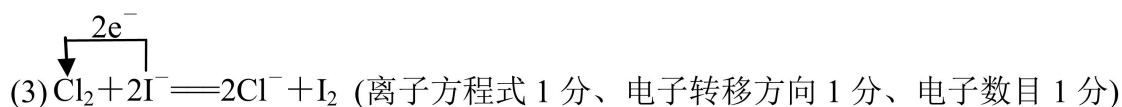


成都七中 2019—2020 学年度上期 高一年级半期考试化学答案

ABBCB CCADB ABDBC CCACB

21. (1)三脚架、玻璃棒(1分) (2)未用玻璃棒引流(1分)



(4)分液漏斗(2分) ②(1分)

四氯化碳与水互不相溶(1分) I_2 在 CCl_4 中的溶解度远大于在水中的溶解度(1分)

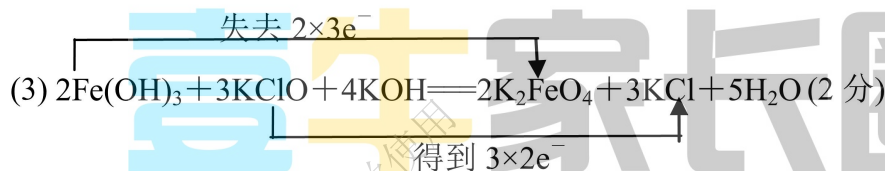
(5) 取少量水层溶液于试管, 向其中加入盐酸酸化, 再加入 BaCl_2 溶液, 若有白色沉淀生成, 则有 SO_4^{2-} , 反之则无(2分) 紫红(或紫)(1分) (6)蒸馏(2分)

22. (1)13.6(2分) B(2分) (2)A、C(2分) 烧杯(1分) 玻璃棒(1分)

(3)③①④②(2分)

(4)①不变(1分) ②偏高(1分) ③偏高(1分) (5)1:2(2分)

23. (1)B(1分) (2)1:1(1分) 5:3(1分) 1.2mol(2分)



(4)0.1 N_A (2分) (5)①1:3(2分) ②增强(2分) (6)4.9(2分)

24. (1) Cu^{2+} (1分) CO_2 (1分) OH^- (1分)



(3) Ba^{2+} (1分) $\text{Mg}^{2+} 0.4\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2分) Na^+ 至少 $0.2\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2分)

(4)取少量原溶液于试管, 先加入过量 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液, 过滤后再在滤液中加入 AgNO_3 溶液和稀硝酸, 若有白色沉淀生成, 则含有 Cl^- , 反之则无(2分)

(5)碱性(1分) 3(2分)