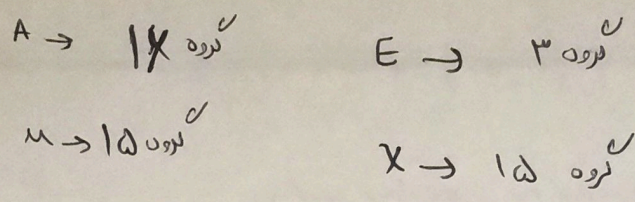
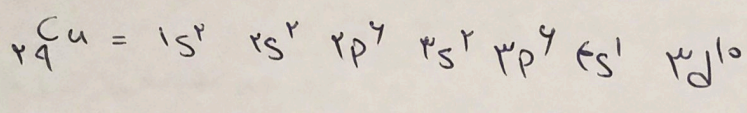


(۲۰۱) لوزینه ۲



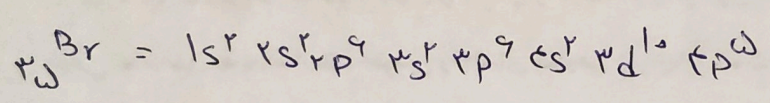
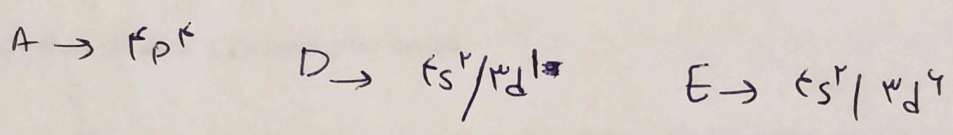
شماره زنی اصل

(۲۰۲) صر
ع
صر
صر
لوزینه ۳
۶



$l=0 \rightarrow s$
 $l=2 \rightarrow d$

(۲۰۳) لوزینه ۴



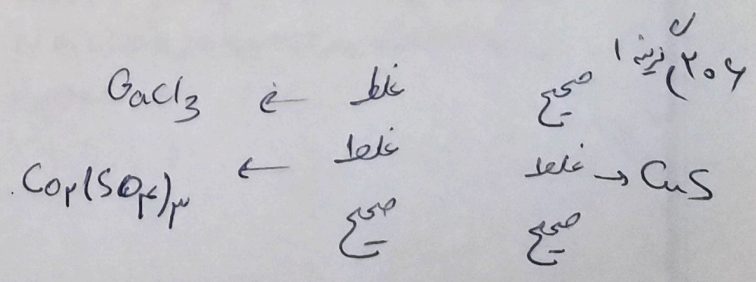
(۲۰۴) لوزینه ۴

وین مارکت

$$\frac{1,12}{r(x+A)} = \frac{1,12}{r(x+A)} = \frac{1,12}{\frac{2A500}{r}}$$

(۲۰۵) لوزینه ۲

$x = 1,12$
 $A = 1,128$ $\frac{x}{A} = 1,125$



۲۰۷ (نرینه ۲)

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

$$4 \times \rho \times V / \rho = 4 \times 10 \text{ g}$$

$$m = \frac{4 \times 10}{\rho} = 11.72$$

$$11.72 \times V = 41.11$$

۲۰۸ (نرینه ۱)

۲۰۹ (نرینه ۱)

	<chem>Na2SO4</chem>	<chem>H2O</chem>	<chem>س</chem>
تشریف اولیه	۱۱g	۱۰g	۲g
تشریف ثانویه	۱۱g	xg	۲g

$$\frac{x}{90+x} = \frac{2}{100}$$

$$x = 22.5$$

$$\frac{11}{112.5} \times 100 = 9.77$$

$$\frac{32.5 \times \frac{11}{100}}{142} = \frac{x = 2.124}{233}$$

Na2SO4 BaSO4

تشریف اولیه

۲۱۰ (نرینه ۳)

۲۱۱ (نرینه ۲)

$$A \Rightarrow 0^\circ C \Rightarrow S = 35$$

$$40^\circ C \Rightarrow S = 73.1$$

$$B \Rightarrow 0^\circ C \Rightarrow S = 35$$

$$40^\circ C \Rightarrow \frac{73.1}{B} = 2.124 \quad S_B = 35$$

تشریف معادله

$$B = \frac{-5}{1} = -\frac{1}{1} \theta + 35 \Rightarrow 21.75$$

$$A = 19V \theta + 35 \Rightarrow S = 14.5$$

$$\frac{21.75}{110} = \frac{13.8}{330} = 1.03$$

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

۲۱۲) نرسنه
آوب نارسنه

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

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

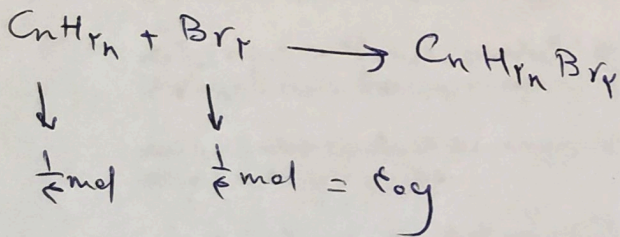
$$\frac{110 \times 10^{-3}}{142} = \frac{C_m \times 10}{1000}$$

$$C_m = 1.28 \text{ مول}$$

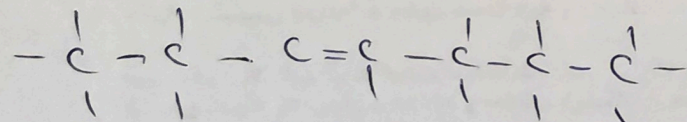
۲۱۳) نرسنه

$$1.28 \text{ mol/lit} \times 1 \text{ lit} = 1.28 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$1.28 \times 10^{-3} \text{ mol} \times \frac{91 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 1.16 \text{ g}$$



۲۱۴) نرسنه
نارسنه



$$\frac{C_7H_{14}}{C_7H_{16}} = \frac{98}{100} = 0.98$$

صحیح
صحیح
صحیح



۲۱۵) نرسنه

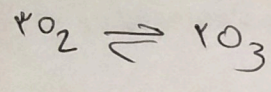
$$[2(40) + 2(2)] - [28 + 2(18)] = 208 - 274 = -66 \text{ g}$$

تکثیر لفظی اصل

۲۱۶) نرسنه
درست
نادرست
درست
نادرست

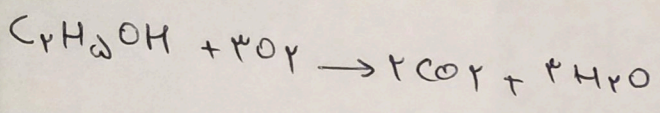
217

$$2F_2 = 10 \times C \times 20 \quad C = 2.5g$$

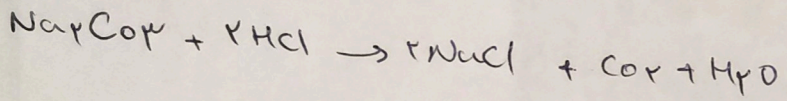


$$\frac{2F_2}{290} = \frac{m}{22 \times 2} = 1g$$

مسئله 217



218



2CO₂ ~ 44.1 lit STP

$$\frac{V_{10} \times R}{V \times 100} = \frac{40.1 V_{10}}{100} \quad x = 90\%$$

x = 90%

219

$$I \quad \frac{g}{F_4} = \frac{mol_{CO_2}}{2}$$

$$\frac{CO_2 I}{CO_2 II} = \frac{\frac{2}{F_4}}{\frac{1}{104}} = 2.08$$

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

220

$$\frac{100 \times P}{100 \times 104} = \frac{118}{2} \quad P = 79.1\%$$

P = 79.1%

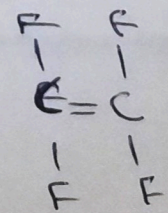
221

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

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

222

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



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

223

(۲۲۱) نرسنه ۳

هيار هيار
X هيار

(۲۲۲) نرسنه ۴

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

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

$$[A]_{t=0} = 7$$

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

$$\frac{1}{7}$$

(۲۲۳) نرسنه ۴ هم موارد صحيح است

(۲۲۴) نرسنه ۲ C12H14O4N

(۲۲۵) نرسنه ۳

(۲۲۶) نرسنه ۱

$$[KOH] = \frac{17}{56 \times 125} = 1 \text{ mol/lit}$$

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

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

$$\frac{10^1}{10^{-13}} = 10^{14}$$

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

$$\text{مولار (حالت ثانوي)} = \frac{21}{56 \times 125} = 13$$

$$\frac{13}{1} = 13$$

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

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

$$\frac{C_m D}{C_m A} = \frac{12}{212} = 4,18$$

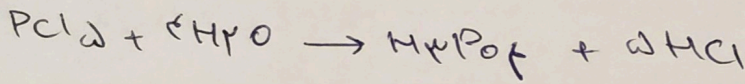
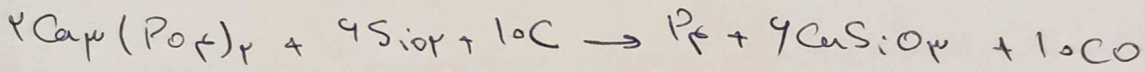
نزینه ۱ (۲۲۸)

$$[H^+] = 5 \times 10^{-4} \times \frac{12}{100} = 4 \times 10^{-4}$$

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

نزینه ۲ (۲۲۹) همه موارد صحیح است

نزینه ۲ (۲۳۰)



$$35 - 11 = 24$$

۵، ۷ از نوع آب شرفا هستند

نزینه ۴ (۲۳۲)

نزینه ۳ (۲۳۱)

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

اسیدیم اسید - الومینوم سولفات - کالکیم سولفات

نزینه ۲ (۲۳۳)

$$K = \frac{12}{12 \times 2} = 4$$

$$x + y = 22$$

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

$$\frac{4x^2}{(13-x)(2-x)} = 4 \quad x = 12$$

$$\boxed{z = 14} \quad \boxed{x = 1} \quad \boxed{y = 14}$$

نزینه ۱ (۲۳۵)

حسن نصیری اصل