

成都七中高三化学热身试卷答案

ABCBD DDCAD BBACD

16. (15分)(1)15(1分)

(2)①防止 H_2O_2 受热分解(1分) ② $2\text{H}_3\text{AsO}_3 + 2\text{Fe}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{FeAsO}_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{H}_2\text{O}$ (2分)(3) $4 \leq \text{pH} < 7$ (2分) (4) CaF_2 、 MgF_2 (2分)(5)①冷却至 $30^\circ\text{C} \sim 54^\circ\text{C}$ 结晶(2分) 除杂(1分) ② NiSO_4 (2分) (6) $\frac{3}{4}$, $\frac{1}{4}$, $\frac{1}{4}$ (2分)17. (13分)(1) $2\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{NaOH} = 2\text{NaClO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分) 安全瓶, 防倒吸, 缓冲气流(1分)

装置①可以吸收反应所产生的气体, 避免污染环境(1分)

(2)过滤后, 向漏斗中加 $38^\circ\text{C} \sim 60^\circ\text{C}$ 的水至浸没沉淀, 使之自然流下, 重复 2-3 次(1分)

(3)100 mL 容量瓶(1分, 多写量筒不扣分)

(4)滴入最后半滴 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液时, 溶液由蓝色变为无色且半分钟内不变色(1分) 90.5(2分)(5)c、d(2分) (6) $\text{ClO}_3^- + 2\text{e}^- + 2\text{H}^+ = \text{ClO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

18. (13分)(1)①高温(1分) ②减少混合气中 Ar 的含量(或加入合适的催化剂)(1分)

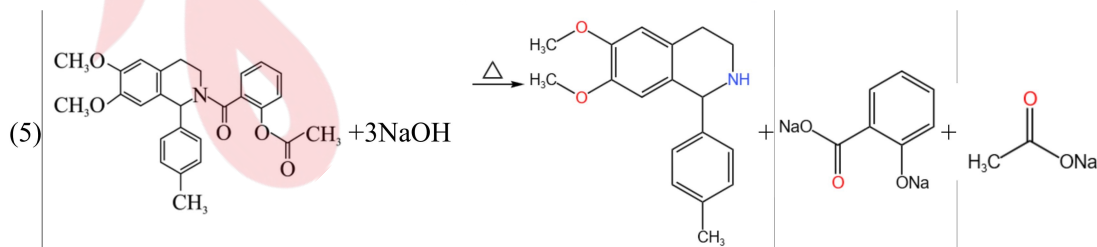
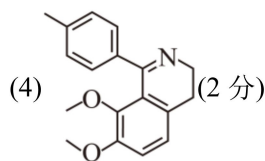
③升高(1分) 反应物的分压减少, 反应I和反应III平衡正向移动, H_2S 的平衡转化率增大(2分)

④2 kPa(1分) 20%(2分) 0.22(2分)

(2)① $\text{O}_2 + 2\text{e}^- + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}_2$ (1分) ② $0.2 N_A$ (1分)

③光电催化法脱除硫化氢, 能耗低, 还能持续发电(或碘离子可循环利用, 正极生成的过氧化氢可回收利用等)(1分)

19. (14分)(1)对甲基苯甲酸(1分) 醚键、酰胺基(2分) (2)取代反应(1分) 5(1分)

(3)消耗产生的 HCl , 促进平衡正向移动(1分)+ H_2O (2分)

(6)4(2分)

