18} = T_g V_{H_2O} \times \frac{1 \text{ mol } H_2O}{185 V_{H_2O}} \times \frac{1 \text{ mol } \cdot L^{-1}}{1 \text{ mol } H_2O} \times \frac{41.1 \times 10^3}{1 \text{ mol } \cdot L^{-1}} = 2 \times 10^3$$

$$C_{O_2}^{-1} = 1.37 C_{O_2} \times \frac{1 \text{ mol } CO_2}{1.5 \text{ g } CO_2} \times \frac{1 \text{ mol } CO_2}{1 \text{ mol } CO_2} \times \frac{41.2 \times 10^3}{1 \text{ mol } CO_2} = -1.5 \times 10^4$$

③ ۲۱۸ - گذر بند ۴


$$C_2 P_2' = .12 \text{ L mol } O_2 \times \frac{2 \text{ mol } C_2}{11 \text{ mol } O_2} \times \frac{44 \text{ g } C_2}{1 \text{ mol } C_2} = 1.1 \text{ g } C_2$$

$$\cos \beta'' - \cos \beta' = 0, \quad 8 - 21.41 \approx 21.37$$

$$COP' = 1 \times V_{m, LQ} \times \frac{P_{m, LQ}}{11 \text{ mol } LQ} \times \frac{P_{m, LQ}}{1 \text{ mol } LQ} = 1.41$$

$$\Gamma \propto \frac{m^2 \nu^4}{f^2}$$

الفـ ✓ • ده دانه آخر آن =>

خ ب . از دایره $d = I = 2$ که می شود Δ تا الکترود دارد.

X پ - ۵۵۵۵ زیر لایہ ہاس آن نہ از الکسٹرون (۲۰ =) زیر لایہ ۳d آن کلہ نیسے

۷. این عنصر در دوره ۴ و گروه ۱۰ جدول تناوبی قرار دارد
 $n=4$ d^8 $= 3$ $= 10$ d^8 $= 10$



②۲۰ - گزینه ۴

نقطه ۱۶: NO در بازه ۴ سانتی می شود: $2 \times 16 = 32$

$$\text{HNO}_2 \text{ ppm} = 2 \times \frac{2}{32} = 0.125 \text{ ppm}$$

②۲۱ - گزینه ۴

الف - X رسانایی نمک وابسته به حالت یونی می باشد.

ب - X استون طالع صیری ها و رنگ یونی باشد.

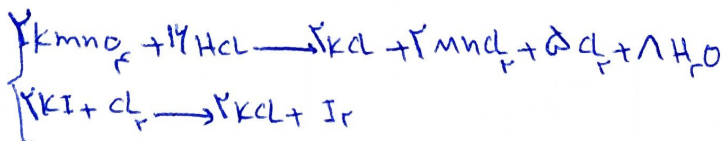
$$50 \text{ mL KOH} \times \frac{4 \text{ mol KOH}}{100 \text{ mL}} \times \frac{56 \text{ g}}{1 \text{ mol KOH}} = 112 \text{ g KOH}$$

✓ ج.

X د.

✓ د. در خنایخ پیوند هال کو والاسی و هیدروکسی وجود دارند (دو نوع متفاوت)

②۲۲ - گزینه ۴



$$\text{HCl mL} = 79 \text{ g KMnO}_4 \times \frac{14 \text{ g HCl}}{158 \text{ g KMnO}_4} \times \frac{1 \text{ mol KMnO}_4}{158 \text{ g}} \times \frac{14 \text{ mol HCl}}{2 \text{ mol KMnO}_4} \times \frac{1000 \text{ mL}}{2 \text{ mol HCl}} = 1400 \text{ mL HCl}$$

برای درست آوردن مقدار در واکنش دوم، ابتدا باید مقدار Cl_2 (اولی) را بیابیم:

$$\text{Cl}_2 \text{ mol} = 79 \times \frac{14}{158} \times \frac{1}{2} \times \frac{5 \text{ mol Cl}_2}{2 \text{ mol KMnO}_4} = 1 \text{ mol Cl}_2$$

$$\text{I}_2 \text{ mol} = 1 \text{ mol Cl}_2 \times \frac{1 \text{ mol I}_2}{1 \text{ mol Cl}_2} \times \frac{254 \text{ g}}{1 \text{ mol I}_2} = 254 \text{ g I}_2$$

$$\frac{15}{100} = \frac{\text{مقدار واقعی}}{254} \Rightarrow \text{مقدار واقعی} = 21.59 \text{ g}$$

②۲۳ - گزینه ۱

در محلول سوال دما ۳۰ درجه را قرار می دهیم تا مقدار گرم انزال پذیرش آن را بدست آوریم:

$$S = 0.180 + 0.72 = 0.90 \text{ (در ۳۰ درجه از آن حل می شود)} + 0.72 = 1.62 \text{ (در ۱۰۰ گرم آب)}$$

$$250 \text{ گرم آب} \times \frac{1.62}{100} = 40.5 \text{ گرم}$$

پس با توجه به اینکه با مقدار بیشتر (۳۲۴) را حل کرده ایم در آب، پس می توانیم: $324 - 40.5 = 283.5$ گرم

$$283.5 - 15 = 268.5 \text{ گرم} \Rightarrow 268.5 \text{ گرم} \Rightarrow 268.5 \text{ گرم} \Rightarrow 268.5 \text{ گرم}$$

۲۲۴ - گزینه ۳ تنها مورد دوم غلط است.

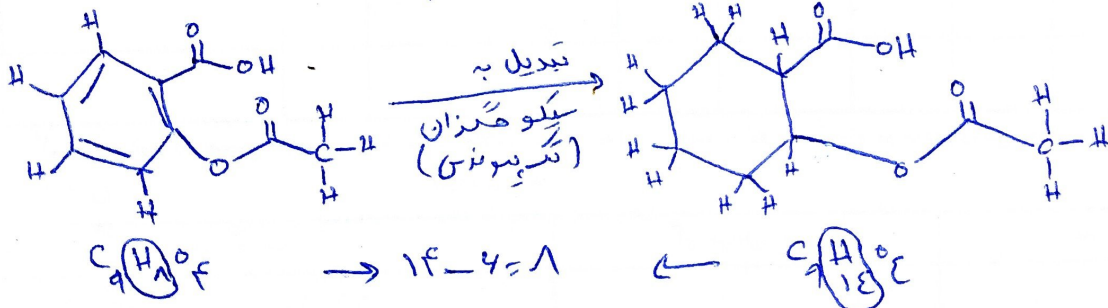
- ۲۲۵ - گزینه ۲
 X. در مورد کربن صادی نیست (در شکل هاس کربن)
 X.
 X. در گروه ۱۴ عناصر هم وجود دارد که الکترون از دست می دهند (سرب، قلع)
 V. جلا در کربن عدد اکسایش گروه ۱۴، ۴+ می باشد.
 X. کربن تا فلز است ولی واکنش پذیری دارد (در آن ضربه خودی می داند). گروه ۱۴ فلز و شبه فلز دارد.

۲۲۶ - گزینه ۳

- V. چون کرباس کسری نیاز دارد (اگر اعداد سر به سر تغییر می شود).
 V. $4 \times 16 = 64$ مقدار کرباس لازم $\Rightarrow 2 \times 32 = 64$ $\Rightarrow 4 \times 16 = 64$ $\Rightarrow 2 \times 32 = 64$
 X.
 V.
 کرباس لازم برای تغییر = $1 \text{ mol H}_2\text{O} \times \frac{18 \text{ g H}_2\text{O}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} \times \frac{22.8 \text{ J}}{19 \text{ J H}_2\text{O}} = 41.04 \text{ J}$
 تفاوت $\Rightarrow 41.04 - 38.74 = 2.3$
 کرباس لازم برای تغییر = $1 \text{ mol C}_2\text{H}_5\text{OH} \times \frac{46 \text{ g}}{1 \text{ mol}} \times \frac{14 \text{ J}}{19 \text{ J}} = 38.74 \text{ J}$
 تفاوت $\Rightarrow 41.04 - 38.74 = 2.3$

۲۲۷ - گزینه ۱

- (V) فرمول ساختار صورت سوال: $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$
 در نتیجه هیدروکربن سه گانه هم کربن آن می شود: C_9H_6
 تفاوت $= 20 - 8 = 12$



- X (۳) بنزویک اسید $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ (خودشان تفاوتش را حساب کنید - ساده است).
 X (۴).

⑤ ۲۲۸ - گزینه ۲
 X کسر است

X
 ✓ واکنش گرما ده است
 ✓ گرما + شکر (۵۷) → شکر (۷۰C)
 ✓

⑤ ۲۲۹



$\Delta H = [\text{مجموع آنتالپی پیوندهای شکسته شده}] - [\text{مجموع آنتالپی پیوندهای تشکیل شده}]$

* در مورد $2CO_2$ (چون دنا پیوند $C=O$ داریم)

$$\Delta H = [2 \times 1070 + 2 \times 477] - [945 - 4 \times 100] = -791$$

⑤ ۲۳۰ - گزینه

⑤ ۲۳۱ - گزینه ۲

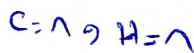
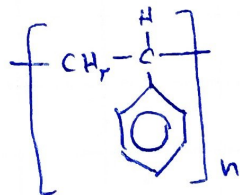
گزینه ۱) X سرعت واکنش به مرور کاهش می یابد (ماده خطی ندارد)

گزینه ۳) X با توجه به ضرایب استوکیومتری نادرست است $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$

$$R = \frac{(1-4) \times 10.5}{2 \times 40 \times 12.5} = 1.3 \times 10^{-5}$$

گزینه ۴)

⑤ ۲۳۲ - گزینه ۴



• پیوندهای دایمی ندارند.

✓

✓ متکونل هموگن تکراری می شود

X

X



$$C_9H_{10} = 24 \text{ g/mol}$$

② - ۲۳۳ - گزینه ۱

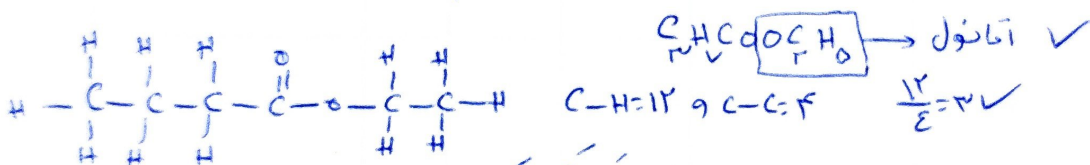
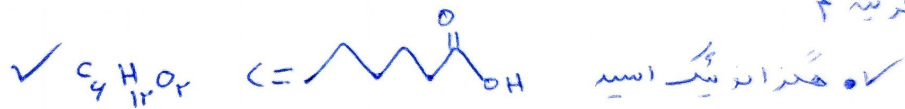
$$\frac{24}{9} = 2.67$$

$$C_9H_8O = 132 \text{ g/mol}$$

$$X \rightarrow X \rightarrow$$

مسئله ۲ - ۲۳۳ - گزینه ۲

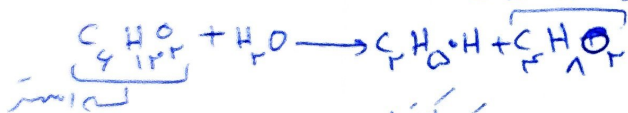
③ - ۲۳۴ - گزینه ۴



$$C-H=12 \text{ و } C-C=1 \quad \frac{12}{1} = 12 \quad \checkmark$$

اسید کربوکسیک

✓



$$0.1 \times \frac{4}{100} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{118 \text{ g/mol}}{1 \text{ mol}} = 24.8 \text{ g/mol}$$

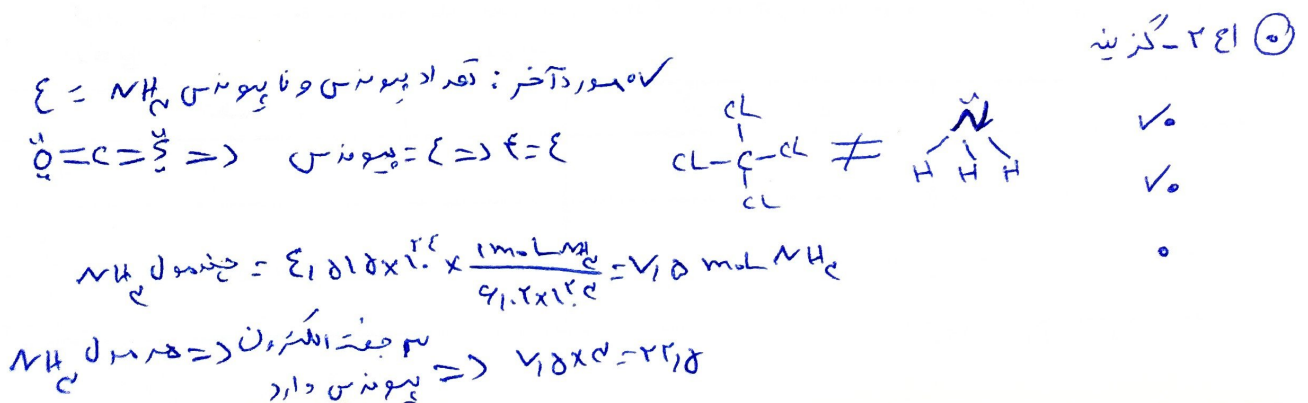
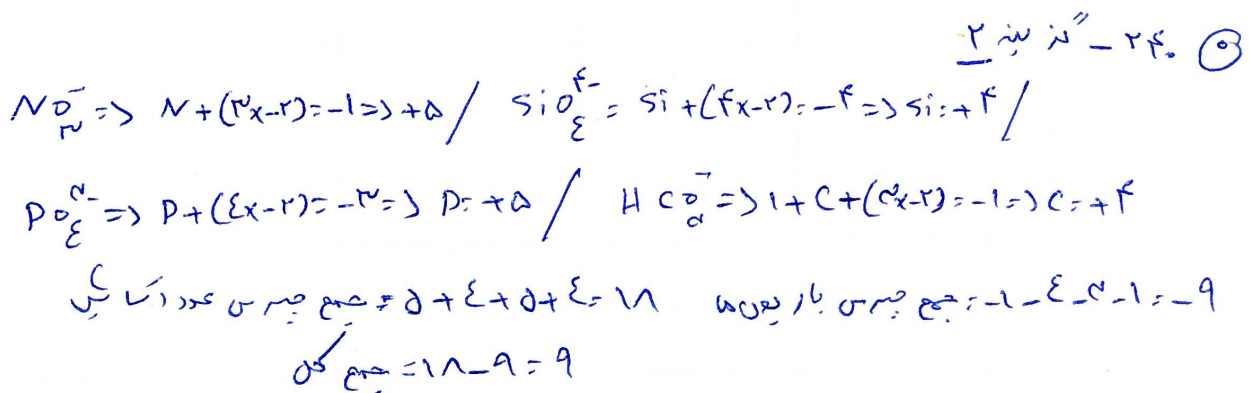
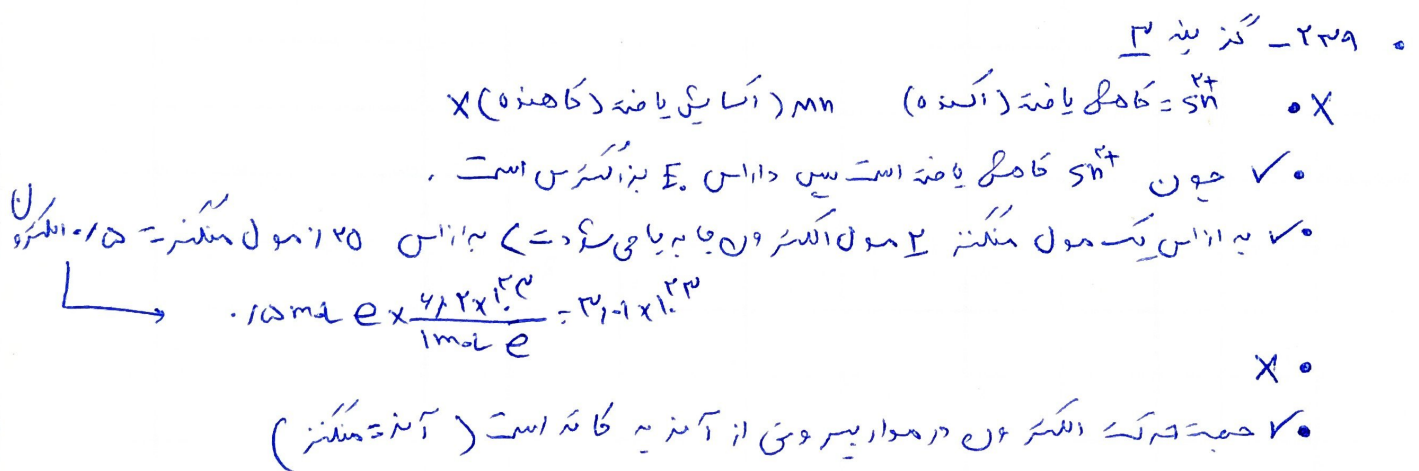
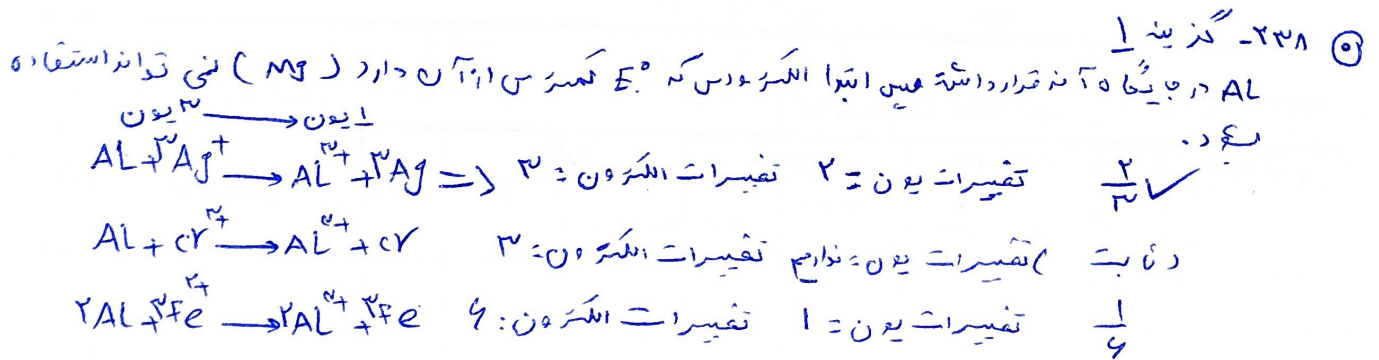


④ - ۲۳۵ - گزینه ۴

$$pH = 3.15 \Rightarrow H^+ = 10^{-3.15} = 1 \times 10^{-3}$$

$$-3.15 = \log V = 10$$

$$N_2O \text{ mg/L} = V \times 10^{-3} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{118 \text{ g/mol}}{1 \text{ mol}} = 24.8 \text{ mg/L}$$



○ ۲۴۲ - گزینه ۴

○ ۲۴۳ - گزینه ۳ - تمام مورد سوم نادرست است. مولیدین استفاده نمی شود.

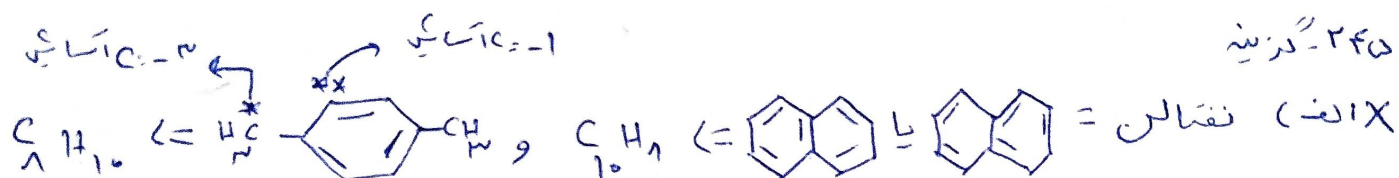
○ ۲۴۴ - گزینه ۳

$$X_r + Y_r \rightleftharpoons Z \quad K = 50$$

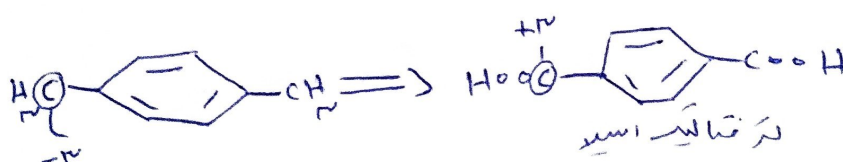
$$K = \frac{(Z)^r}{X_r \cdot Y_r} \Rightarrow 50 = \frac{(\frac{r}{r})^r}{0.1 \times \frac{r}{r}} = 0.1/242$$

نمود $\frac{x}{r} \quad \frac{0.1}{r} \quad \frac{r}{r}$

○ ۲۴۵ - گزینه



✓ (ب)



✓

X

○ ۲۴۶ - گزینه ۱ و ۳

۱۷) نسبت سبب واکنش تغییر در متناسب با نسبت ضرایب استوکیومتری مواد شرکت کننده در واکنش می باشد.

۲۴) واکنش به صورت زیر می باشد (از معادله خطی پیروی نمی کند)

$$R_X = \frac{\Delta A}{t} \Rightarrow \text{ضرایب استوکیومتری برابرند} \quad 9 \quad R = 2R \Rightarrow R = \frac{2\Delta A}{t}$$

تغییرات سبب خود را می بیند است.

$$R_Y = \frac{3\Delta A}{2t} \quad 9 \quad R = 2R = \frac{3\Delta A}{t}$$

$\gamma = 1$ و $\alpha = 1$ و $\beta = 1$



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی