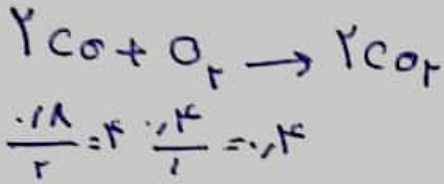
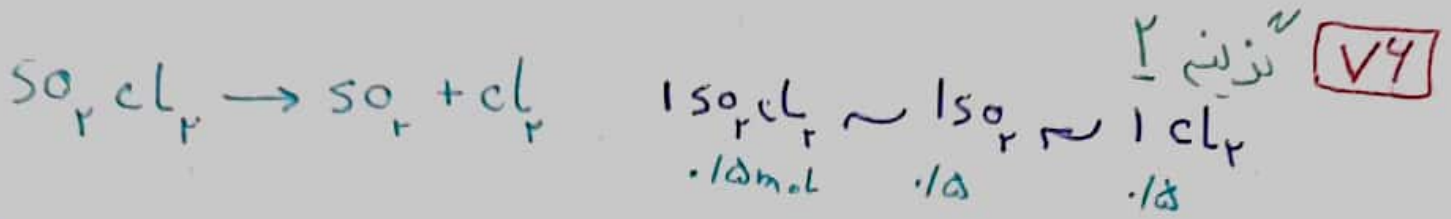


تجربہ - اردیہشت ۱۴۰۳

۰۹۱۰۰۸۸۸۶۸۴ - مہدی سواری

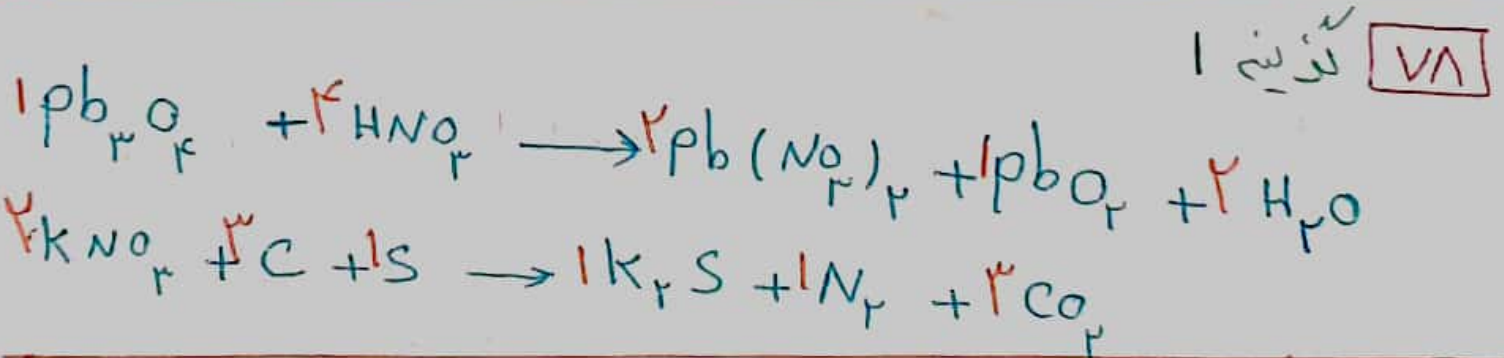


حجم ۱.۵۰ تجزیہ شد، پس ۰.۱۴ مول CO_2 تولید
 می شود

$\% SO_2 = \frac{mol SO_2}{mol Cl_2 + mol CO_2 + (mol CO + mol O_2)}$
 $\% SO_2 = \frac{.15}{.15 + .15 + .14 + .14 + .14} \times 100 = \frac{.15}{.58} \times 100 = 25\%$



77 ^{توزین ۳} هر چه مساحت برف بیشتر، منطقه سردتر است و در نتیجه گاز CO_2 کمتر است و در این مورد رابطه عکس وجود دارد.



79 ^{توزین ۴}
 $.15 mol \times \frac{71.2 \times 10^{24}}{1} = 3.1 \times 10^{24}$
 $1 mol \times \frac{71.2 \times 10^{24}}{1} \times \frac{14}{18} = 11.1 \times 10^{24}$
 $4 برابر$

$22.4 lit \rightarrow$ شرایط استاندارد نیست \times

$1 \times \frac{44}{1} = 44 gr \rightarrow 1 + 3 = 51 gr$

$1.5 \times \frac{28}{1} = 42$ و $\frac{2 mol}{.15 mol} = 4 \checkmark$ | $1.5 \times \frac{28}{1} = 42$ $\frac{51}{10} = 5.1 \times$

تجربہ - اردیہشتا ۱۴۰۳

مہدی سواری

بررسی تزیینہ ها: ①

تزیینہ ۳ ۸۰

شیب

$$m_s = \frac{s_2 - s_1}{\theta_2 - \theta_1} = \frac{11 - 10}{20 - 10} = 0.1 \quad s_0 = 72 \Rightarrow S = 0.1\theta + 72$$

$\theta = 35 \text{ c} \Rightarrow S = 100 \text{ gr}$ $\% = \frac{100}{100 + 100} \times 100 = 50\% \checkmark$

② $\theta = 97.5 \Rightarrow S = 150$ $\frac{150}{100} = 1.5$ ✓

خال

③ ۲. c : 11 100 111

9 900 900

$\Rightarrow 9 = \frac{900 \times 111}{111} = 900 \text{ gr}$

1. c 10 100 110

9 900 900

$\Rightarrow 9 = 900$

$\int = 900 \text{ gr} \times$

اسو

④ 1. 100 110


9 900 900

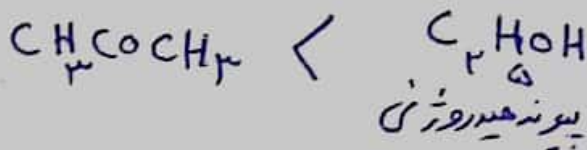
$\Rightarrow 9 = \frac{900 \times 110}{110} = 900 \checkmark$

H F > NH₃ تزیینہ ۳

K₂S < NH₄OH تزیینہ ۱

تزیینہ ۲ ۸۱





⑤

نمودار پارسین مربوط به آب دریا

تزیینہ ۱ ۸۲

$PPm = 5 \Rightarrow 5 = \frac{\text{جرم مل شونده}}{\text{جرم مل محال}} \times 10^6 \Rightarrow \text{جرم مل} = 0.5 \text{ mgr}$

= ک. جرم محال

باتوجه به انحلال پذیری ← جرم محال ۱۰۰ بگیریم

باتوجه به نمودار در ۲۵ درجه حداقل انحلال پذیری ۰.۵ است.

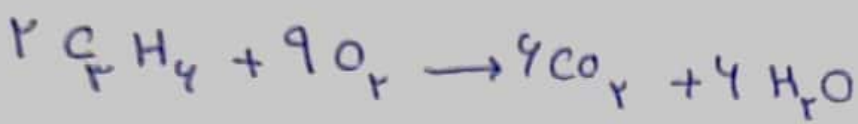
تجربی - اردیبهشت ۱۴۰۳

سودی سواری

تذکره ۲ ۸۳ با تقدم ۳

$$\text{جرم مِل ثانیه} = \frac{\text{جرم مِل ثانیه}}{\text{جرم مِل}} \times 100 \quad \text{و} \quad \text{مِل حل شده} = \frac{\text{جرم محلول (لیتر)}}{\text{جرم محلول}} \times 100$$

تذکره ۴ ۸۴



دکتر اصل ۳ برای انجام واکنش ها نیاز است.

بروین : $13 O_2$ $29,12 \text{ Lit}$

$4 O_2$ $9 \text{ Lit} \Rightarrow x = 8,194 \text{ Lit}$ برای بروین

برای بروین $29,12 - 8,194 = 20,926 \text{ Lit}$

بروین : $\frac{x}{2 \times 42} = \frac{20,926}{9 \times 22,4} \Rightarrow x = 8,194 \text{ gr}$

بروین : $\frac{x}{1 \times 4} = \frac{8,194}{4 \times 22,4} \Rightarrow x = 4 \text{ gr}$

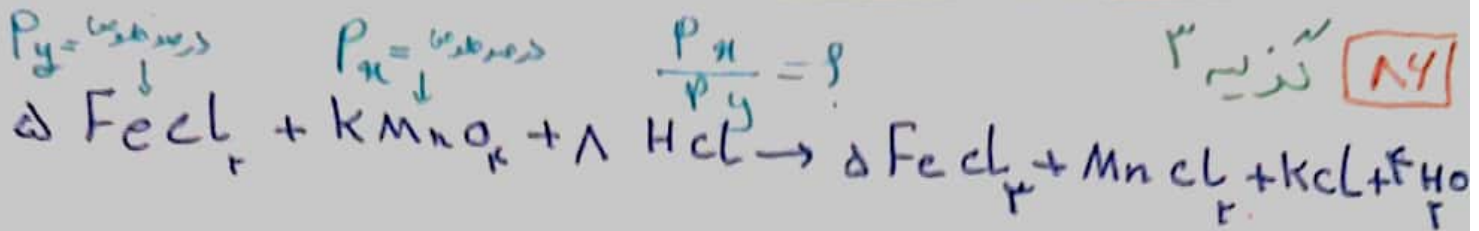
$$\frac{\text{بروین gr}}{\text{gr بروین}} = \frac{8,194}{4} = 2,0485$$

تذکره ۱ ۸۵ شمع اتمها در یک گروه از بالای پایین زیاد و در یک تناوب از

چپ به راست کم می شود.

تجربہ - اردو بیہشت ۱۴.۳

معدنی سواری



$KMnO_4$: $\frac{.18 \times 79 \times P_x}{1 \times 158} = \frac{r_{12}}{1}$ $FeCl_2$: $\frac{.18 \times 175 \times P_y}{5 \times 127} = \frac{r_{12}}{1}$

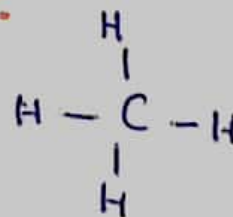
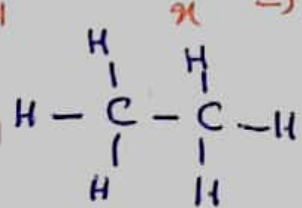
$\frac{.18 \times 79 \times P_x}{158} = \frac{.18 \times 175 \times P_y}{5 \times 127} \Rightarrow \frac{P_x}{P_y} = 1$



۸۸ تذیب ۲

$Q_{AL} = m \cdot c \cdot \Delta\theta = 78 \times 9 \times 2 = 1410.4 \text{ kJ}$

۲۷ gr اتان ۱۴۱۰.۴
 ۳ gr اتان $x \Rightarrow x = 15\%$



فرق اتان و اتان:

$15\% - 19\% = 4\%$ \Leftarrow $1C-C$ و $2C-H$

تفاوت اتان و پروپان نیز $1C-C$ و $2C-H$ است \Leftarrow

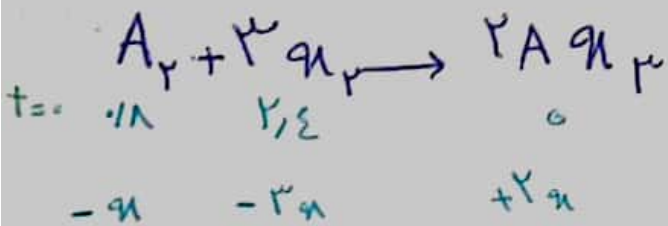
پروپان = $15\% + 4\% = 22\%$

۸۹ تذیب ۱

تجربی - اردیبهشت ۱۴۰۳

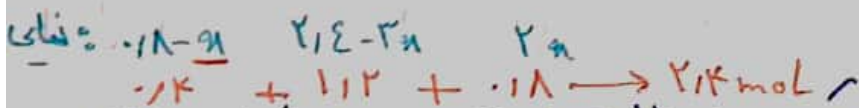
مهدی سواری

۹۰. گزینه ۴



$$0.18 - x + 2x = 2.14 - 3x \Rightarrow x = 0.4$$

برای A: 0.4 mol = نهای



پس غلظت نصف شده و با توجه به این که سرعت ثابت است، پس نصف زمان

واکنش گذشت $\leftarrow 5 \text{ min}$

الف: افزودن آب باعث کاهش سرعت واکنش به عنوان عامل

۹۱. گزینه ۳

مزا هم می شود. (حذف گزینه ۱ و ۲)

ب) افزایش هر کدام از واکنش دهنده ها باعث افزایش سرعت

واکنش می شود. (حذف گزینه ۴)



۹۲. گزینه ۳

گزینه ۱: $\text{mol CuO} : \frac{7.4}{8.0} = 0.925$

$$R_{\text{CuO}} = \frac{0.925}{2} = 0.4625$$

$$R_{\text{واکنش}} = \frac{R_{\text{CuO}}}{4} = 0.1156 \quad \times$$

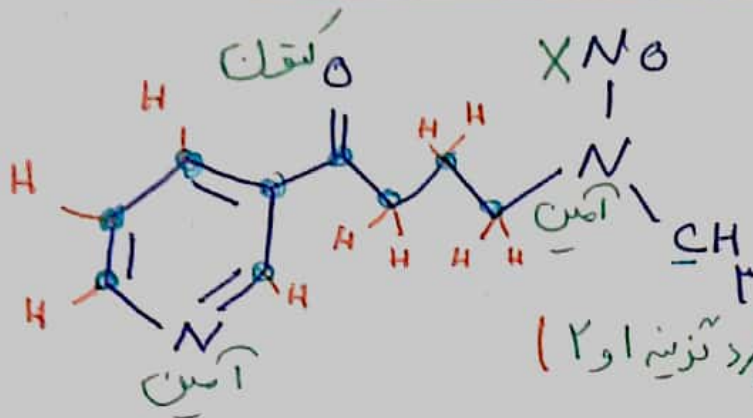
گزینه ۲: $0.4625 \times 1.75 = 0.809375$ \rightarrow مصرف شده $\rightarrow 0.13$ \rightarrow طبق بندار $\rightarrow 0.4625 - 0.13 = 0.3325$ \times

گزینه ۳: $\frac{R_{\text{Cu}_2\text{O}}}{2} = \frac{R_{\text{O}_2}}{1} \Rightarrow \frac{1.0 \times 5}{2} = \frac{R_{\text{O}_2}}{1} \Rightarrow R_{\text{O}_2} = 1.0 \frac{\text{mol}}{\text{lit min}}$ \checkmark

گزینه ۴: $R_{\text{CuO}} = 2R_{\text{Cu}_2\text{O}}$ $\left\{ \begin{array}{l} 0-1 \Rightarrow 2 \times 0.13 = 0.26 \\ 1-2 \Rightarrow 2 \times 0.1 = 0.2 \end{array} \right. \quad \times$

$$0.26 - 0.2 = 0.06 \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

تجربہ - اردیہشت ۱۴۰۳
مہدی سواری

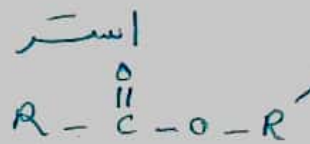
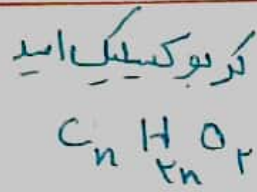
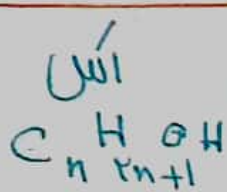


۹۳ نڈیہ ۳

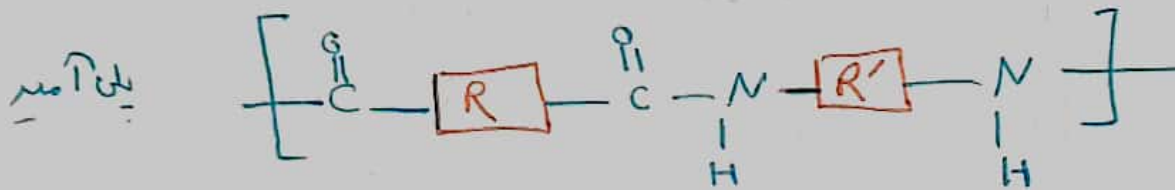
الف) یک گروہ کاربونیل و عامل آمین (رد نڈیہ او ۲)

ب) پائیزلپ است

$H = 13$ ، $C = 10$ ، $O = 2$



۹۴ نڈیہ ۳



۹۵ نڈیہ ۱
HF برای : $pH = 1, 2 \Rightarrow [H^+] = 10^{-pH} = 10^{-1, 2} = 5 \times 10^{-2} = [F^-]$

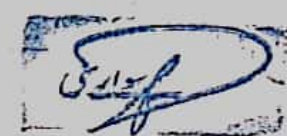
$[HF] = \frac{[H^+][F^-]}{K_a} \Rightarrow [HF] = \frac{(5 \times 10^{-2})^2}{5 \times 10^{-4}} = 5$

۱ برای : $[CH_3COOH] = 2, 5 \frac{mol}{lit} \Rightarrow 1, 7 \times 10^{-4} = \frac{9^2}{2, 5} \Rightarrow 9 = 2 \times 10^{-2}$

gr $F^- = 0, 5 \times \frac{19}{1} = 9, 5 gr$


gr $CH_3COO^- = 2 \times 10^{-2} \times \frac{59}{1} = 1, 18$

$9, 5 - 1, 18 = 8, 32$



تجربی - اردیبهشت ۱۴۰۳

مهدی سواری

۹۶ ^{گزینه ۴}
 گزینه ۱: غلظت اولیه بتی دارد. X
 گزینه ۲: واکنش متنی شدن یک طرفه است X
 گزینه ۳: NaOH باز قوی و آمونیاک باز ضعیف X
 گزینه ۴: ✓


۹۷ ^{گزینه ۳}
 هر چه یک اسید (باز) قوی تر، سرعت واکنش بیشتر

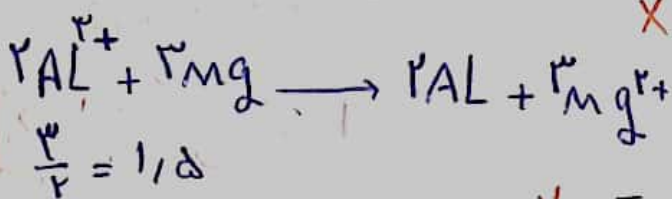
۹۸ ^{گزینه ۱}

$$[x^-] = [y^-] \Rightarrow [H^+] \Rightarrow pH_{Hx} = pH_{Hy}$$

برای هر دو برابر

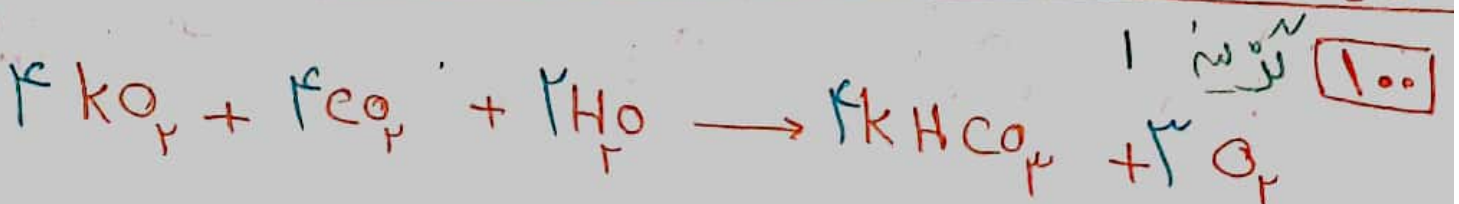
$$[Hx] = \frac{5.14}{40 \times 2} = 0.145, [Hy] = \frac{3}{50 \times 1} = 0.06$$

۹۹ ^{گزینه ۳}
 گزینه ۱: ✓ سلول گالوانی
 گزینه ۲: X تولید می شود با توجه به نمودار
 گزینه ۳: ✓ سلول گالوانی Mg-AL
 گزینه ۴: X کاتد ← E آن بزرگتر است X
 A: آند
 X: کاتد
 X ← A ← Zn روی



گزینه ۳: ✓ سلول گالوانی Mg-AL

گزینه ۴: X کاتد ← E آن بزرگتر است X

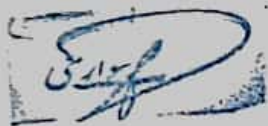


پاسخنامه تشریحی کنکور تجربی اردیبهشت ۱۳۹۲ مهری سعاری



۱.۲ گزینہ ۴ گزینہ ۱ ← صحیح ۳ بصری است ✗

گزینہ ۲: هر بیسم با ۴ اتم نترین یونده من رهد ✗
 گزینہ ۳: سیس شفاف است ✗



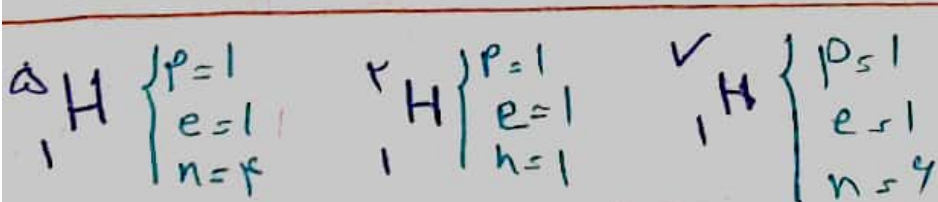
۱.۳ گزینہ ۲

آنتالی فروپاشی شکله رابطه مستقیم با جطالی دارد.
 جطالی با بار نسبت مستقیم و با شعاع نسبت عکس دارد.

والتر کرماده

۱.۴ گزینہ ۳ با افزایش دما ← غلظت کم می شود $T_1 > T_2$ (رد گزینہ او ۲).
 فقط به دما بستگی دارد (رد گزینہ ۴)

۱.۵ گزینہ ۱



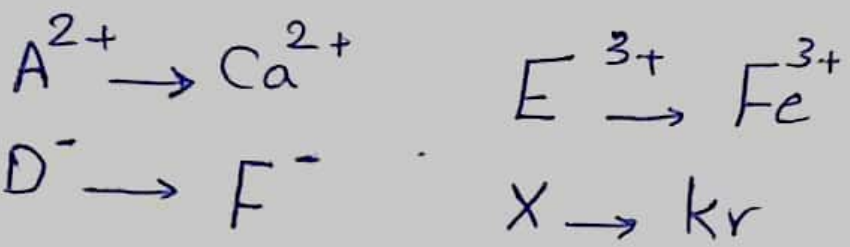
۱.۶ گزینہ ۴

پاسخنامه تشریحی

کنکور تجربی - اردیبهشت ۱۴۰۳
مهدی سواری



گزینه ۱ ۱۰۷



گزینه ۴ ۱۰۸

مورد اول: X E کاتیون، D آنیون ED_2 یا ED_3

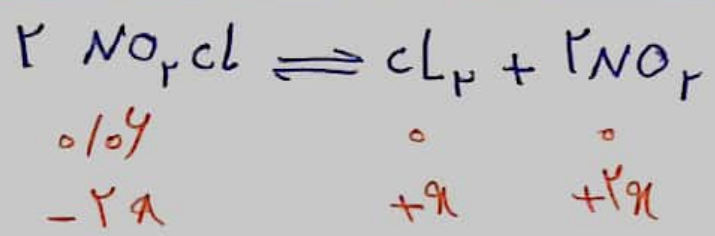
مورد دوم: X $F: 1s^2, 2s^2, 2p^5 \rightarrow 2s^2, 2p^5 + 5e^-$ ظرفیت
گازنده ترین فلز

مورد سوم: X CaF_2 ساختار خطی

مورد چهارم: X قوس ترین نافلز \neq $15 = 1 - 2 - 36$
O

گزینه ۱: X هیدروژن فشرده ندارد
گزینه ۳: X برای واسطه ها مبدل نمی کند
گزینه ۴: X e^- ظرفیت $+10 =$ شارژ کرده زیر لایه ها را

گزینه ۲ ۱۰۹



گزینه ۱ ۱۱۰

$0.102 + 0.052 + 0.104 = 0.258 \text{ mol}$

$3.26 \text{ gr} \times \frac{1}{111.5} = 0.029 \text{ mol}$ تغییرات

$2x = 0.04 \Rightarrow x = 0.02$

$K = \frac{0.02/2 \times (0.04/2)^2}{(0.102/2)^2} = 0.04$

مورد با شش