成都外国语学校 2021—2022 学年度上期 10 月月考

高二化学答案

1-5: BDBDA 6-10:DDCAC 11-15:DDABD 16-20:DBACC 21-25:DBBDD

26 (14分) (1) 20 (1分) (2) CO₂ (1分);

(3)溶液 pH 对该反应的速率有影响(1分);

 $2(c_0 - c_1)$ t_1 (1分)

(4) Al³+起催化作用(1分); SO₄²-起催化作用(1分)

(5) (每空1分)

实验方案 (不要求写具体操作过程)	<u> </u>
用等物质的量的 K ₂ SO ₄ •Al ₂ (SO ₄) ₃ •24H ₂ O 代	反应进行相同时间后,若溶液中 $c(Cr_2O_7^2-)$
替实验①中的铁明矾,控制其他反应条件与 实验①相同,进行对比实验	大于实验①中的 c(Cr2O ₇ ² —),则假设一成立;
	若两溶液中的 c(Cr2O72—)相同,则假设一不成
	<u>√</u> .

- (6) 环形玻璃搅拌棒 (1分) 温度计 (1分); (7) -53.3 kJ·mol⁻¹ (2分)
- (8) 无 (1分) ; 偏小 (1分)

27. (12分)

- (1) SiO₂ (1分); 制玻璃(或制光导纤维)(1分,其他合理答案也给分)
- (2) 使 Cr3+转化为 CrO2-, 除去含铬微粒 (1分)
- (3) $Ni(OH)_2 +6 NH_3 H_2O ===[Ni(NH_3)_6]^{2+} +2 OH^{-} +6H_2O (2 \%)$; 将镍元素转化为 NiS 沉淀(1分, 其他合理答案也给分)
- (4) $3NiS+8HNO_3 ===3Ni(NO_3)_2+2NO\uparrow+3S+4H_2O(2分)$
- (5) 蒸发浓缩(1分)、冷却结晶(1分)
- (6) $2HSO_3^- + 2e^- + 2H^+ = S_2O_4^{2-} + 2H_2O$ (2 $\frac{4}{3}$)
- 28 (共 10 分) I.BCDE (2 分)
- II (1) C(石墨) +1/2O₂(g) = CO(g) $\triangle H_2$ = -(20x-y) kJ·mol⁻¹ (2分)
- (2) $2MgSO_4 + CO = 2MgO + SO_2 + CO_2 + SO_3$ (2 %)
- (3) (1) < (2 %); (2 %);
- 29 (14 %) (1) 4HCl(g)+O₂(g)=2Cl₂(g)+2H₂O(g) ΔH =-116 kJ·mol⁻¹ (2 %)

或 $2HCl(g) + \frac{1}{2}O_2(g) = Cl_2(g) + H_2O(g)$ $\Delta H = -58 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

- (2) ①BCE (2分) ② 上 (2分)
- ③及时除去产物 Cl2 或 H2O,增大氧气投入浓度(合理即可,答对一种1分,共2分)
- (3) 1.8×10⁻³ mol/(L·min) (2分) (4) ①0.1Au/Ag₃PO₄ (2分)
- ②当 Au 负载量过多时,过多地覆盖 Ag₃PO₄表面,导致 Ag₃PO₄表面单位面积活性位点数减 少(2分

