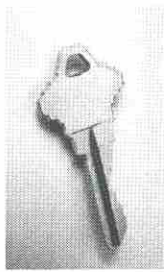


نام دبیر: آقای  
تاریخ امتحان:  
رشته تحصیلی:

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴  
دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر  
پایانی اول ۹۸-۹۷  
پاسخ نامه درس

۳۰

ساعت شروع امتحان: صبح

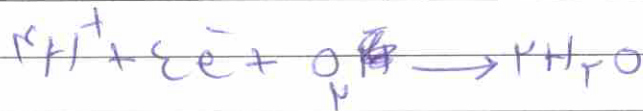


۱- نقاط - کدیم و فیزیم - باز - هیدرید

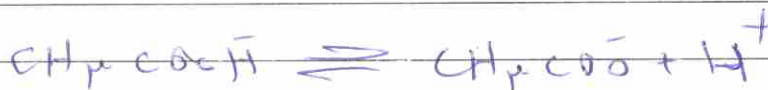
۲- کامی - ماهند - کاتد - آند

۳- واکنش برآورد گاز تولید شده در پیل فولاد-کربن با سولفات آهن (II)

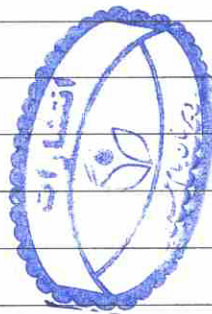
نمایند زیرا نقطه پتانسیل دارد  
آب زیرا علاوه بر  $H_2O$  و  $H^+$  نیز تولید می‌شود



$$[CH_3COO^-] = [H^+] = 7 \times 10^{-4}$$



$$K_{a2} = \frac{[H^+]^2}{[CH_3COOH]} = \frac{(7 \times 10^{-4})^2}{10^{-2}}$$



$$pH = 9 \rightarrow pOH = 5 \rightarrow [OH^-] = 10^{-5} M$$

$$? = 2.0 \text{ mol} \times \frac{10^{-5} \text{ mol}}{1.000 \text{ mol}} \times \frac{270}{1 \text{ mol}}$$

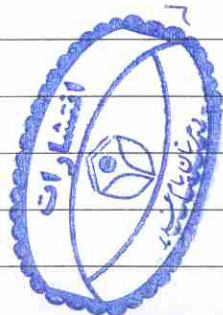
$$pH = 9.17 \rightarrow [OH^-] = 1.0 \times 10^{-5} = 10^{-5}$$

$$[H^+][OH^-] = 10^{-14} \rightarrow [OH^-] = \frac{1 \times 10^{-14}}{1 \times 10^{-9}}$$

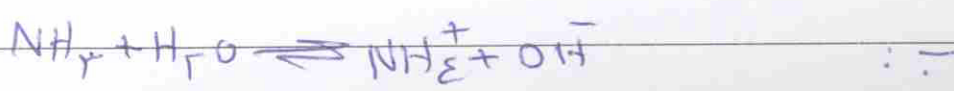


$$? \text{ ل } CO_2 = 100 \text{ ml} \times \frac{1 \text{ ل}}{1000 \text{ ml}} \times \frac{1 \text{ مول } HCl}{1 \text{ ل}} \times \frac{1 \text{ مول } CO_2}{1 \text{ مول } HCl} \times \frac{22.4 \text{ ل}}{1 \text{ مول } CO_2}$$

جدول کاغذ کبوتر      شربت معده      نی  
 جدول      سولفاتینون      کلوید  
 یون مولکول      ذرات ریز ماد      تدریس مولکول

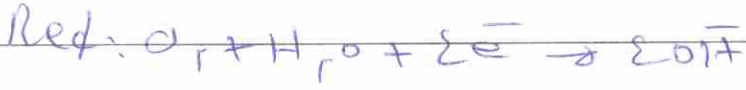


۷- آ. ا. باز      ۲- اسید

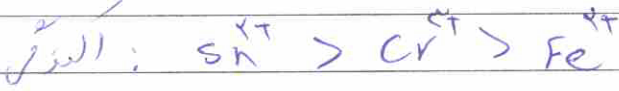
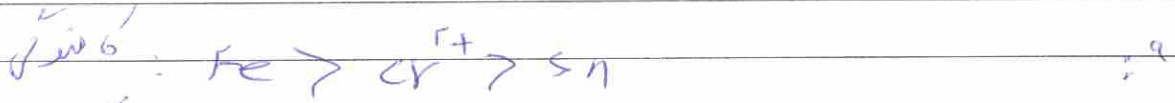


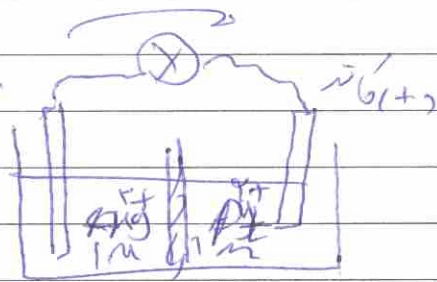
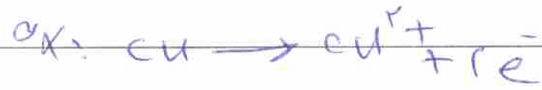
$$\frac{1}{\alpha_2} \times \dots$$

۸- الکترونی ضعیف - عمره مولکول تا ورود یون



ج: زیرا اسید ضعیف بر مبنی بره تا تیرا



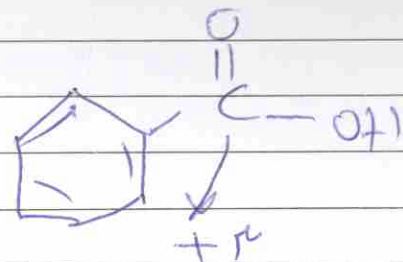
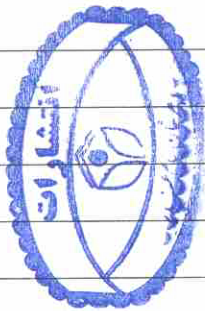
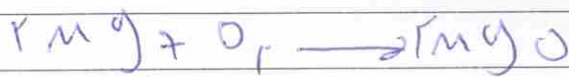
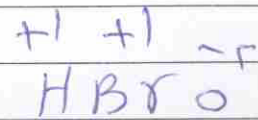
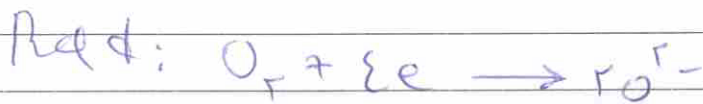
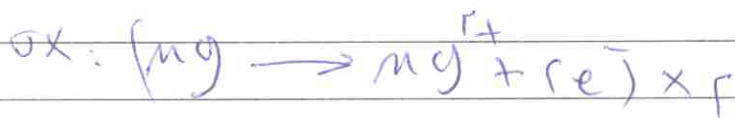


- 1

$$E_{mp} = E_{Ag^+/Ag}^{\circ} - E_{Cu^{2+}/Cu}^{\circ} = 1.17 + 1.19 = 2.36 \text{ V}$$



- 11



لوسم لوسم

15 - 15 باران

