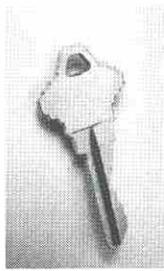


نام دبیر: آقای
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی:

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

۳۰

ساعت شروع امتحان: صبح

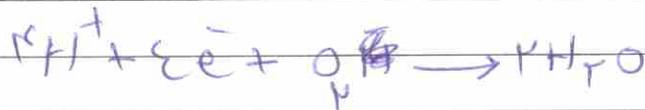


۱- نقاط - کدیم و فیزیم - باز - هیدرید

۲- کامی - ماهند - کاتد - آند

۳- واکنش برآورد گاز تولید شده در پیل فولاد-کربن در آب کلسیم کلراید

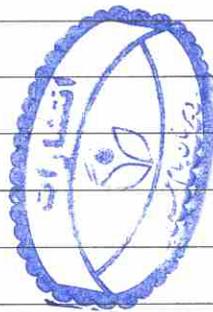
نمایند زیرا نقطه جوش آب در ۱۰۰ درجه سانتیگراد است و در ۱۰۰ درجه سانتیگراد در آب کلسیم کلراید حل می‌شود.



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



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

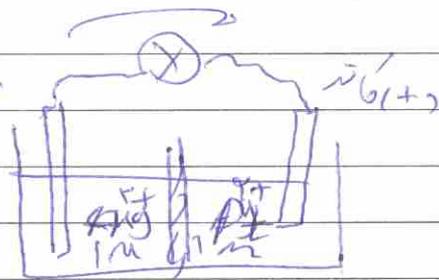
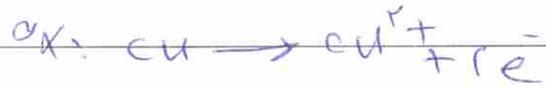


$$pH = 9 \rightarrow pOH = 5 \rightarrow [OH^-] = 10^{-5} M$$

$$? = 2.0 \text{ mol} \times \frac{10^{-5} \text{ mol}}{1.000 \text{ mol}} \times \frac{273}{1 \text{ mol}}$$

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

$$[H^+][OH^-] = 10^{-14} \rightarrow [OH^-] = \frac{1 \times 10^{-14}}{1 \times 10^{-5}}$$

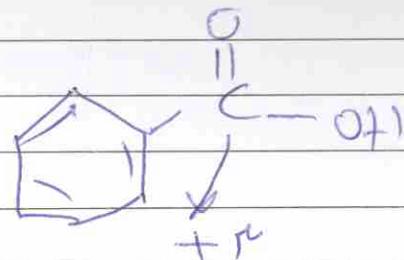
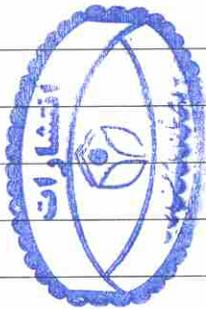
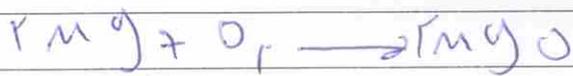
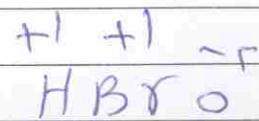
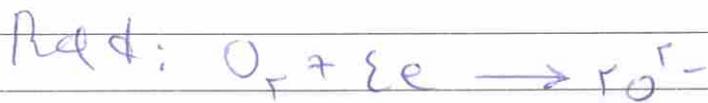
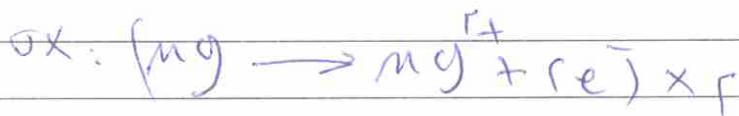


- 1

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

Al-Pt : e

- 11



لوسم لوسم

15 - 15 بار

