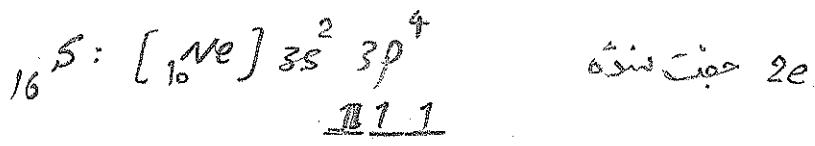
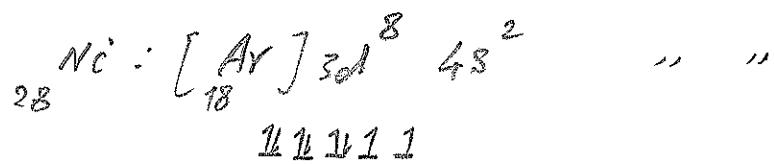


201

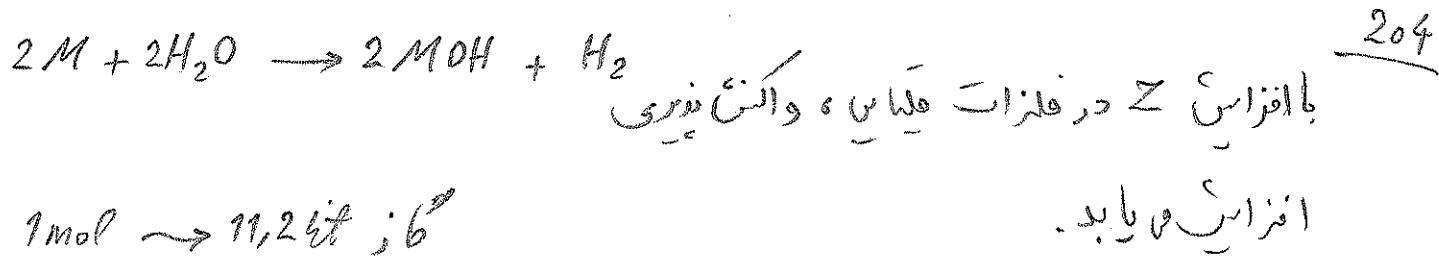


28 Ni



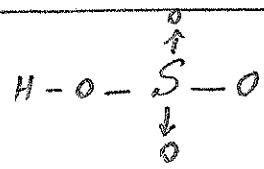
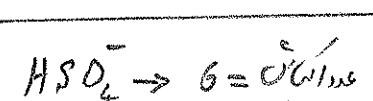
صرف جداً در آلترين از  $2p^6$  هم‌جوده نداری باشد،  $^{11}Na$  دارد. پس بسته خواهد بود. 202

$Hg$  عضوي مایل و فلز است.  
 دوره 6 کامل شفاف است. Z، X هم‌گروه نیستند.  
 باز: لستندها دوره 6 و استندها دوره 7. 203



$$1\text{mol} \rightarrow 11,2\text{lit}; 6^\circ$$

عله ب دلیل سوخت  $H_2$  است.  
 دلیل تفاوت در غلظت  $pH$  و  $OH^-$  تفاوت است.



در هدوام مرکزی  $\text{P}$  متمرد است

205

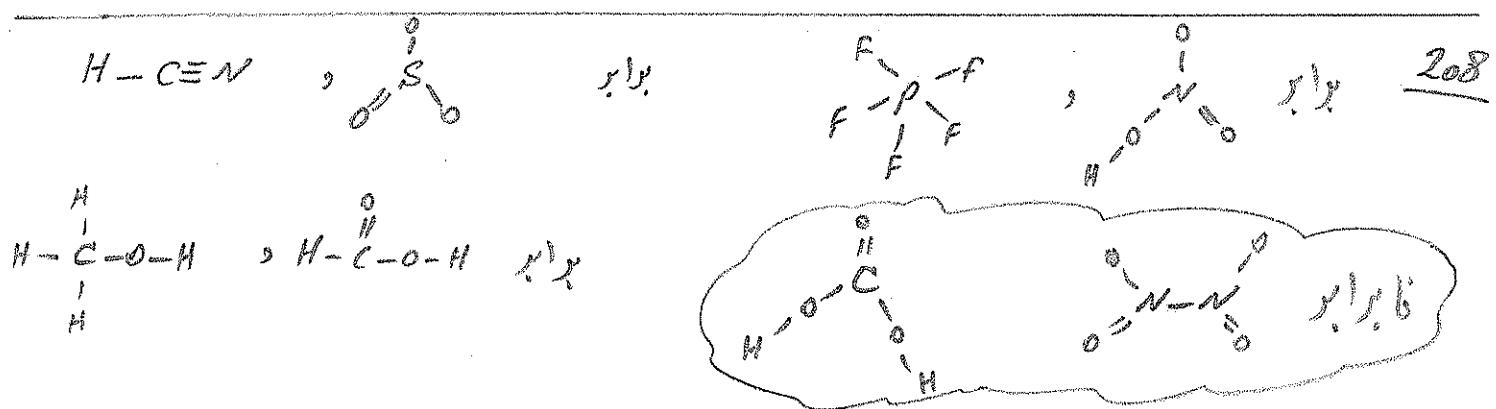
206



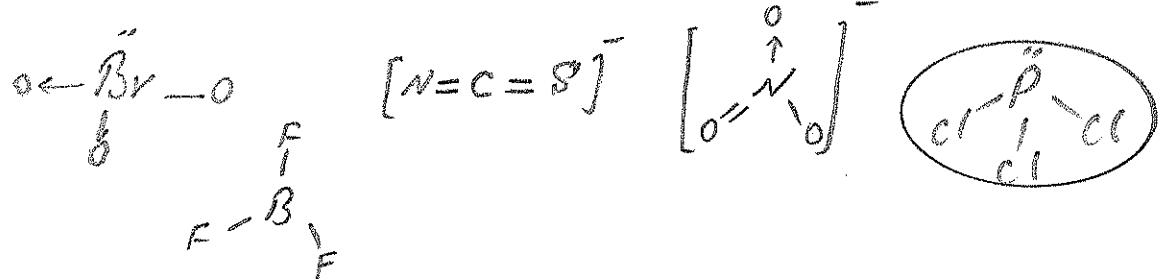
$$\underbrace{-1 - 1 - 3 - 1 - 2}_{-8} + 3 + 4 + 3 + 4 = \textcircled{6} \quad 14$$

ایل اتر و جو تابعی :  $C_4H_{10}O$  ← از دم

207

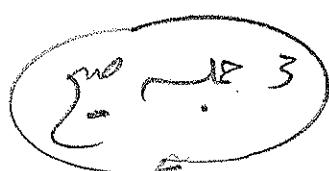


209



210

جبر اول : مجموع جوک سینه ایست  
جبر دوم : نادرست که اینها به داشتند.



جبر سوم : پرتو  
جبر چهارم : پرتو

271

عیسی اول: صحن  $\rightarrow$  حول هم عامل کربوکسیلی دارد و حجم عامل این

عیسی دوم: صحن  $\rightarrow$  از سر اسید آگینت میتوان بسیار آب نهش کرد.

عیسی سوم: صحن  $\rightarrow$  حول عامل کربوکسیلی و آینه هر دو هستند و میتوانند

عیسی چهارم:  $\leftarrow$  کربن دارد، نادرست  $\leftarrow$  کربن دارد



212

24

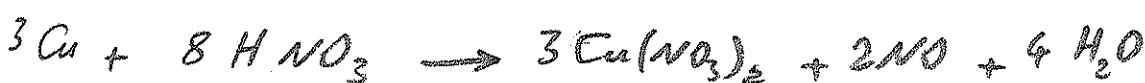


213

$$\frac{\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}_4}{\text{H}_2\text{O}} = \frac{9 \times 12}{8 \times 1} = 13,5$$

دو جمله

$$\text{O}_{\text{فرآوری}} = \frac{4 \times 16}{180} \times 100 = 35,56 \%$$



214

$$\frac{14,1\text{ gV}}{188} = 0,075 \text{ mol}$$

$$\text{کلی HNO}_3 = \frac{8}{3} \times 0,075 = 0,2 \text{ mol}$$

$$\text{علق} = 0,2 \times \frac{100}{80} = 0,25 \text{ mol}$$

$$n = \frac{n}{v} \Rightarrow 2 = \frac{0,25}{v} \Rightarrow v = 0,125 \text{ lit} = 125 \text{ lit}$$

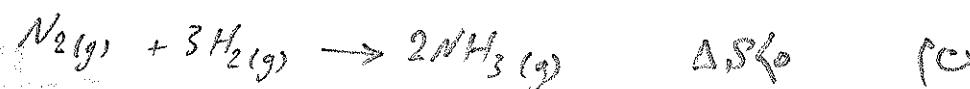
[www.ShihniPedia.In](http://www.ShihniPedia.In)

$$\text{Co (طوب)} = \frac{3 \times 52}{M} = \frac{312}{700} \Rightarrow M = 500 \text{ gr. mol}^{-1}$$

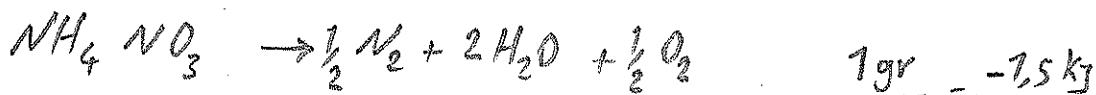
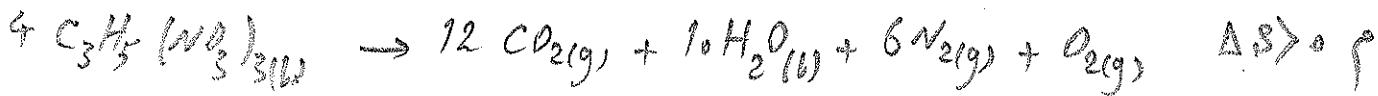
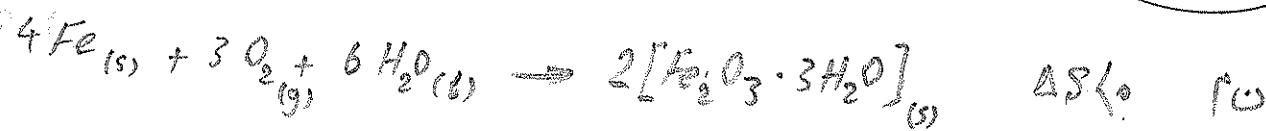


$$\frac{20 \text{ gr}}{40} = \frac{300 \text{ kJ}}{x} \Rightarrow x = -600 \text{ kJ}$$

جهان اول  $\leftarrow$  ناگای وارکلی ایت.  
 جهان دوم  $\leftarrow$  اینهایی ایت.  
 جهان سوم  $\leftarrow$  دو حالت جامد اینهایی ایت.  
 جهان چهارم  $\leftarrow$  وزن ازیزی میان ذرات هست.  
 جهان پنجم  $\leftarrow$  بزرگی هست.



جذب گردید



$$\rightarrow \Delta H = -120 \text{ kJ}$$

$$-120 = 2(-245) - x$$

$$x = -490 + 120 = -370 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

$$\theta = 42 \rightarrow \frac{61}{100} = \frac{x}{2000 \text{ gr}} \Rightarrow x = 1220 \text{ gr} \xrightarrow{+1\%} 12,08 \text{ mol}$$

$$M = \frac{10 \times 1,06 \times 1,05}{23} = 0,48 \text{ mol}$$

~~lit~~

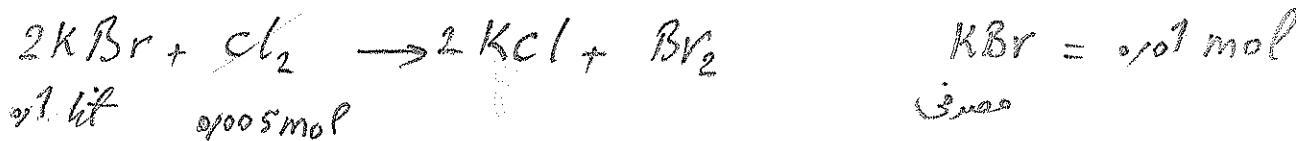
$$\text{PPm} = \alpha \times 10^4 \rightarrow \alpha = \frac{10600}{1,4} = 7600$$



$$M = 0,7$$

$$0,005 \text{ mol}$$

$$V = 0,2 \text{ lit}$$



$$M = ?$$

$$M = \frac{0,7}{0,1} = 0,7 \text{ mol}$$

~~lit~~



جذب سولفات فلزی  $\rightarrow$   $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{CuSO}_4 \rightarrow$   
 جذب سولفات معدنی  $\rightarrow \text{CaSO}_4$



$$R = K[X][OH]^{1/2}$$

$$pH = 7 \Rightarrow 10^{-4}$$

$$pH = 14 \Rightarrow 1$$

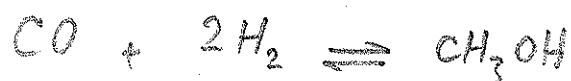
$$\frac{R_2}{R_1} = \left(\frac{1}{10^{-4}}\right)^{1/2} = (10^4)^{1/2} = 10^2$$

$$(جذب\ جذب) - جذب \quad 225$$



دالني اهتمامات  $N_2$  و  $O_2$  جذب

(جزء) جذب جزء  $NO$  جذب  $O_2(s)$  دالت رفت



$$\frac{16}{2} = 8 \text{ mol}$$

$$\begin{array}{ccc} 5 \text{ mol} & 8 \text{ mol} & 0 \\ -x & -2x & x \end{array}$$

$$CH_3OH = \frac{96 \text{ g}}{32} = 3 \text{ mol}$$

$$\begin{array}{ccc} 5-x & 8-2x & x \\ \downarrow & \downarrow & \downarrow \\ 2 \text{ mol} & 2 \text{ mol} & 3 \text{ mol} \end{array}$$

$$\bar{R}_{H_2} = \frac{6 \text{ mol}}{567 \times 1800.5} = 6.67 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{lit}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$K = \frac{\left(\frac{3}{5}\right)}{\frac{2}{5} \times \left(\frac{2}{5}\right)^2} = \frac{3 \times 5 \times 5}{2 \times 2 \times 2} = 9.375 \text{ lit}^2 \cdot \text{mol}^{-2}$$



$$1 - x = 0,95 \Rightarrow x = 0,95$$

1 mol	1 mol	$\alpha$	$\alpha$
-n	-n	n	n

1-n	1-n	n	n
0,95	0,95	0,95	0,95

$$K = \frac{0,95}{0,95} = 1$$

$$\text{مقدار Fe} = 0,95 \times 56 = 53,2 \text{ g}$$

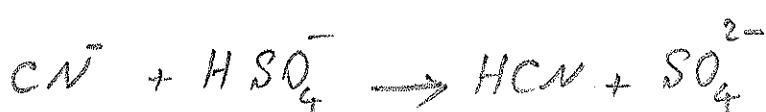


$$J_{\text{ex}}: 0,8 \quad 0,8 \quad 0,4 \quad : 2,5 \times 10^{-3}$$

$$K = \frac{(0,4)^2}{0,8 \times 0,8} = 2,5 \times 10^{-3}$$

نحوی باری نهیں، مول کاربونات مول اسی مول کاربونات

نحوی داری و دوستی مول کاربونات



باذ خود ایندیعو باز

اسید خود یعنی  $HSO_4^-$  دوی تراز  $HCN$  دوی تراز

باذ خود یعنی  $HSO_4^-$  دوی تراز  $HCN$  دوی تراز

$$HA = 0,5 \text{ l} \times 1 \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 0,5 \text{ mol}$$

دراییت خود و بازی است.



0,5 mol 1 mol

خط اسید خود بازی بازی خود را تواده بازی بازی

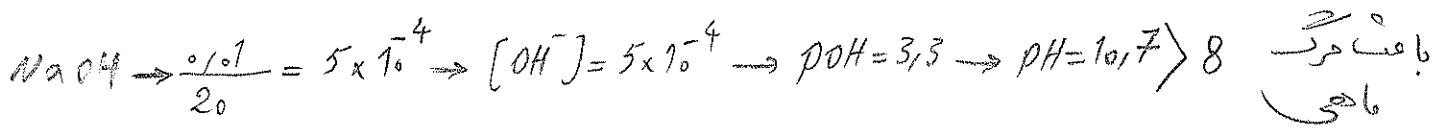
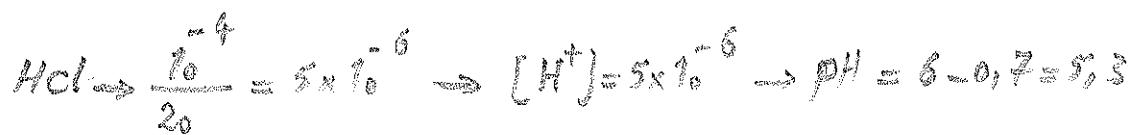
باذ خود  $NaOH$  مول 50 ml باذ خود 50 ml

باذ خود 7,4 سو.

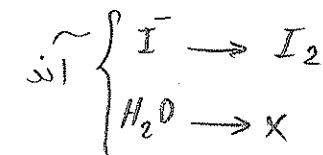
باذی است  $NaA$

باذ خود 7,4 سو.

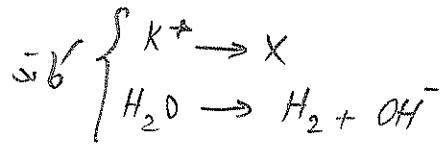
www.Shimipedia.ir



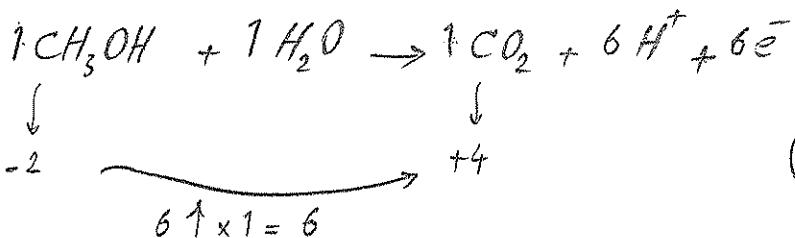
ناتول بی کاٹر  $\leftarrow Al_2O_3$



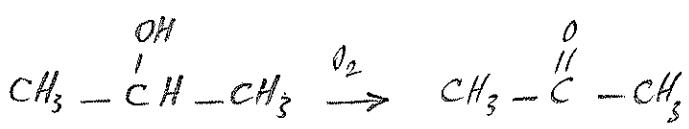
اطراف کا نہ باری میں دل کا سخن



اندازہ نہود بے زندگی درست



$$X, Y, Z \text{ جم.} = 13$$



اسوک

در سلول سوچ حم  $H_2$  مصرفی دوباره

