

به نام خدا

www.konkur.in

سایت کنکور



هر آنچه در دوران تحصیل به آن نیاز دارید

Forum.Konkur.in

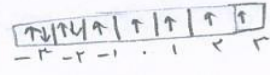
پاسخ به همه سوالات شما در تمامی مقاطع تحصیلی، در انجمن کنکور

مدیریت سایت کنکور : آراز و فراز رهبر

پاسخ سیرجی شیمی دسته یاسی لکچر ۹۲
سیده سیمه بحرینی دبیر شیمی نظامی شاهد رود

بسم تعالی

$n=4$ $L=3$ $mL=-2$
 $4F$

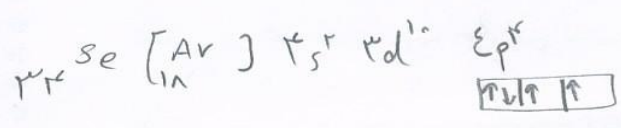
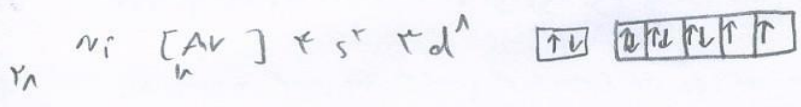


چین اکثری در اوربیتال $m_L = -2$ قرار دارد پس اولین منفرد نشان
 رزگزینه ۳ درست است.

۱-۲۵۱

۳-۲۵۲

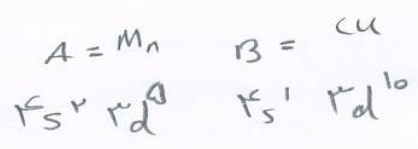
۱-۲۵۳



در $3d$ و $4p$ کویک پزن شعاع فلز و اکشن پذیر نیست. تغییر رزگزینه ها درست است.

۱-۲۵۴

۲-۲۵۵

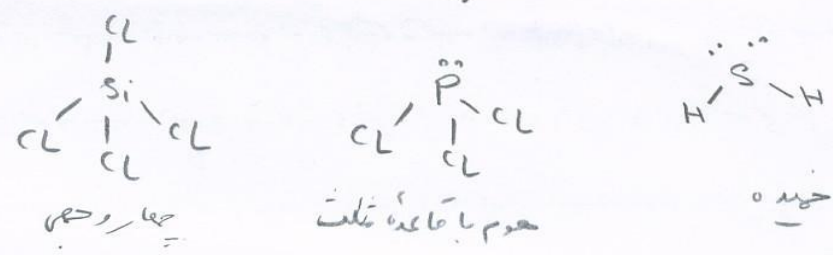


ارزده شبکه = ارزده آزاد شده از تشکیل یک مول جاده نوی از یونهای گازها سازنده آن

۴-۲۵۶

س قارافرون $O=C=O$ جیده است و شکل پایداری $O=C=O$ در طبیعت اکثرین است.

۲-۲۵۷



۳-۲۵۸

مول گندله وسیله لکچر است با فرمول $C_7H_{12}O_4$

۱-۲۵۹

۴-۲۶۰

۴-۲۶۱

۳-۲۶۲

$0.6 \text{ mol } M$	46.1 gr
1 mol	u

$u = \frac{46.1 \times 1}{0.6} = 76.8 \text{ gr}$

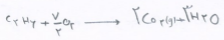
76.8 gr

$F = 19$
 اگر در F داشته باشد
 $\frac{E_0 + 38}{Ca}$

$\cancel{9,12} \text{ gr } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow \cancel{2} \text{ CH}_3\text{CHO} + \cancel{2} \text{ CH}_3\text{COH} + \cancel{2} \text{ H}_2\text{O}$

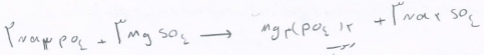
$$9,12 \text{ gr } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \times \frac{1 \text{ mol } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}{57 \text{ gr } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} \times \frac{1 \text{ mol } (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}}{1 \text{ mol } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} \times \frac{V_{\text{gr}}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}}{1 \text{ mol } (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} = 8,92$$

1-212
2-213

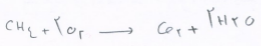


$$\cancel{20} \times \frac{\cancel{30} \text{ gr } \text{MgSO}_4}{\cancel{120} \text{ gr } \text{MgSO}_4} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{1}{1} = \frac{20 \times 1 \text{ mol } \text{MgSO}_4}{3} = 6,66$$

$$\cancel{20} \times \frac{\cancel{1} \text{ mol}}{\cancel{1}} \times \frac{1}{1} = \frac{20 \times 1 \text{ mol } \text{Na}_2\text{PO}_4}{2} = 10$$



$$20 \text{ mol } \text{MgSO}_4 \times \frac{1 \text{ mol } \text{Mg}(\text{PO}_4)_2}{1 \text{ mol } \text{MgSO}_4} = 20 \text{ mol}$$



AE = 19 kJ
L
صورتی می باشد
1-214
1-215

$$\frac{190}{2} = 95 \Delta k$$

$$Q = m C \Delta \theta$$
$$95 \Delta k = 2 \times 9 \times 5,2 \times \Delta \theta$$
$$\Delta \theta = 22,97 \approx 23$$

1-216
1-217

$$\Delta G = \Delta H - T \Delta S$$

$$\Delta H_{\text{HCl}} = -184 \text{ kJ/mol} \times 2 = -368 \text{ kJ}$$

$$\Delta G = -368 - (200 \times \frac{1}{1000}) = -368 \text{ kJ}$$

$$2V_{\text{H}^+} + 2V_{\text{Cl}^-} = 200 \text{ g}$$

۲-۲۱۱

$$\Delta H = \Delta H_{F,1} - \Delta H_{F,2} \Rightarrow -1470 = (\sum \Delta H_{\text{Cep}}^{\circ} + (\sum x + \sum y)) - (-1740)$$

$$\Delta H_{\text{Cox}}^{\circ} = -2920$$

$$\frac{1.191 \text{ gr PbCl}_2}{100 \text{ gr}} \times \frac{1 \text{ mol PbCl}_2}{278.1 \text{ gr PbCl}_2} \times \frac{1 \text{ gr}}{1 \text{ Li}} \times \frac{1000 \text{ gr}}{1 \text{ Li}} = 4.3 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{Li}} \quad [2-220]$$

$$\text{ppm} = \frac{\text{mg}}{\text{L}_{\text{جر}}} \quad \Delta \text{ ppm} = \frac{5 \text{ mg NaOH}}{2 \text{ L}_{\text{جر}}} \quad \alpha = \frac{\sum \text{Li}}{\Delta}$$

$$\frac{\sum \text{Li}}{\Delta} \times \frac{1000 \text{ gr}}{1 \text{ L}} = 10 \text{ gr}$$

$$1 \text{ Li} = 1000 \text{ mL} = 1000 \text{ gr}$$



$$\frac{5 \text{ gr NaOH}}{40 \text{ gr NaOH}} \times \frac{1 \text{ mol NaOH}}{40 \text{ gr NaOH}} \times \frac{1 \text{ mol NaHSO}_4}{1 \text{ mol NaOH}} \times \frac{1 \text{ gr}}{1000 \text{ gr}} = 10^{-4} \text{ gr}$$

۲-۲۲۳ (دو مدل سولفات) $\frac{50 \mu}{\text{SOP}}$ $\frac{1}{\text{C}_2\text{H}_4}$ $\frac{1}{\text{gr}}$

۳-۲۲۴ سطح اثرات و حالت گرا-پلمر Eا از سطح اثرات و انس دفعه سیر است.



$$\frac{1}{2} \text{ mol H}_2\text{PO}_4 \times \frac{98 \text{ gr H}_2\text{PO}_4}{1 \text{ mol H}_2\text{PO}_4} = 49 \text{ gr H}_2\text{PO}_4$$

$$49 \text{ gr H}_2\text{PO}_4 + 1000 \text{ gr} = 1049 \text{ gr}$$

$$\frac{1049 \text{ gr}}{1049 \text{ gr}}$$

$$\frac{1}{2} \text{ mol H}_2\text{PO}_4}{\alpha}$$

$$\alpha = \frac{1049 \times \frac{1}{2}}{1049} = 0.5 \times 10^{-4}$$

$$0.5 \times 10^{-4} \text{ mol H}_2\text{PO}_4 \times \frac{1 \text{ mol Ca}_2(\text{PO}_4)_2}{2 \text{ mol H}_2\text{PO}_4} = 0.25 \times 10^{-4} \text{ mol Ca}_2(\text{PO}_4)_2$$

۲-۲۲۵

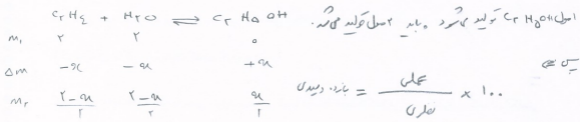
$$R_{NO} = 1,7 \times 10^{-2} \text{ mol/l.s}$$

$$R_{\text{و}} = \frac{\bar{R}_{NO}}{r} = \frac{1,7 \times 10^{-2}}{r} = \lambda \times 10^{-6}$$

$$\frac{\bar{R}_{Br_2}}{\bar{R}_{NO}} = \frac{1}{r} \quad \bar{R}_{Br_2} = \frac{1,7 \times 10^{-2} \times 1}{r} = \lambda \times 10^{-6}$$

$$k = \frac{[C_2H_5OH]}{[C_2H_5Cl][H_2O]} \Rightarrow r = \frac{\left(\frac{a}{r}\right)^1}{\left(\frac{r-a}{r}\right)^r} \Rightarrow \begin{matrix} a = 1 \\ a = r \end{matrix}$$

۲-۲۲۶



$$\Delta m_{\text{و}} = \frac{a}{r} \times 100$$

$$\Delta m_{\text{و}} = \frac{1}{r} \times 100 = 10\%$$



۱-۲۲۷

$$[H_3O^+] = 10^{-1} [OH^-]$$

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

$$[H^+]^2 = 10^{-11}$$

$$[H^+] = 10^{-5.5}$$

$$pH = 5.5$$

۲-۲۲۸

$$K_{OH} [OH^-] = 10^{-1}$$

$$\frac{m_{OH}}{a_1} = \frac{m_{H_2SO_4}}{a_r}$$

$$\frac{v_1 \times v_1}{1} = \frac{1 \times 20}{r}$$

۱-۲۲۹

$$v_1 = 20$$



۲-۲۳۰

۳- CH_3COONa است

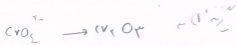
۴- است



تیزترین \rightarrow اسید مترونیج \rightarrow (دلیل آسونیم) \rightarrow باز مترونیج $\rightarrow (C_2H_5)_2NH$

$HCl \rightleftharpoons H^+ + Cl^-$ ۲-۲۲۱
 $pH = -\log_{10} 10^{-5} = 5$

تیزترین ۳ غلظت است چون اگر غلظت (دو برابر شود) pH یک واحد کم می شود.



$-1 = n - n$
 $n = +7$

$2n - 7 = 0 \Rightarrow n = 3.5$



از یک شش اسن نوع اول آسونیم به است \rightarrow کابینه ۳-۲۲۳

$Fe - Ni$ ۳-۲۲۴
 $E_{cell} = E_{cathode} - E_{anode} = -1.75 + 1.24 = -0.51$

$Zn - Ni$ $E_{cell} = -1.25 + 1.72 = 0.47$
 در تیزترین ۱۱ تراز روی با آلومین و استنیل در هر دو تیزترین ۲ غلظت است. $Ni^{2+} > Fe^{2+} > Zn^{2+}$
 در تیزترین ۳ قدرت اکسیدکننده $Ni^{2+} > Fe^{2+} > Zn^{2+}$

در تیزترین ۱۳ \rightarrow جای آنه کاتد قرار می گیریم درست در می آید. ۳-۲۲۵
 در تیزترین ۲۱ نقش H_2SO_4 جدینگر است. $Ca(OH)_2$ است.
 در تیزترین ۲۲ آلومین مذاب $NaCl$ استوار است.