

高三年级化学第二组校第 16 课时

《实验探究 5——反应规律实验探究为主》阶段测试题答案及解析

CCBCD DCC

9. (15 分, 第 1 小题③第二空 1 分, 其余每空 2 分)



③ III 中没有明显现象的原因是 $c(\text{H}^+)$ 、 $c(\text{Cl}^-)$ 较低, 需要增大到一定浓度才能被 MnO_2 氧化

MnO_2 氧化盐酸的反应中 $c(\text{H}^+)$ 变化的影响大于 $c(\text{Cl}^-)$

④ HCl 的还原性与 $c(\text{H}^+)$ 无关; MnO_2 的氧化性与 $c(\text{H}^+)$ 有关, $c(\text{H}^+)$ 越大, MnO_2 的氧化性越强

(2) ① 不能

② 将湿润的淀粉 KI 试纸伸入纯净的 NO_2 中

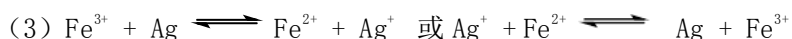
(3) $c(\text{Cl}^-)$ 、 $c(\text{H}^+)$ (或浓度) 促使平衡正向移动, 银镜溶解) (2 分)

10. (共 14 分)

(1) 还原 (2 分)

(2) ① b (1 分); 产生蓝色沉淀 (1 分)

② $\text{pH}=2$ 0.3 mol/L KNO_3 或 NaNO_3 溶液 (2 分, 试剂不合理不得分, 试剂合理每个数据 1 分)



(2 分, 没有 $\rightleftharpoons$ 不得分)

(4) ① 正极 (2 分) > (1 分)

② < (1 分)

③ 在其它条件不变时, 物质的氧化性与浓度有关, 浓度的改变可导致平衡移动。

(2 分) (其它合理答案均给分)