福宁古五校教学联合体 2024-2025 学年第一学期期中质量监测

高三化学评分标准与评分细则

以下化学方程式的书写中,化学式书写错误、反应物、生成物漏写均不得分,"="写成"→"、未标注"↑"、"↓"、未配平、配平错误、未标注"——"等反应条件扣1分,化学方程式写出离子方程式扣1分,离子方程式写成化学方程式不给分。专业名词出现错别字不给分。

1-5 DDBAD 6-10CDDBB

11. (12分)

(1) ① 胶体 (0, 1) 丁达尔效应 (0, 1)

选择题(本题包括 10 小题, 共 40 分, 每小题 4 分)

- ② Fe^{2+} 被氧化,使四氧化三铁的产率降低 (0, 1) (只要提到" Fe^{2+} 被氧化"都给分)
- 3 4 (0, 1) 2 (0, 1)
- (2) ① ecfag 或 dbcfag (0, 2) (写完整才给分)
 - ② $Be_2C + 4OH^- + 4H_2O = 2[Be(OH)_4]^{2-} + CH_4 \uparrow (0, 1, 2)$

(3) 3 (0, 1) $n \text{ CH}_3 - \text{CH} - \text{COOH} \xrightarrow{-\text{c}\text{s}\text{c}} \text{H} + \text{CO} - \text{CH} - \text{CO} + \text{c}\text{n} - \text{CH} + \text{c}\text{o} + \text{c}\text{n} + \text{c}\text{o} + \text{c}\text{n} + \text{c}\text{o} +$

12. (17分)

- $(1) K_2 (0, 1) K_1 (0, 1)$
- (2) 吸收未反应完的氨气(或除去气体产物中混杂的氨气)(0,1) 证明氨气已除尽(0,1)
- (3) C 中试纸颜色无变化, F 中无水硫酸铜白色粉末变蓝(0, 1, 2)(答对其中一点给1分)
- (4) 阻止空气中水和氧气等成分进入系统,使产品纯度降低(0,1,2)(提到"阻止外界空气进入"就给2分,其它酌情给分)
- (5) Na+nNH₃=Na⁺+[e(NH₃)_n]⁻或 (Na+2nNH₃=[Na(NH₃)_n]⁺+[e(NH₃)_n]⁻) (0, 1, 2) $0.2N_A$ (0, 1)
- (6) 蒸馏烧瓶(0,1) 消除分液漏斗中滴落的水所占据的体积造成气体体积测定误差(减少测定气体体积时的误差)(0,1)

$$\frac{V_2 - V_1}{224}$$
% (0, 2) (其它表达方式最终结果相同给分)

(7) 97.5 (0, 2)

13. (18分)

- (1)+3(0,1) 增大固体接触面、增大氧气浓度提高焙烧速率(0,1,2)(提到"增大接触面积,加快反应速率"的都给分)
- (2) 3.0 (0, 1) Ce⁴⁺具有强氧化性,会与 Cl⁻反应生成 Cl₂,污染环境 (0, 1, 2) (提到 "Ce⁴⁺ 氧化 Cl⁻" 的给 1 分,提到 "Cl⁻被氧化成 Cl₂" 的给 1 分) BaSO₄ (0, 1)
- (3) 作还原剂,将 CeF_2^{2+} 还原为 Ce^{3+} (0, 1, 2) (其它答案合理的酌情给分)
- (4) $2Ce^{3+}+6HCO_3=Ce_2(CO_3)_3\downarrow+3CO_2\uparrow+3H_2O$ (0, 1, 2)

- (5) $Ce_2(SO_4)_3+H_2O_2+6NH_3\cdot H_2O==2Ce(OH)_4\downarrow+3(NH_4)_2SO_4+6H_2O$ (0, 1, 2)
- (6) 蒸发浓缩(0,1) 冷却结晶(0,1) 乙醇(0,1)
- $(7) 59.6(V_1-V_0)/w (0, 2)$

14. (13分)

- (1) 羟基、醛基、醚键(0,1,2)(漏写给1分,错写或错别字都不给分)
- (2) 乙烯或 C₂H₄或 CH₂=CH₂ (0, 1) 加成反应 (0, 1) (没写"反应"不给分)

- (4) 16 (0, 2)
- (5) BD(0,1,2)(漏选给1分,错选不给分)

$$(6)$$
 CH₃CH=CH₂ $\xrightarrow{Br_2}$ CH₃CHCH₂Br $\xrightarrow{NaOH溶液}$ $\xrightarrow{CH_3CHCH_2OH}$ $\xrightarrow{CO_2}$ \xrightarrow{O} \xrightarrow{O} $(0, 1, 2, 3)$

(写对1步给1分)