

نوین کنکور

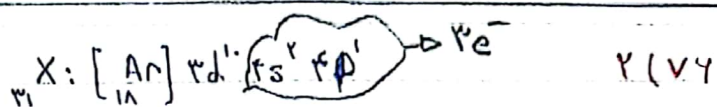
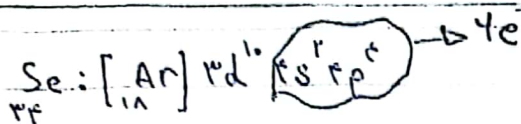
کنکور

امتحان نهایی

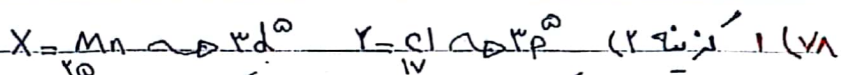
**نوین کنکور
شرط لازم و کافی
برای موفقیت**

novinkonkor.com

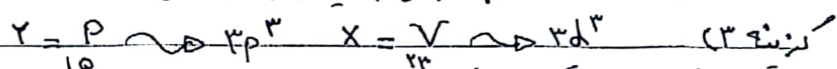
سرد محمد عفور کا (پیشہ)



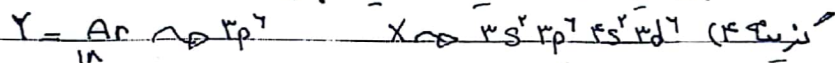
۷۷) ۱. نرینه ۱) آلتر و ۵) به اشتراک گذاشته می شود. (مبادله نمی شود).
نرینه ۲) الزام برابر نیست. (مثلاً در Na_2O و MgF_2) شما ۲ مبادله ای برابر ولی بار ۵ و ۲ را برابر
نرینه ۳) فاصله ترازی های انرژی در اتم عناصر مختلف یکسان نیست.



در دمای آتاق، لایه امی با هدر و ریش و انش می دهد



نمبر لکھو عدد المسائل و اناندم بنابر ۵۰ + است



درای ۱۴ آلت و ۵ با $n=3$ است.

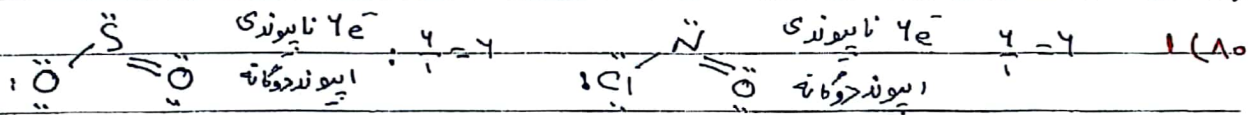
→ از این منظور سوال فیسفر است که در این صورت X و اندامها $V_{\frac{V}{H}}$ و با $\sim$ است $G_{S^2} K d^{\frac{K}{d}}$



(۷۹) ۳ مرمول آمونیاک (NH_3) ۴ اتم H و ۱ اتم N دارد

~~$$0,2 \times f \times \frac{N}{A} = \frac{2}{14} \times \frac{N}{A} \Rightarrow \lambda = 14 \times 0,1 = 14,1 \text{ g CH}_4$$~~

$$(0, 2 + 0, 1) = 1 \text{ mol} : \text{pol} \rightarrow \text{CH}_2 \text{ f } 200, 1 \text{ g } \text{NH}_3 \text{ f } 200, 2$$

$$1 \times 22, 1 \text{ g} = 22, 1 \text{ g}$$

$$K(\lambda)$$

$$\frac{f \cdot \omega}{1 \cdot 1 \cdot x 1} = \frac{\lambda}{4 \times 45} \Rightarrow \lambda = 440 \text{ g}$$

$$440 \times 440 = 190,9 \text{ Kg}$$

$$190,9 = 1,9 \omega$$

$$\frac{190,9}{22} = 8,67$$

$\therefore S : \frac{V_o}{100} \mid V \rightarrow S_1 = \frac{V_{o0}}{V_o} = \frac{V_o}{V_o} = 1 \quad (0, 3\omega)$
 $\frac{V_o}{100} \mid S_1 \rightarrow S_1 = \frac{V_{o0}}{V_o} = \frac{V_o}{V_o} = 1 \quad (0, 3\omega)$

$$\log: \frac{f_0}{100} \mid \frac{1}{S_f} \rightarrow S_f = \frac{100 - f_0}{f_0} \quad (\log, f_0) \quad \boxed{S = 9.12 \theta + 1.72}$$

سید محمد غفری (تبریز)

(۸۳) الف) نادرست به شماره ۱۰۰ ثابت می ماند. (اسم مغایر است)

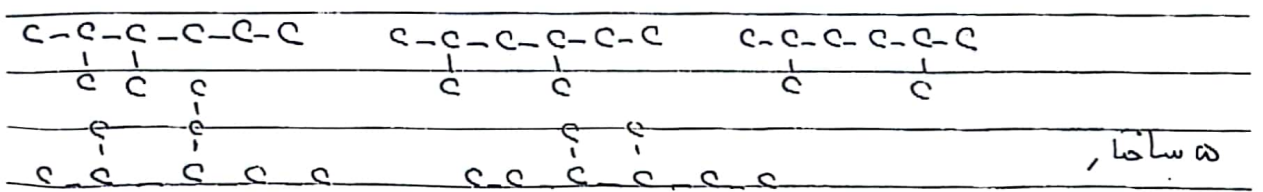
ب) نادرست و برابر (۲) درست > (درست) $\frac{0.2 \times 0.1}{0.2 + 0.2} = 0.05$ (۸۴) ۴ انحلال گرماگیر است. ۱) I_2 نامحلول است. ۳) $Ca_3(PO_4)_2$ نامحلول است.۴) $MgSO_4$ محلول و انحلال گرماگیر و $BaSO_4$ نامحلول است. < (درست)

گزینه ۲ حالت ابعا دارد ولی گزینه ۴ به وضوح درست است.

(۸۵) ۱) $n = M \times V = 1 \times 0.1 = 0.1 \text{ mol NaOH}$ $M = \frac{n}{V_2} \Rightarrow 0.1 = \frac{0.1}{V_2} \Rightarrow V_2 = 0.2 \text{ L}$ $V_2 - V_1 = 225 - 50 = 175 \text{ ml}$ غلظت ثانویه: $\frac{0.1 \times 40}{0.175} = 22.9 \text{ g/L}$ غلظت اولیه: $\frac{0.1 \times 40}{0.2} = 20 \text{ g/L}$

(۸۶) ۳) ۱) خموله فلزی افزایش (۴) در گروه متافلزی و آلش نیز افزایش می یابد (۱)

(۲) درست (۴) و آلش نیز همواره افزایش نمی یابد

(۸۷) ۲) $2HNO_3 + 3H_2S \rightarrow 3S + 2NO + 4H_2O$ وقت که حجم مولی ۲۴۱ است. $\frac{10.2}{3 \times 34} \times \frac{75}{100} = \frac{V}{2 \times 24} \Rightarrow V = 3.4 \text{ L}$ (۸۸) ۳) $C_n H_{2n+2} \Rightarrow 14n + 2 = 114 \Rightarrow n = 8$ $C_8 H_{18}$ 

(۸۹) ۴) گزینه ۳ چو ۵ دمای اولیه و تغییرات را نداریم ابعا وجود دارد.

(۴) در هر دو برابر است. $\frac{C}{c} = \frac{m_c}{c} = m$ (۹۰) ۳) $\Delta H_f \times 2 = 274$ $\Delta H_f \times 3 = 1734$ $\Delta H_f \times 2 = 1142$ $\Delta H = 3140$ $\frac{3}{40} \times 3140 = 107 \text{ KJ}$

سید محمد غفوری (تبریز)



$$\frac{11,2}{22,4} = 0,5 \text{ mol H}_2 \quad 0,5 \text{ mol H}_2 \times \frac{7}{4} = 0,875 \text{ mol H}_2$$

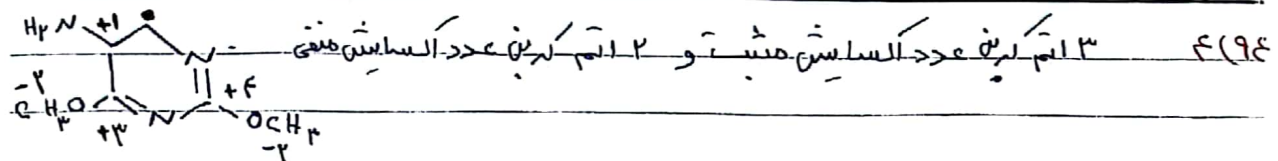
$$\frac{0,5 \text{ mol}}{0,875 \text{ mol}} = \frac{30,5}{?} \Rightarrow ? = 42,5$$

$$\Delta H_{\text{سوختن}} = \frac{-144}{92} = -1,56 \quad \Delta H_{\text{پروپین}} = 2,7 \times (-1,56) = -4,21 \quad 3(92)$$

$$\Delta H_{\text{والت}} = [\Delta H_{\text{سوختن والت}}] - [\Delta H_{\text{سوختن فراورده‌ها}}] \Rightarrow -282 = [-1944 + (2)(-284)] [\Delta H]$$

$$\Delta H_{\text{پروپیل}} = -2234 \text{ KJ/mol} \quad \text{سوختن}$$

- ۳(۹۳) (۱) در پلیمرهای ترمالیتی صاف نیست. (۲) مثلاً پلی استایرن فراورده سیر نشده است.
(۳) درست. چون خیلی کمتر از آب است. (۴) اکستر در ترمالیتی ها.



$$K_a = \frac{M\alpha^2}{1-\alpha} \Rightarrow 10^{-3} = \frac{M(0,1)^2}{1-0,1} \Rightarrow M = 0,09 \quad 2(95)$$

$$\alpha_1 = 0,2 \Rightarrow K_a = \frac{M_1\alpha_1^2}{1-\alpha_1} \Rightarrow 10^{-3} = \frac{M_1(0,2)^2}{1-0,2} \Rightarrow M_1 = 0,025$$

$$M_1V_1 = M_2V_2 \Rightarrow 0,09 \times 250 = 0,025 \times V_2 \Rightarrow V_2 = 900 \text{ ml} \quad V_w = 1125 - 250 = 875 \text{ ml}$$

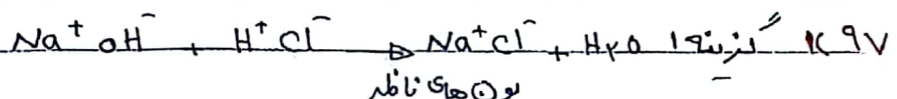
$$pH = 1,7 \Rightarrow [H^+] = 10^{-1,7} = 0,02 \text{ mol/l} \quad \frac{1,2 \text{ g Ca}}{40} = 0,03 \text{ mol Ca} \quad 1(97)$$

$$0,02 \times 2 = 0,04 \text{ mol}$$

غلظت Cl^-

$$0,03 = \frac{x \text{ g H}_2}{2} \Rightarrow x = 0,06 \text{ g H}_2$$

$$M_{Cl} = \frac{0,04 + 0,04}{2} = 0,05$$



در گزین ۴ دقت کنید که قوی تر بودن الزاماً به معنای سریع تر بودن تعادل نیست.

AD

مسئله معدود محفوز (تبریز)

(۹۸) ۱ با توجه به توضیح سوال Y نمی تواند با X^{2+} وانش خود به خود دهد.
کاهش: $X > Y$ آکسید: $X^{2+} < Y^{2+}$

$$emf = 0.124 - (0.04) = 0.084 V$$

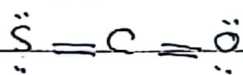
(۲) X کاهش تر است. (۳) جهت جبر 10 از X به Y (۴) قدرت آکسید Y^{2+} بیشتر است.

(۹۹) ۴ گونه آکسایش یا فلز همان گونه کاهش است. $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$

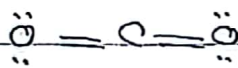
۱۰۰. ۴ برابر هستند. $2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ نیم واکنش آندی بر خلاف آب

$2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ نیم واکنش کاتی سلول سولف

(۱۰۱) ۲ جالی لرزفت بیشتر از جالی آب است و در $0^\circ C$ فرو می رود



$\mu > 0$

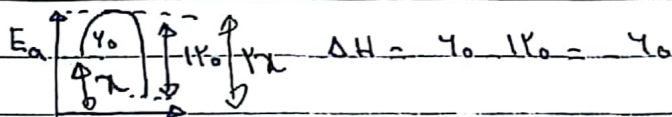


$\mu = 0$

۱۰۲

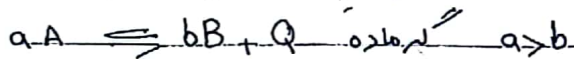
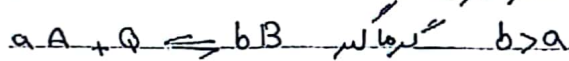
کشانور دو قطبی تغییر می کند.

(۳) تغییری نمی کند. (۴) کاهش می یابد.

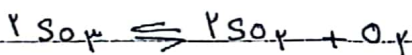


۱۰۳ ۳

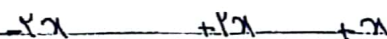
(۱۰۴) ۴ علامت Q در قسمتی است که مول b کمتر دارد



(۱) برعکس است. (۲) کاهش می یابد. (۳) افزایش می یابد.



۰.۹



$$\frac{0.9-2x}{0.3} = \frac{2x}{0.4} = \frac{x}{0.3} \quad \frac{2x+2x}{0.9-2x} = 3 \Rightarrow x = 0.3$$

$$K = \frac{0.3 \times 0.4 \times 0.4}{0.3 \times 0.3} \times 2^{-2} = 0.4$$

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

**نوین کنکور
شرط لازم و کافی
برای موفقیت**

novinkonkor.com