

۲۴۶ - نرسنه ۲ دکنان باضول $C_n H_{2n+2}$ تعداد یونید باضوح بیوندی ندرانم $\leftarrow 3n+1$ تقابلی باضوح است

$3 \times 7 + 1 = 22$

$12 = 5 \times 2 + 2 \times 1$ (تعداد یونید)

۲۴۷ - نرسنه ۳ - تعداد زوج بیوندی اتمها «تیم آخر» ۱۲

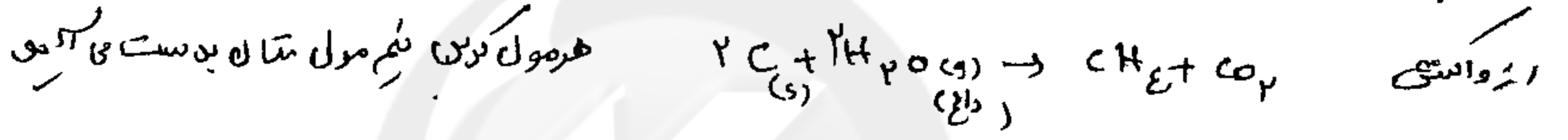
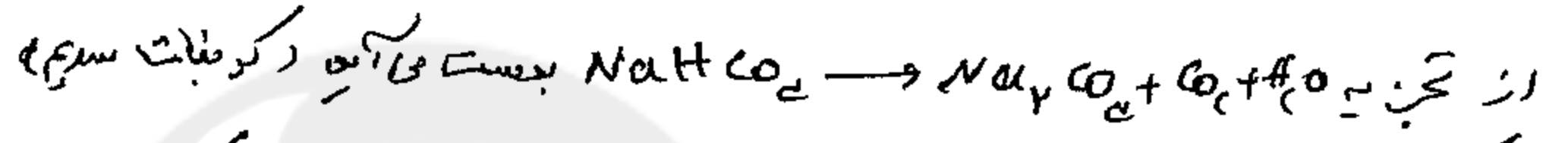
اتمهای سترترن ۴ قلمرو کرفن طرد لرم بیوندی ندری باست -

شماره کربنها ۱۴ و تعداد اکسجن ۵ بی باشد ولی قلمرو بی اکسجن برابر است.

۲۴۸ - نرسنه ۴ - بی سترترن اکسید N_2O - بی سترترن تری اکسید N_2O_3 - بی سترترن دی اکسید NO_2 - بی سترترن بی اکسید NO

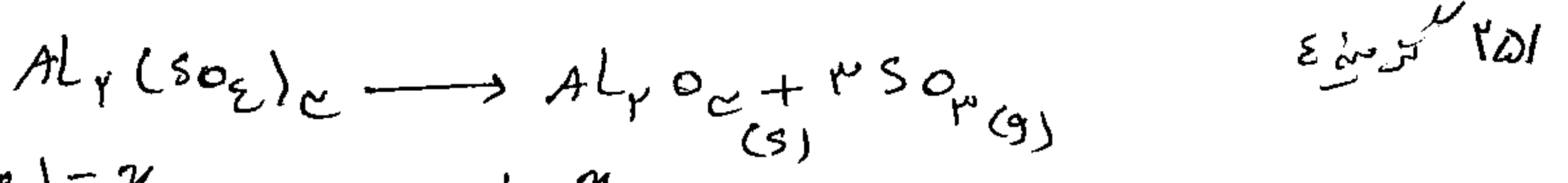
چون بی خواهم درمید سترترن کمتر بی باشد تنوع کم بی ۴ است که اکسجن در مقابل ۲ اکسجن است یا در صفر بی نرسنه $\frac{14}{14+22}$

۲۴۹ - نرسنه ۱ - فرآورده محلول در آب KNO_3 - در تعریف سوختن ماده با اکسجن ترسب با می شود



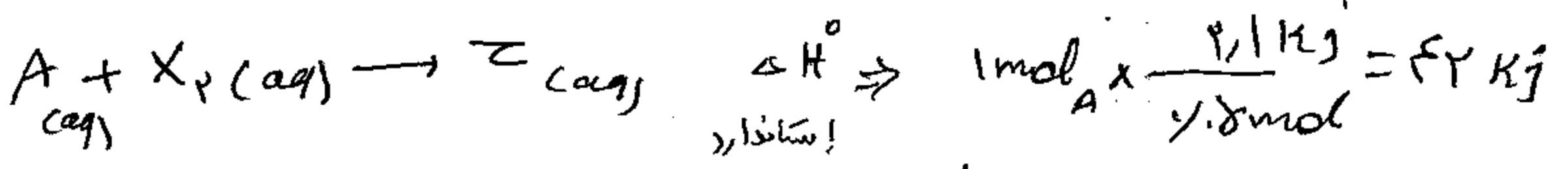
بازده کلی = بازده درصدی / بازده نظری $\rightarrow \frac{100}{797.8} = \frac{414}{797.8}$

تجرباتی



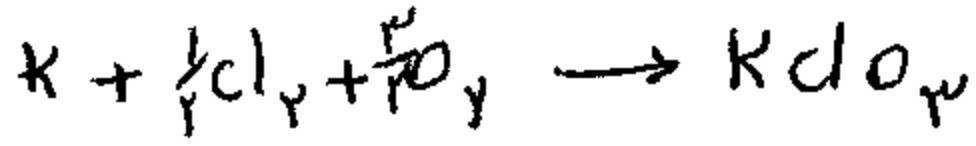
$M(1-x) = Mx$ $242 - 342x = 102x$ $x = \frac{342}{444} = 77\%$

۲۵۲ - نرسنه ۱ $q_p = \Delta H = mc\Delta T$ $\Delta H = (150+100) \times 4.18 \times 2 = 2100 J = 2.1 kJ$



A: $150 ml \times \frac{1.5 mol}{1000 ml} = 0.225 mol$ B: $100 ml \times \frac{1.8 mol}{1000 ml} = 0.18 mol$

۲۵۳ - حالت گاز سه نوع حرکت را دارد ولی حالت جامد فقط حرکت ارتعاشی دارد
 در حرکت ارتعاشی اتم؟ در راستای پیوند در مولکول ارتعاشی می‌شوند و حاصل کم و زیاد می‌شود (مخطلم)
 ظرفیت گرمایی مولی: $C \times M$ (ظرفیت گرمایی ویژه)
 به ن دستله هر دو سامانه بازنند و در بین پوست مرز حقیقی ولی شعله مرز عیازی ندارد.



۲۵۴ - ترمیم ۲

$$\Delta S = S_p - S_r \quad S_p = 143 \quad S_r = 45 + \frac{1}{2} \times 223 + \frac{3}{2} \times 205 = 414 \text{ J.mol}^{-1}K^{-1}$$

$$\Delta S = 143 - 414 = -271$$

۲۵۵ - ترمیم ۲ - ppm - نسبت پراکنش در مگالون بر لیتر - انحلال پذیری - اکسیت اتم که دارای واحد کسری هستند شدت می‌اند

۲۵۶ - ترمیم ۴ - گرمایی تسخیل استاندارد مربوطه باید در آن حالت ماده است

در حالتی که آنتروپی افزایش می‌یابد

اگر $\Delta S < 0$ و تا مساعد باشد باید $\Delta H < 0$ و مساعد باشد پس در دمای پایین مساعد تر است نه بالا

۲۵۷ - ترمیم ۴

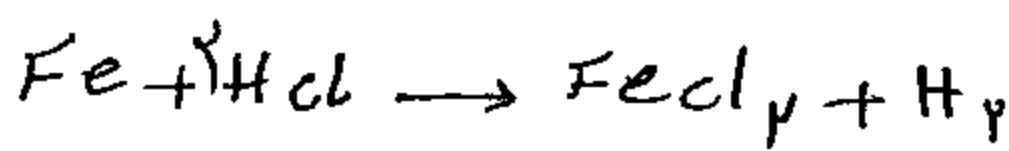
$$\text{درصد رسوب} = \frac{54}{70} \times 100 = 77.14\%$$

$$\text{درصد محلول} = \frac{14}{14+100} \times 100 = 12.1\%$$

سایت کنکور

۲۵۸ - ترمیم ۱ تغییر علامت بار نداریم $-CO_3$ و SO_3 - ولی جرم و تعداد الکترون زیاد می‌شود

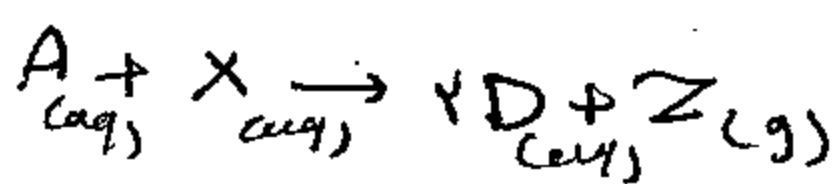
تغییر بار کاتیون و آنیون ۱/۱ نسبت ۱
 انحلال پذیری کاهش می‌یابد



۲۵۹ - ترمیم ۳

$$m_{HCl} = 1.78g_{Fe} \times \frac{94g_{Fe}}{100g_{Fe}} \times \frac{1mol_{Fe}}{56g_{Fe}} \times \frac{2mol_{HCl}}{1mol_{Fe}} \times \frac{1000ml}{15mol_{HCl}} = 4.9ml$$

تسمیه معادل وار



۲۶۰ - ترمیم ۲

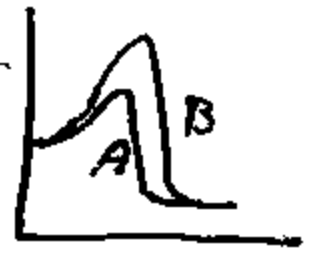
تغییر خاص: $1 - x = 2x \quad 1 = 3x \quad x = \frac{1}{3} \quad [A] = \frac{1}{3}$

$R_1 = \frac{1}{3} - \frac{1}{3} = 0$

گونه واسطه درواغنی مرحله ای کرده باید از رز واکنش دهند است.

افزایشی دما سرعت را زیاد ولی K تعادل را ممکن است کاهش می دهد
برای اغلب واکنش ها استفاده از کاتالیزور مناسب تر است

دما با سرعت بیشتر افزایش می یابد چون سرعت با افزایش کاتالیزور زیاد می گردد

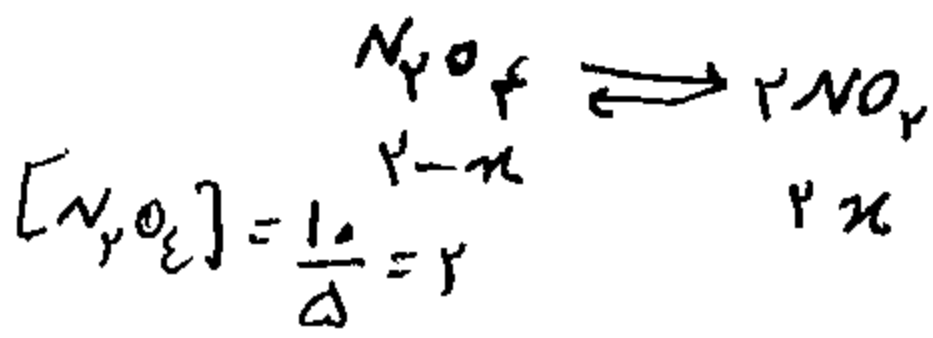


انرژی فعال سازی واکنش با کاتالیزور کاهش می یابد یعنی ظرفیت A

مقدار ΔH در ظرف A و B یکسان است چون تولید و بازگشت یکسان است.

مقدار کاتالیزور π : $\pi = 2.48 \text{ g } H_2O_2$

$$L_{O_2} = 2.48 \text{ g } H_2O_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{34 \text{ g } H_2O_2} \times \frac{1 \text{ mol } O_2}{2 \text{ mol } H_2O_2} \times \frac{22.4 \text{ L } O_2}{1 \text{ mol } O_2} = 11.2 \text{ L}$$



$$K = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]} \Rightarrow 4 = \frac{\pi^2}{2-\pi} \rightarrow \pi^2 = 2-\pi$$

$$\pi^2 + \pi - 2 = 0$$

$$\pi = \frac{-1 \pm \sqrt{1+4 \times 2}}{2}$$

$\frac{-1-3}{2} = -2$ (X)
 $\frac{-1+3}{2} = 1$

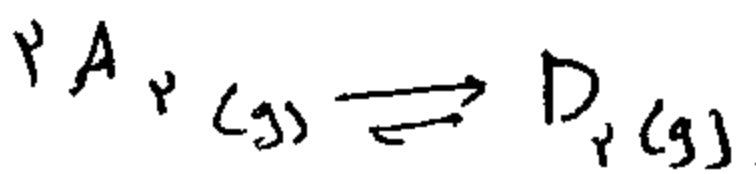
$$\frac{[NO_2]}{[N_2O_4]} = \frac{2}{1} = 2$$



$$\frac{2}{1}$$

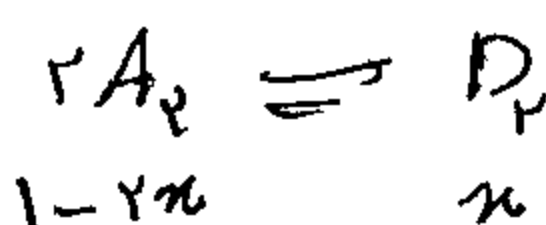
مجموع = 3 mol
مول کاتالیزور

$$3 \times 5 = 15$$



$$K = 1 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$$

بازده در صد = $\frac{\text{بازده}}{\text{بازده تئوری}} = \frac{2.25}{5 \text{ mol}} \times 100 = 45\%$

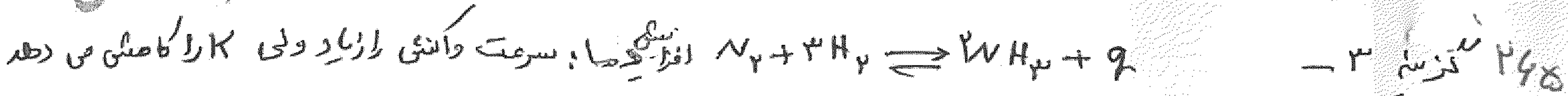


$$K = 1 = \frac{\pi}{(1-2\pi)^2} \Rightarrow \pi = 1 + 4\pi^2 - 4\pi$$

$$4\pi^2 - 5\pi + 1 = 0 \rightarrow \pi = \frac{5 \pm \sqrt{25-16}}{8} \rightarrow \frac{5+3}{8} = 1$$

$\frac{5-3}{8} = 0.25$

سین معدن دار

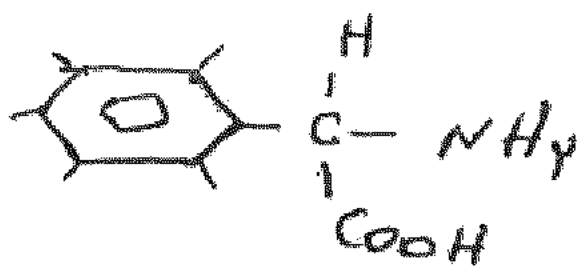


خارج کردن NH_3 مقدار K را کاهش می دهد و سرعت واکنش به سمت راست را باعث می گردد

۲۶۶ - نثر ۴ - $K_a \approx \frac{[H^+]^2}{[HA]}$ $[H^+] = \sqrt{K \cdot [HA]} = \sqrt{10^{-4} \times 10^{-1}} \Rightarrow [H^+] = 10^{-2.5}$ $pH = 2.5$

$pK = pH - \lg \frac{[A^-]}{[HA]}$ $3 = pH - \lg \frac{10^{-1}}{10^{-1}}$ $pH = 3$

$[A^-] = 1000 \text{ ml} \times \frac{1/100}{100} = 1 \text{ mol/L} \rightarrow$

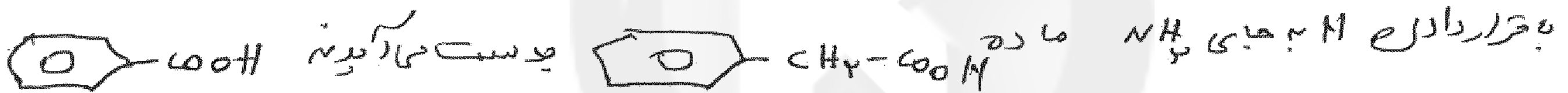


فرمول $C_7H_9NO_2$ است

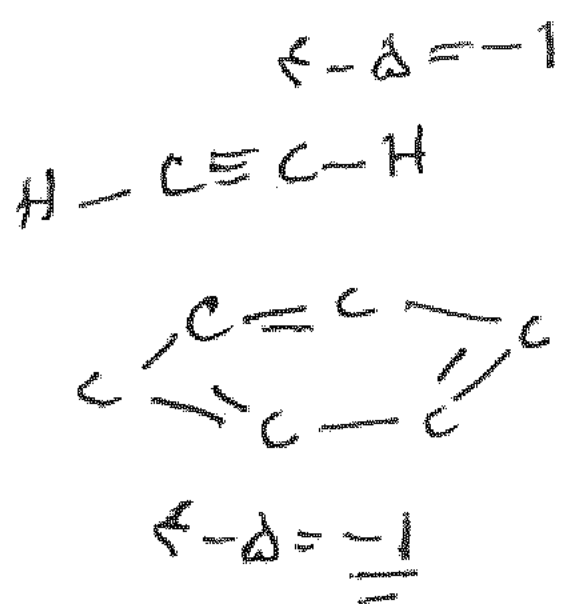
۲۶۷ - نثر ۳ -

بعلت داشتن عامل های $COOH$ و NH_2 در یک حل می گردد.

$COOH$ و NH_2 می توانند با آب پیوند هیدروژن تشکیل دهند. می تواند تبادل پروتون در دو مولکول داشته باشد و یون شود



۲۶۸ - نثر ۱ - از MnO_2 و H_2O و Mn و H_2SO_4 و بعد از آن H^+ و در آن فو تعدادی را از موازنه بر دست می آید



سایت کنکور

۲۶۹ - نثر ۴ -

کاتیون ها به سمت کاتد یعنی الکترود SH_2 حرکت می کند.

۲۷۰ - نثر ۲ -

تبادل الکترود بین H^+ و Zn می باشد پس Zn که فلزی اثر است تغییر می دهد ولی روی کاتدی هم دارد. الکترود روی آن دو قطب منفی است.

مرکز
 حسین معدن دار

بازدید کننده محترم:

۰۹۱۳۲۶۱۱۵۱۲

بعلت کمبود وقت ممکن است اشکالاتی در پاسخ ها باشد