

به نام خدا

www.KONKUR.IN

سایت گنکور



هر آنچه در دوران تحصیل به آد نیاز دارید

Forum.Konkur.in

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

مدیریت سایت گنکور : آراز و فراز رهبر

سیده سعید خوشی دبیرشیم شاهروود اردبیل

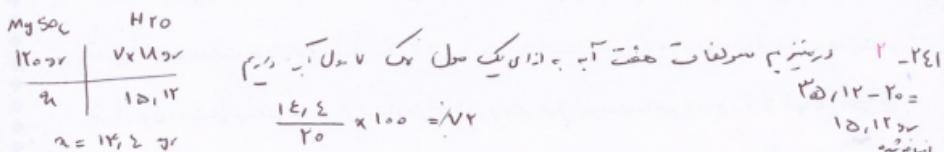
۳-۲۳۶ از مقدار کوانتومی ۱۰ مارکی اسید استفاده کرد.

۳-۲۳۷ ۱ حرسه ۵۴ الکترون دارد.

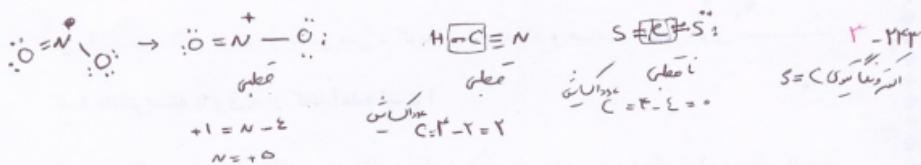
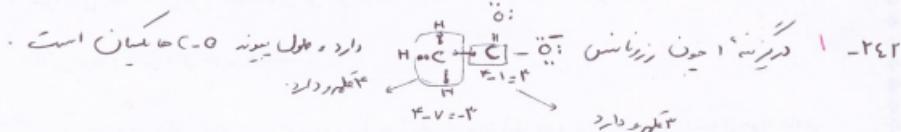
۳-۲۳۸ E، HCl از نئون پیشتر است.

۳-۲۳۹ گروه ۱۳ و آرایش ۲۵۲ ۲۵۱ ۲۵۳ را دارد.

۳-۲۴۰ در گزینه ۱ عدد کولورینا سون غیر است در گزینه ۳ نتره آزاد شده از تشكیل یک سول جامد برخی از بینهای گازی سازند اش و در گزینه ۴ جامد های یونی در حالت مذاب و محلول رسانی برقرارد از بینهای شب و منفی تشخیص شده است.



$\frac{15,12-20}{15,12}$
سود
استان



۳-۲۴۵ افغانستان CH_4 و سیکلوبتان C_4H_{10} حدود فرسوده اند.

۳-۲۴۶ در گزینه ۱ گروه استری دارد و عامل کوتین ندارد (طبق گزینه ۳)

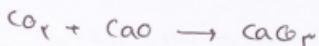
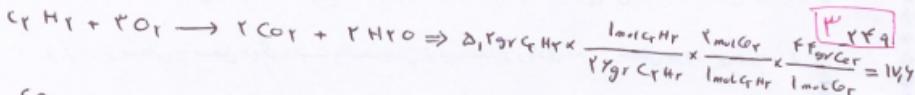


۱ - ۱۹۸

$$\text{Gذایلی} = \frac{\Delta H^\circ}{\Delta H^\circ_{\text{ناتریوم}} \times 100} \quad \frac{\lambda_0}{100} = \frac{\lambda}{\gamma_{1,1}} \quad \lambda = 1,7\lambda \text{ or } \text{Gذایلی}$$

$$1,41\text{ gr} \text{ NaHCO}_3 \times \frac{1 \text{ mol NaHCO}_3}{1 \text{ Eggr NaHCO}_3} \times \frac{1 \text{ mol NaNO}_3}{1 \text{ mol NaHCO}_3} = 1,7 \text{ mol NaNO}_3$$

۱ - ۱۹۹



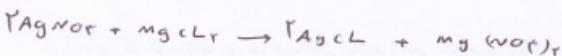
۱,۷ gr CaO

عواید

$$(1,7\text{ gr}) \times \frac{\lambda_0}{\lambda_{1,1}} \times 100 = \frac{\lambda_0}{\gamma_{1,1}} \quad \lambda_0 = 1,7, \text{ Eggr CaO} \text{ Gذایلی}$$

$$1,7, \text{ Eggr CaO} \times \frac{1 \text{ mol CaO}}{24 \text{ gr CaO}} \times \frac{1 \text{ mol CaCO}_3}{1 \text{ mol CaO}} \times \frac{100 \text{ gr CaCO}_3}{1 \text{ mol CaCO}_3} = 1,7 \text{ gr CaCO}_3$$

۱ - ۲۰۰



$$\Delta m_{\text{کی}} \times \nu \times \frac{\text{mol}}{\text{کی}} \text{ AgNO}_3 \times \frac{\lambda_{1,1}}{100 \text{ gr}} = \frac{\nu \times \text{mol AgNO}_3}{\gamma} = \gamma_{1,1} \Delta \text{AgNO}_3 \text{ محدود کنندگان}$$

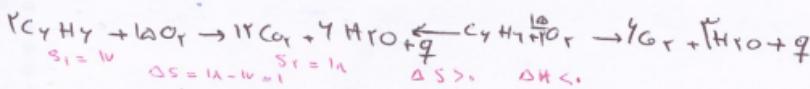
$$1,0 \text{ mki} \times \nu \times \frac{\text{mol}}{\text{کی}} \text{ MgCl}_2 \times \frac{\lambda_{1,1}}{100 \text{ gr}} = \frac{\nu \times \text{mol MgCl}_2}{\gamma} = \gamma_{1,1} \text{ اضافه}$$

$$\Delta \lambda_{1,1} \text{ mol AgNO}_3 \times \frac{P_{\text{mol AgCl}}}{P_{\text{mol AgNO}_3}} = \Delta \lambda_{1,1} \text{ mol AgCl}$$

نظری

$$\text{فرموده شد} = \frac{\lambda_{1,1}}{\Delta \lambda_{1,1}} < 1,0 = / \lambda_0$$

۱ - ۲۰۱



$$S_1 = 1,0$$

$$\Delta S = 1,0 - 1,0 = 0$$

$$S_2 = 1,0$$

$$\Delta S = 0$$

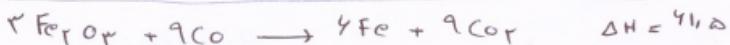
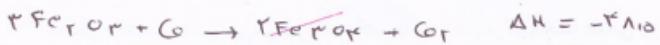
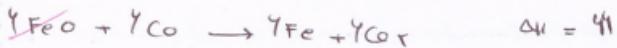
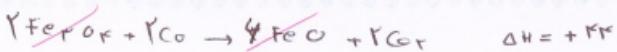
$$\Delta H < 0$$

$$\Delta E = q + w = -VA + \gamma_{1,1} \Delta = -V\Delta + \gamma_{1,1} \Delta = -V\gamma_{1,1}$$

۱ - ۲۰۲

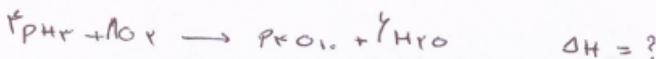
است اس اس اس

حین میتوانیم کاراگام داده



$$\frac{\text{H}_{10}}{\text{K}} = \gamma_{Fe} \Delta \quad U_{\text{Co}}$$

F - را ف



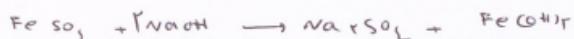
$$\Delta H = \Delta H_{Fe} - \Delta H_{Fe_1} \Rightarrow \Delta H = -\text{Kf}_{12} + \gamma_{(-\gamma_{12})} - (\text{Kf} \times 9) - 0$$

$$\Delta H = -\text{Kf}_{100} \text{ kJ}$$

F - را ف

$$\text{NaOH} \text{ ملار } \text{ كيلو} \times \frac{1 \text{ ملار}}{\text{ملار}} = 0.0 \text{ ملار} \quad \text{NaOH}$$

$$0.0 \text{ ملار FeSO}_4 \times \frac{1 \text{ ملار FeSO}_4}{1 \text{ ملار NaOH}} \times \frac{1 \text{ ملار NaOH}}{1 \text{ ملار FeSO}_4} \times \frac{1 \text{ ملار NaOH}}{1 \text{ ملار NaOH}} = 0.0 \text{ ملار NaOH}$$



$$\text{ppm} = \frac{0.0 \text{ ملار}}{0.0 \text{ ملار}} \times 10^6 = \frac{0.0 \text{ ملار NaOH}}{0.0 \text{ ملار NaOH}} \times 10^6 = 0.0 \text{ ppm}$$

جذب Zn(PoF)₄ تسبب علاج CoCl₂ تسبباً في علاج PbI₂ F - را ف

F - را ف

است

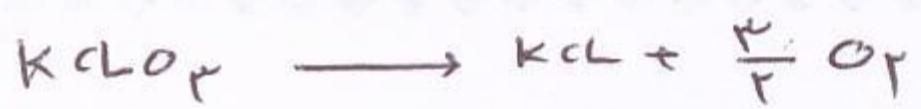
$$\text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 \quad \text{NaOH} \text{ ملار} \quad \text{Zn(OH)}_2 \text{ ملار} \quad \text{NaOH} \text{ ملار}$$

بروت دارد. همچنین سیستم شناسنایر سرمه دار و جوش بازتر سار انجام داده شده است

$$\text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 \quad \text{NaOH} \text{ ملار} \quad \text{Zn(OH)}_2 \text{ ملار} \quad \text{NaOH} \text{ ملار} \quad \text{F - را ف}$$

$$\begin{array}{c|c|c|c} 111 \text{ gr} & 111 \text{ gr KOH} & \text{Molar} & \text{Molar} \\ \text{NaOH} & & \text{NaOH} & \frac{\text{Molar}}{L} = \frac{\text{Molar}}{\text{Molar}} \\ \hline \text{gr} & \text{gr KOH} & \text{NaOH} & \text{NaOH} \end{array}$$

$$Molar = \frac{Molar}{Molar}$$



۱ - ۲۴۹

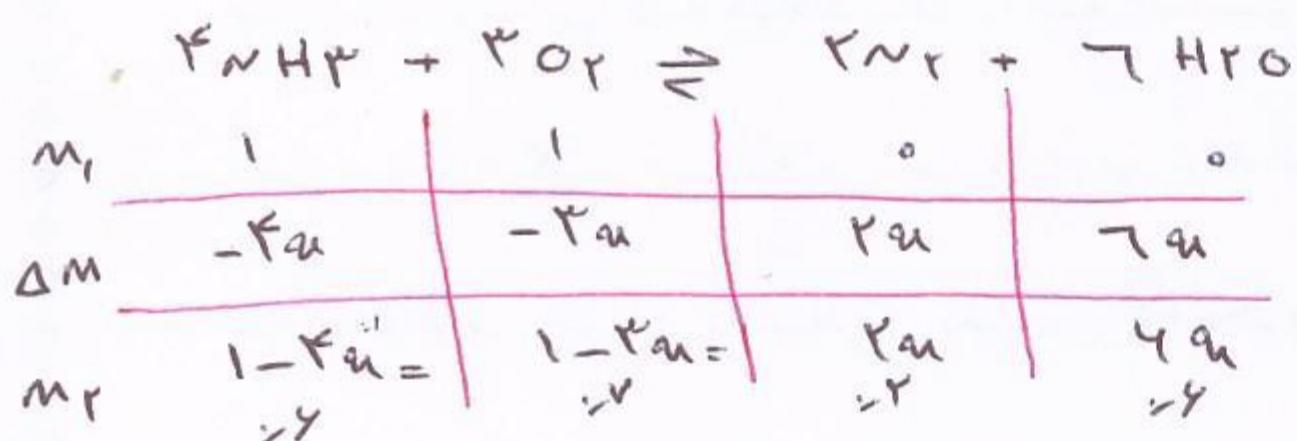
$$1000 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ kg}} \times \frac{1 \text{ mol O}_2}{1 \text{ mol KClO}_4} = 1000 \text{ mol O}_2 \times \frac{1 \text{ mol KClO}_4}{1 \text{ mol O}_2} = 1000 \text{ mol KClO}_4$$

بنابریج بے غذای محتوی کلریکس ۱۰۰٪ است.

$$R = k [A]^n [B]^m$$

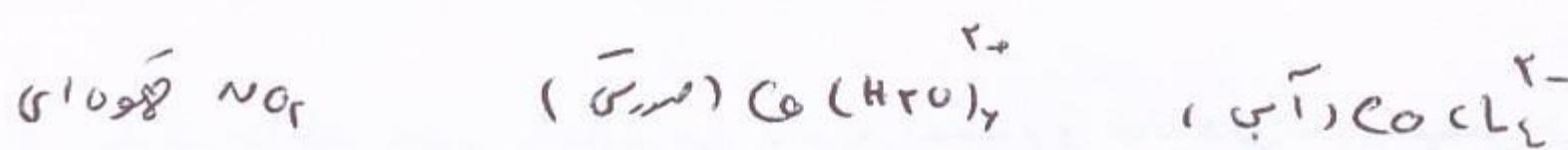
محلق آزادی است ادو ۲ علقلت A ۲ برابر شده سرعت هم برابر شده پس n=1 است.
محلق آزادی است ادو ۳ علقلت A ۳ برابر و علقلت B ۳ برابر شده چون سرعت ۶ برابر شده پس m=1 است.

طبق آزادی است ادو ۳ علقلت B ۴ برابر شده و سرعت ۴ برابر شده است. ۴ برابر شده پس A ۴ برابر شده است.



$$v_n = \frac{1}{2} \quad n = 4$$

$$K = \frac{[\text{H}_2\text{O}]^4 [\text{N}_2]}{[\text{NH}_4^+]^4 [\text{O}_2]^4} = \frac{(1.4)^4 (x)^4}{(1.2)^4 (1.7)^4} = 0.54$$



۲ - ۲۴۲

دانش تبدیل $\text{Ca}(\text{H}_2\text{O})_2^{2+}, \text{Ca}^{2+} \text{Cl}_2^{-}$ گردیده است.
با دردیدن طرف راست NO_2 چون ناصل، سه توپیده شد و دو مول H_2O بیانش کرد
نیز مجهود این مسیر ۷ لتر شود.

$$K = [\text{H}_2\text{O}]^2$$

$$1000 \text{ gr H}_2\text{O} \times \frac{1 \text{ mol H}_2\text{O}}{1 \text{ gr H}_2\text{O}} = \frac{1000 \text{ mol H}_2\text{O}}{18 \text{ L}} = 55.6 \text{ mol L}^{-1}$$

۱ - ۲۴۴

$$K = (1.01)^2 = 1.02 \text{ mol}^2 \text{ L}^{-2}$$

۲ - ۲۴۵

$$142 \text{ kg} \times \frac{1000 \text{ gr}}{1 \text{ kg}} = 1420 \text{ gr} (\text{H}_2\text{C}(\text{H}_2\text{C}))_{14} \text{COOH} \times \frac{1 \text{ mol}}{142 \text{ gr}} = 2 \text{ mol}$$

۱ - ۲۴۶

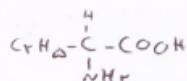
استریک



$$0 \text{ mol} \text{ mol}^{-1} \times \frac{1 \text{ mol NaOH}}{1 \text{ mol mol}^{-1}} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol NaOH}} = 1 \text{ mol} \times \frac{1}{1} = 1. \quad \text{K}_{\text{on}} + \text{K}_{\text{off}} = \text{K}_{\text{eq}}$$

۱-۲۴۴

کلرور مگانیمیتی F = ۳۶ سیتر است ولی HCl اسید قوی و HF اسید نهفته است.



۱-۲۴۵

| ۱-۲۴۶ | در گیرنده ۱ آند کلاب سفن در گیرنده ۲ E_{cell} با کمک گردن آند از کاتد بسته کاریود
گرینه ۳ به جای کاهش تابع افزایش نوشت شود.

و این نتیجه بر اثر است. \rightarrow کاسیون پاک + حالت خنثی آند

۱-۲۷۹

| ۱-۲۸۰ | تعنی کاتد و هیبرید آند است. بس درجهول بتانسیلوا کاهش هیبرید بالاتر از آمن است.