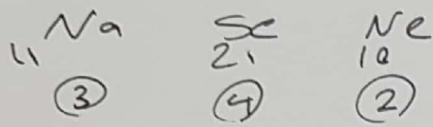


$$\bar{M} : M + a_2 M_2 + a_3 M_3 + \dots$$

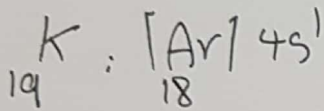
201 گزینہ (2)

$$14.2 = 14 + a_2 \times (16 - 14) \Rightarrow \begin{cases} a_1 = 0.9 \\ a_2 = 0.1 \end{cases}$$

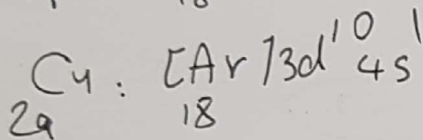
202 گزینہ (1) جادو کھیل ازجہ سے طبع اندازی بہ کج تدریس کی صورت



203 گزینہ (4)



204 گزینہ (1)



205 گزینہ (3)

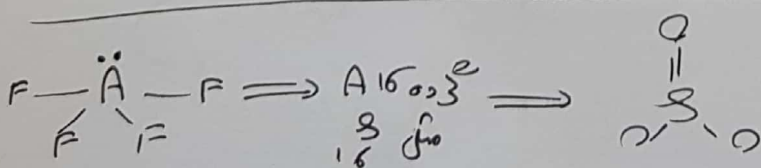
NaF نسبت بہ KF کچھ زیادہ زیادہ پست درجہ کی یونیزیشن اور زیادہ زیادہ پست پوائنٹ (م) اندازی کیمیا معیاری از قدرت بیونو یونی کیمیا (م)



تعریف اندازی کیمیا صحیح است (م)

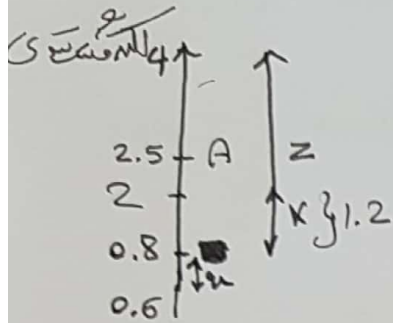
206 گزینہ (4)

جامدات یونی را می توان به صعوت مذاب به صافت کرد. جاذب سببی است / عمل همه تند ها لاکه ولایت عمومی است.



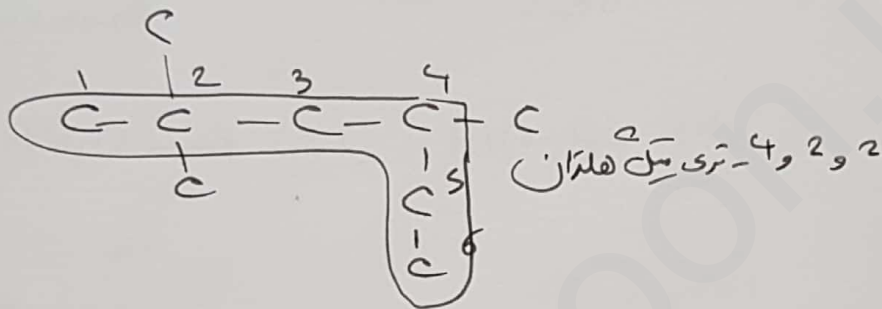
207 گزینہ (3)

208. گزینه 2

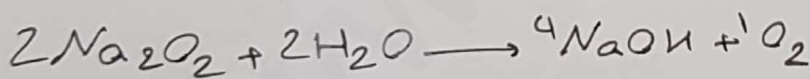


209. گزینه 4 - قیمت فلزی از پمپ به راست کاهش داده.

210. گزینه 2 -



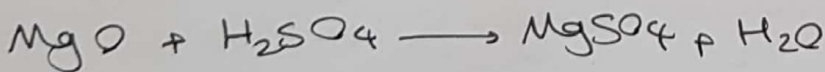
211. گزینه 3



212. گزینه 2

موازنه در اض

213. گزینه 2



$$\frac{C_{Mg} V \times \frac{R}{100}}{\text{مزیب}} = \frac{(P_2)}{\text{مزیب 3 و 4 و 3}}$$

$$\frac{10 \times 90 \times \frac{R}{100}}{M} \times V \times \frac{R}{100} = \text{O}$$

مزیب مزیب 3 و 4 و 3

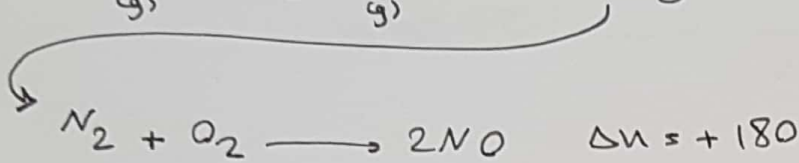
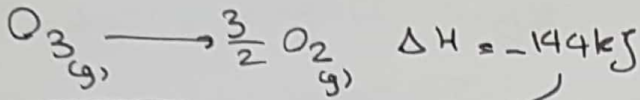
$$\frac{10 \times 80 \times 1.8}{98} \times 49 \times \frac{80}{100} = \text{O} \rightarrow 159.4$$

1 1 × (20 + 7 × 18)

$$\Delta G = \Delta H - T\Delta S = 0 \rightarrow \Delta H = T\Delta S \rightarrow T = \frac{\Delta H}{\Delta S} = \frac{58 \times 10^3}{145} \quad \text{214. لزینه 3}$$

$$\Rightarrow T = 400K = \underline{127^\circ C}$$

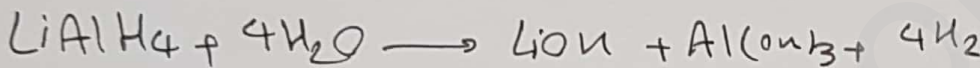
215. لزینه 2



$$\frac{Q}{\Delta H} = \frac{144}{180} = \frac{Q}{2 \times 30} \rightarrow 48g$$

3. مولی و نیت

216. لزینه 4



$$\frac{13 \times \frac{R}{100}}{3 \times 50} =$$

3. مولی و نیت

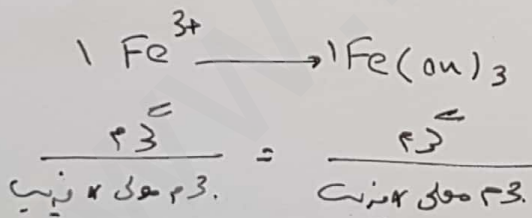
$$\frac{11.2}{4 \times 22.4} =$$

لینه باز
3. مولی و نیت

$$\frac{5 \times \frac{R}{100}}{1 \times (7+27+4)} =$$

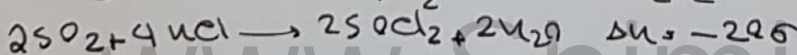
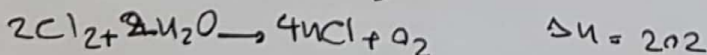
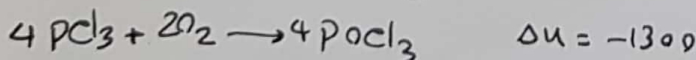
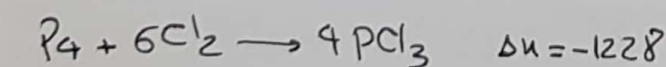
$$\frac{11.2}{4 \times 22.4} \Rightarrow R = 95\%$$

217. لزینه 4



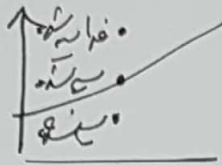
$$\frac{Q}{\Delta H} = \frac{5.35}{1 \times (56 + 3 \times 17)} \Rightarrow m_{Fe^{3+}} = 2.8 \Rightarrow \% Fe = \frac{2.8}{20} \times 100 = 14\%$$

218. لزینه 1 در دواتی های 3 ماهه سطح انرژی فاصله کمتر از دواتی هفتده است



$$\Rightarrow \Delta H_{کل} = -2532$$

219. لزینه 4



2 PPM AgCl = 2 mg AgCl 1L حیدرآباد

1 گزینہ 220

1g AgCl ؟ $\rightarrow \frac{1}{2 \times 10^{-3}} = 500 L$

$C_m = \frac{10 \times a \times d}{m} = \frac{10 \times 23 \times 0.9}{4.6} = 4.5 \frac{ml}{L}$

2 گزینہ 222

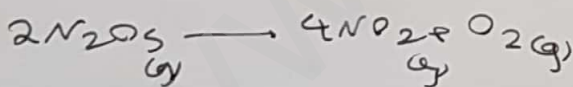
$ml Cl^- = 109.5 PPM \times \frac{mg}{PPM \times L} \times \frac{1g}{10^3 mg} \times \frac{1 ml Cl^-}{35.5g Cl^-} \times 10L$

3 گزینہ 223

$ml Cl^- = \frac{10 \times a \times d}{m} \times V = \frac{10 \times 36.5 \times 1.2}{36.5} \times V$

برابر

$\rightarrow V = 2.57 ml$

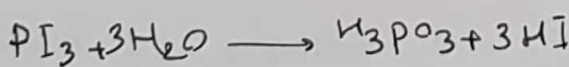


3 گزینہ 224

	1.2	-	-
20 min	- 0.6	+ 1.2	+ 0.3
	0.6	1.2	0.3

$R_{NO_2} = \frac{\Delta NO_2}{\Delta t} = \frac{1.2 ml}{20L \times 1200S} = 5 \times 10^{-5} \frac{ml}{L \cdot S}$

$\Rightarrow \text{کل گزینہ} = 0.6 + 1.2 + 0.3 = 2.1 ml$



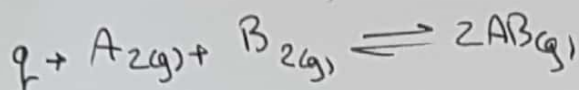
1 گزینہ 225

معالجہ روی سوال اس کے بعد درج ہے

$R_{PI_3} = \frac{-(4.12 - 20.6)}{31 + 3 \times 127} ml$

$= 3.38 \times 10^{-4} ml \cdot S^{-1}$

$C_{MHI} = \frac{3 \times ml PI_3}{V} = \frac{3 \times \frac{-(4.12 - 20.6)}{31 + 3 \times 127}}{1L} = 0.12$

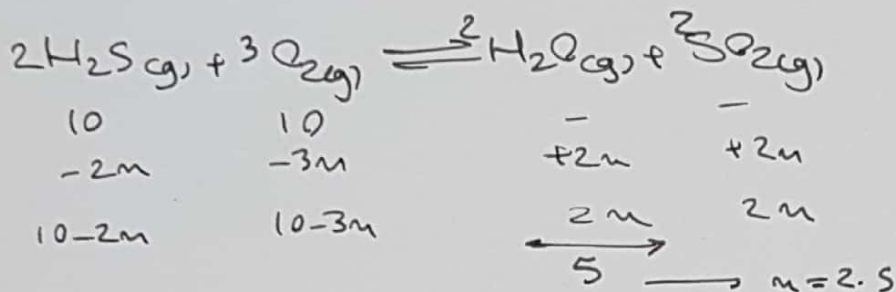


226. گزینہ 3

جاگہ کے دما K کے کام سے دانتے سے ہیں تو ثابت ہے۔

تعداد عمل کے طرف سے برابر ہے تو یہی فرق درجہ سے متبادل راہ جاننے کے لئے

227. گزینہ 3

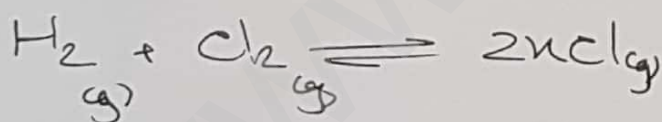


$$K = \frac{n_{H_2O}^2 \cdot n_{SO_2}^2}{n_{H_2S}^2 \cdot n_{O_2}^3} \times V^1 = \frac{5^2 \times 5^2}{5^2 \times 2.5^3} \times 1 = 1.6$$

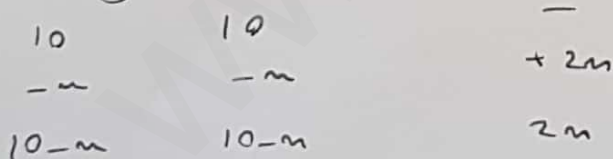
228. گزینہ 1

$$K = \frac{n_{NH_3}^2}{n_{N_2} \cdot n_{H_2}^3} \times V^2 = \frac{1^2}{2 \times 2^3} \times 2^2 = \frac{1}{4} = 0.25$$

در واقع q_{25} جاگہ کے دما K کے برابر ہے



229. گزینہ 4



$$K = \frac{n_{HCl}^2}{n_{H_2} \cdot n_{Cl_2}} = \frac{(2m)^2}{(10-m)^2} = 900 \rightarrow \frac{2m}{10-m} = 30 \rightarrow 2m = 300 - 30m$$

$$\Rightarrow 32m = 300 \Rightarrow m = \frac{300}{32}$$

$$\Rightarrow R = \frac{\frac{300}{32} \times 100}{10} = \frac{30}{32} \times 100 = \frac{1500}{16} = 93.75$$



$\frac{\text{مکرم}}{\text{موزن}} \Rightarrow \frac{C_{NaOH}}{C_{H_nA}} \Rightarrow \frac{0.32}{1 \times 160} = \frac{80 \times 10^{-3} \times 0.05}{n} \Rightarrow n = 2$

231. گزینہ 3

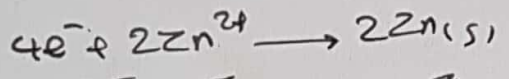
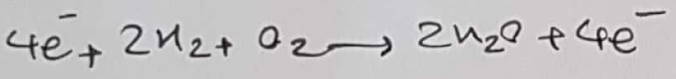
$[H^+] = \alpha \cdot C \Rightarrow 4 \times 10^{-3} = \alpha \times 0.1 \rightarrow \alpha = 4 \times 10^{-2} \rightarrow \% \alpha = 4$

$pH = -\log [H^+] = -\log(4 \times 10^{-3}) = -2.6028 = 2.4$

گزینہ 1 - کوئی چیز - زرر

232. گزینہ 1

233. گزینہ 2



$\frac{26}{2} \times 3 = \frac{0.5}{1} \rightarrow \text{لح کا وزن} = 4.48 \times \frac{100}{80} = 5.6 L$

234. گزینہ 4

235. گزینہ 4