



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی

(۲۰۱) لایه ۲

A → ۱۸ لایه

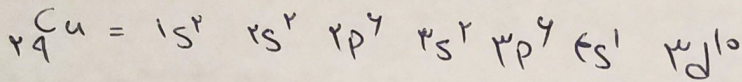
E → ۳ لایه

u → ۱۵ لایه

X → ۱۵ لایه

شماره نوبت اصل

(۲۰۲) ص ۳
ع ۳
ص ۳
ص ۳



$l=0 \rightarrow s$

$l=2 \rightarrow d$

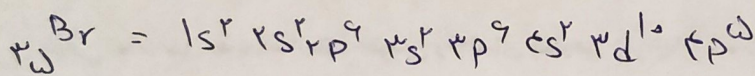
$\frac{V}{T_0}$

A → ۴p^۴

D → ۴s^۲/۳d^{۱۰}

E → ۴s^۲/۳d^۶

(۲۰۳) لایه ۴



(۲۰۴) لایه ۴

و. ب. نایب

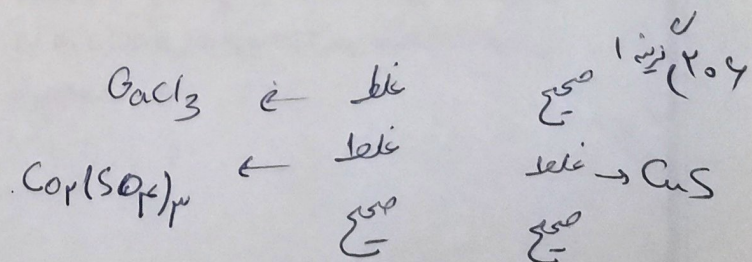
$$\frac{1,12}{2(x+A)} = \frac{1,12}{2(x+A)} = \frac{1,12}{2 \times 500} = \frac{1,12}{1000}$$

$x=1,12$

$A=1,128$

$\frac{x}{A} = 1,125$

(۲۰۵) لایه ۲



۲۰۷ (نرسنه ۲)

$$V = 4 \times 4 \times 4 = 64 \text{ cm}^3$$

$$4 \times 4 \times 4 = 64 \text{ g}$$

$$m = \frac{64}{1.1} \approx 58.18$$

$$58.18 \times 1.1 = 64$$

۲۰۸ (نرسنه ۱)

۲۰۹ (نرسنه ۱)

	Na_2SO_4	H_2O	س
نرسنه اوليه	۱۱g	۱۰g	۲g
نرسنه ثانويه	۱۱g	xg	۲g

$$\frac{x}{10+x} = \frac{2}{12}$$

$$x = 2.5$$

$$\frac{11}{11+2.5} \times 100 \approx 81.25$$

$$\frac{3.5 \times \frac{11}{100}}{142} = \frac{x}{233}$$

$$\text{Na}_2\text{SO}_4 \quad \text{BaSO}_4$$

محاسبه نرسنه اوليه

۲۱۰ (نرسنه ۳)

۲۱۱ (نرسنه ۲)

$$A \Rightarrow 0^\circ\text{C} \Rightarrow S = 3\omega$$

$$40^\circ\text{C} \Rightarrow S = 74.1$$

$$B \Rightarrow 0^\circ\text{C} \Rightarrow S = 3\omega$$

$$40^\circ\text{C} \Rightarrow \frac{74.1}{B} = 1.4 \quad S_B = 3\omega$$

نسبت معادله

$$B = -\frac{\omega}{T_0} = -\frac{1}{1} \theta + 3\omega \Rightarrow 74.1$$

$$A = 19V \theta + 3\omega \Rightarrow S = 74.1$$

$$\frac{74.1 \times 11}{110} = 7.41$$

$$C_{10}H_{22} = 12(10) + 22 = 142$$

۲۱۲) ترکیب ۲ - آدرست

$$C_{10}H_{22} = 142$$

$$\frac{142}{100} \neq 1.18$$

۲۱۳) ترکیب ۱ -

$$\frac{210 \times 10^{-3}}{142} = \frac{C_m \times 10}{1000}$$

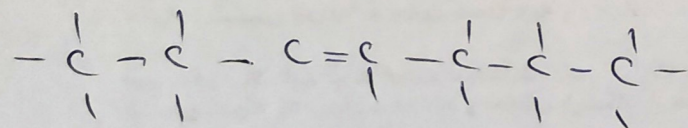
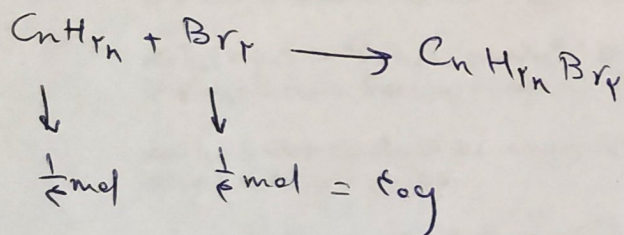
MgCO₃ H₂SO₄

$$C_m = 1.18$$

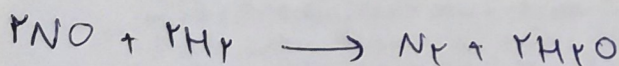
$$1.18 \text{ mol/lit} \times 1 \text{ lit} = 1.18 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$1.18 \times 10^{-3} \text{ mol} \times \frac{98 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 0.116 \text{ g}$$

۲۱۴) ترکیب ۳ - آدرست



$$\frac{C_4H_6 = 54}{C_4H_8 = 56} = 0.964$$



۲۱۵) ترکیب ۴ -

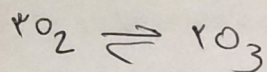
$$[2(40.7) + 2(43.4)] - [94.4 + 4(43.4)] = 208.2 - 256.0 = -47.8 \text{ kJ}$$

ترکیب لیتیوم

۲۱۶) ترکیب ۲ - درست
درست
درست
درست

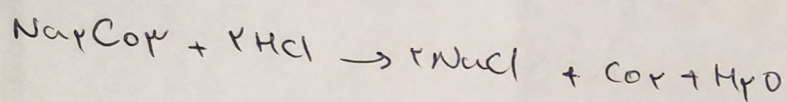
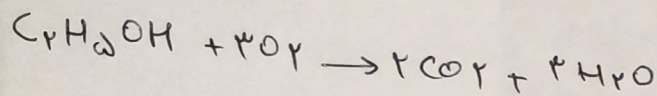
۲۱۷) نرسه ۱

$$21.4 = 10 \times C \times 20 \quad C = 2.14$$



$$\frac{21.4}{290} = \frac{m}{32 \times 2} = 1g$$

نرسه ۲۱۸



$$2CO_2 \sim 44.1 \text{ lit STP} \quad (1)$$

$$\frac{V_{CO_2} \times R}{P \times 100} = \frac{40.1 V_{CO_2}}{100} \quad x = 90\%$$

$$x = 90\%$$

$$(2)$$

$$(3)$$

$$I \quad \frac{g}{44} = \frac{\text{mol } CO_2}{2}$$

$$II \quad \frac{g}{104} = \frac{\text{mol } CO_2}{1}$$

$$\frac{CO_2 I}{CO_2 II} = \frac{\frac{2}{44}}{\frac{1}{104}} = 2.4$$

$$(4)$$

$$\frac{100 \times P}{100 \times 104} = \frac{1.8}{2} \quad P = 79.10$$

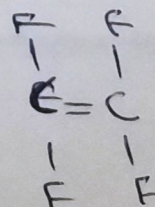
$$P = 79.10$$

$$t = \frac{1}{1} \Rightarrow t = 10s$$

$$\bar{R}_{O_2} = 1 \text{ mol} \cdot s^{-1} \times \frac{10}{1} = 10 \text{ mol} \cdot s^{-1}$$

۲۱۹) نرسه ۱

$$\frac{\text{mol}}{\text{lit}} O_2 = 10 \text{ mol} \cdot s^{-1} \times 10s \times \frac{1}{10 \text{ lit}} = 10 \text{ mol} \cdot \text{lit}^{-1}$$



$$\frac{12}{6} = 2$$

۲۲۰) نرسه ۳

(۲۲۱) نرینه ۳

هیار
هیار
X

(۲۲۲) نرینه ۴

$$[A]_{t=13} = 3$$

$$[A]_{t=20} = 2$$

$$[A]_{t=0} = 5$$

$$\frac{5}{20 \times 2} = 1.175$$

(۲۲۳) نرینه ۴ هم موارد صحیح است

(۲۲۴) نرینه ۲ $C_{12}H_{14}O_4N$

(۲۲۵) نرینه ۳

(۲۲۶) نرینه ۱

(۲۲۷) سرد اول ← صحیح

$$[KOH] = \frac{1}{56 \times 125} = 1 \text{ mol/Lit}$$

$$\frac{1 \times 250}{1000} = 25 \times 10^{-3}$$

$$pH = 13 \quad pOH = 1$$

مورد دوم ← صحیح

$$\frac{10^{-1}}{10^{-13}} = 10^{12}$$

$$\frac{1 \times 250 \times 2}{1000} = 1 \text{ mol}$$

مورد سوم ← صحیح

مورد چهارم ← صحیح

$$\frac{211}{56 \times 125} = 1.3$$

$$\frac{1.3}{1} = 1.3$$

$$HA = [H^+] = C_m \times 12$$

$$HD = [H^+] = C_m \times 212$$

$$\frac{C_m D}{C_m A} = \frac{12}{212} = 4,1$$

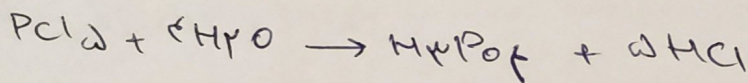
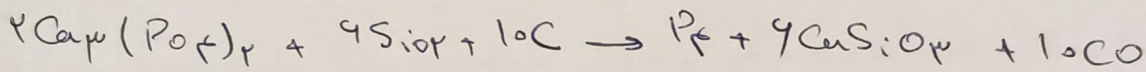
نزینه ۱ (۲۲۸)

$$[H^+] = 5 \times 10^{-4} \times \frac{12}{1} = 4 \times 10^{-4}$$

$$pH = -\log[H^+] = 3,22$$

نزینه ۲ (۲۲۹) همه موارد صحیح است

نزینه ۲ (۲۳۰)



$$35 - 11 = 24$$

در C از نوع آب شرفا هستند

نزینه ۴ (۲۳۲)

نزینه ۳ (۲۳۱)

$$\frac{Cr_2S_7}{\text{آنیون}} = \frac{4}{2}$$

اسیدیم اسید - آلومینم سولفات - کالیم سولفات

نزینه ۲ (۲۳۳)

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

نزینه ۱ (۲۳۴)

$$x_2 + y_2 \rightleftharpoons 2z$$

$$13-x, 4-x, 2x$$

$$\frac{4x^2}{(13-x)(4-x)} = 4$$

$$x = 12$$

$$z = 14$$

$$x = 1$$

$$y = 14$$

نزینه ۱ (۲۳۵)



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی