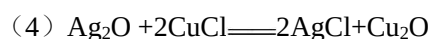


高三年级化学第一组校第 12 课时《真实问题解决 6——以 Cu(兼顾 Cr、Mn 等)元素为主题的概念原理元素化合物融合》课后作业答案

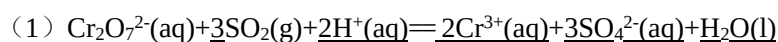
答案: 1B 2D 3C 4C

5. (1) 4 (2) 10:1 (3) A、B



③0.448

6. 2019 丰台二模



(2 分, 物质 1 分, 配平、状态 1 分)

(2) ① pH 越大, Cr(+6) 的去除率降低, 反应速率越慢 (2 分)

②与 pH=2 相比, pH=4 时, Cr(+6) 的去除率已达排放标准, 控制 pH=4 左右

可减少中和池中 NaOH 的用量, 节约成本 (2 分)

③ b (2 分)

(3) 30min 前, Cr(+6) 去除率主要由反应速率决定, 温度高反应速率快, 因此 80℃ 的去除率更高。30min 后 Cr(+6) 去除率主要由反应限度决定, Cr₂O₇²⁻与 SO₂ 的反应放热, 温度越高 K 越小, 因此 80℃ 的去除率比 40℃ 低。(2 分)

(4) 8-9.5 左右 (合理给分) (2 分)

(5) 1.5a×99.95% (合理给分) (1 分)