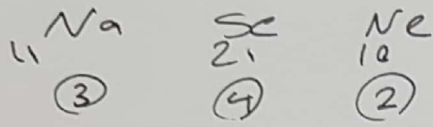


$$\bar{M} : M + a_2 M_2 + a_3 M_3 + \dots$$

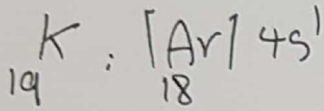
201 گزینہ (2)

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

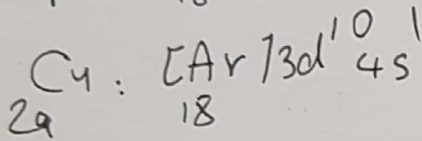
202 گزینہ (1) جادو کھیل ازجہ سے طبع اندازی بہ کج تبدیلی کی صورت



203 گزینہ (4)



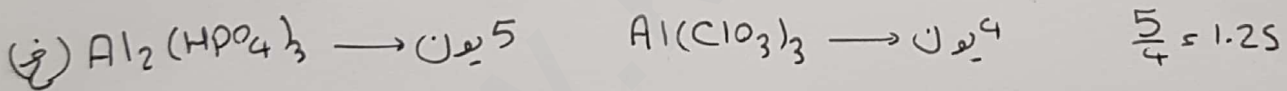
204 گزینہ (1)



205 گزینہ (3)

NaF نسبت بہ KF زیادہ یونی کثیر، اندازی کثیر، دہلی زوب و یونی بالاتر دارد (ص)

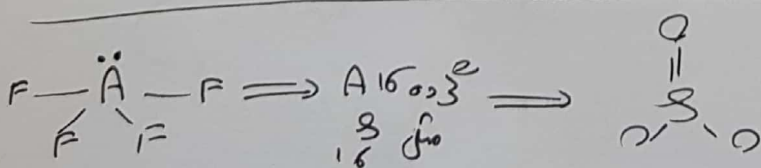
اندازی کثیر معیاری از قدرت پیوند یونی است (ص)



تعریف اندازی کثیر صحیح است (ص)

206 گزینہ (4)

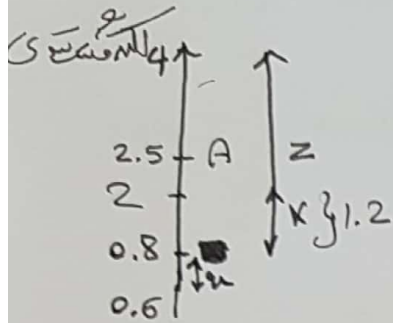
جامدات یونی را می توان به صورت مذاب به صافت کرد.
جاذب سببی است / عمل همه تندها لایه ویلیت عمومی است.



207 گزینہ (3)

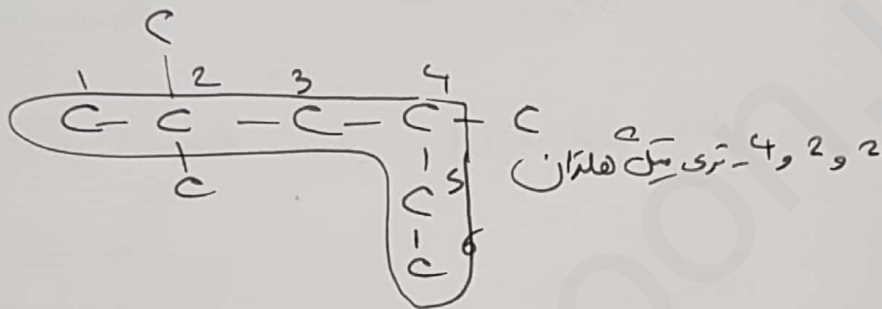


208. گزینہ 2

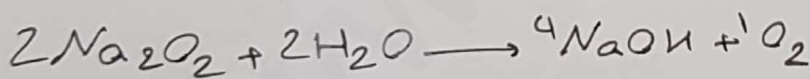


209. گزینہ 4 - قیمت فلزی از پیچ برابر است کاهش دلود.

210. گزینہ 2 -



211. گزینہ 3



212. گزینہ 2

موازنه در اض

213. گزینہ 2



$\frac{C_{\text{Mg}} V_{\text{Mg}} \times \frac{R}{100}}{\text{میزب}} = \frac{P_2}{\text{میزب و سولفات}} \quad (P_2)$

$\frac{10 \times 80 \times \frac{R}{100}}{\text{میزب}} = \frac{P_2}{\text{میزب و سولفات}} \quad (P_2)$

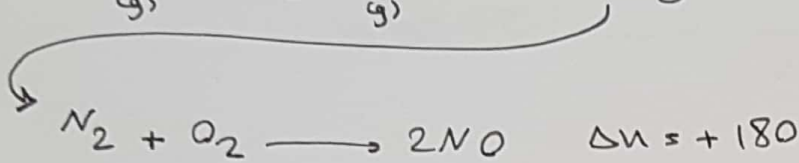
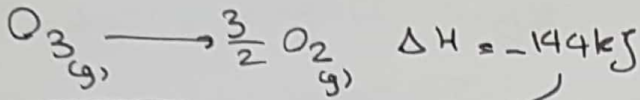
$\frac{10 \times 80 \times 1.8}{98} \times 99 \times \frac{80}{100} = \frac{P_2}{1 \times (20 + 7 \times 18)} \rightarrow 159.4$



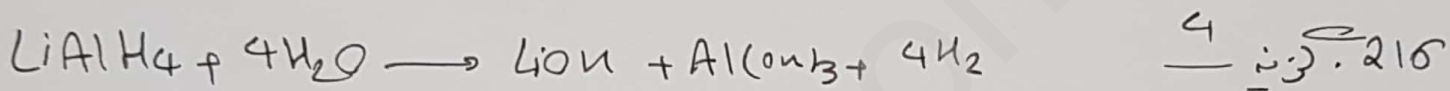
$$\Delta G = \Delta H - T\Delta S = 0 \rightarrow \Delta H = T\Delta S \rightarrow T = \frac{\Delta H}{\Delta S} = \frac{58 \times 10^3}{145} \quad \text{214. لوزینہ 3}$$

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

215. لوزینہ 2



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

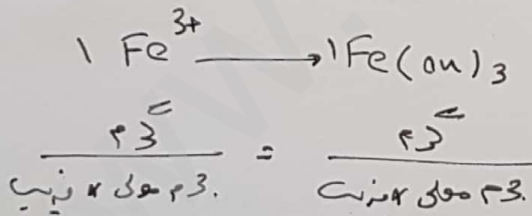


$$\frac{13 \times R}{100} = \text{3 سو 13 ویز}$$

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

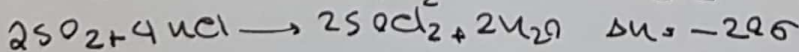
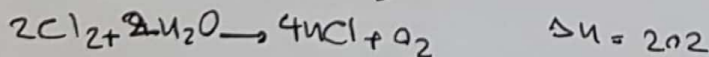
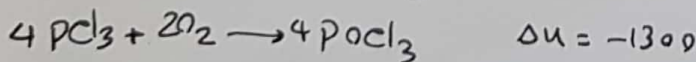
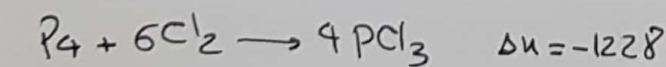
$$\frac{5 \times R}{1 \times (7 + 27 + 4)}$$

217. لوزینہ 4



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

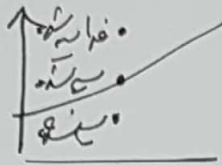
218. لوزینہ 1
دو تالی ہای 3 ماہ سطح انڈری فیلوہ کتہ از واسع ہنڈہ است



$$\Rightarrow \Delta H = -2532$$

219. لوزینہ 4





2 PPM AgCl = 2 mg AgCl / L حل

1 گزینہ 221

1 g 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

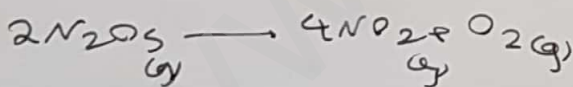
$ml Cl^- = 109.5 PPM \times \frac{mg}{PPM \times L} \times \frac{1g}{10^3 mg} \times \frac{1 ml Cl^-}{35.5g Cl^-} \times 10L$

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

$\rightarrow V = 2.57 ml$

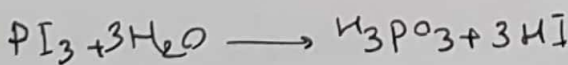


3 گزینہ 224

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

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

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



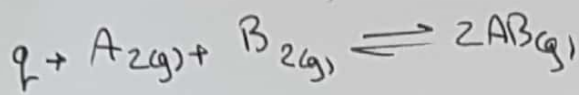
1 گزینہ 225

معاملہ روی سوال اسجہ ہو در ترفع 2

$R_{PI_3} = \frac{-(4.12 - 20.6)}{31 + 3 \times 127} ml = 3.38 \times 10^{-4} ml \cdot s^{-1}$

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



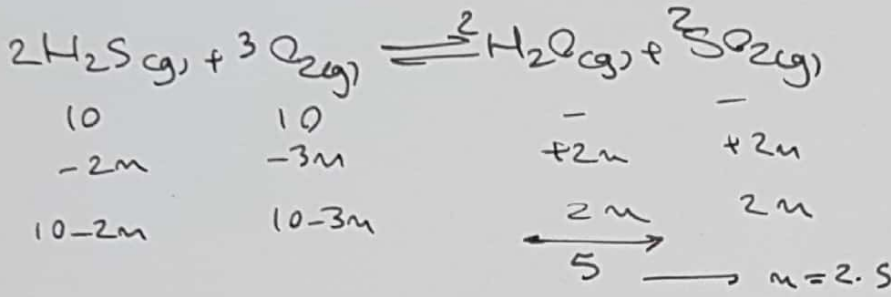


226. گزینہ 3

جاگہ کے دما، K کے کام سے داتے سے ہیں تو ماٹریاں۔

تعداد عمل گان طرفین برابر ہے تو یقیناً رد عمل کے تعلق را جا جانفی گنڈ

227. گزینہ 3



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

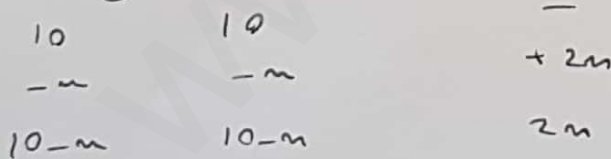
228. گزینہ 1

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

در واقع ۲۵۰ جاگہ دما، K تو اسے لکھ



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

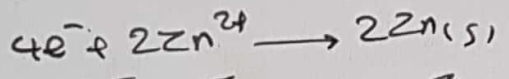
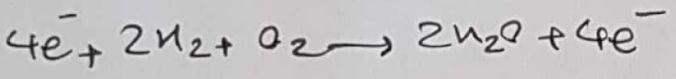
$[H^+] = \alpha \cdot C \Rightarrow 4 \times 10^{-3} = \alpha \times 0.1 \rightarrow \alpha = 4 \times 10^{-2} \rightarrow \% \alpha = 4$

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

نزولہ - کوئلہ - زررہ

232 گزینہ 1

233 گزینہ 2



$\frac{26}{2} \times 3 = \frac{0.5}{1} \rightarrow \text{لج کان} = 4.48 \times \frac{100}{20} = 5.6 L$

234 گزینہ 4

235 گزینہ 4

