

2022 届宁德市普通高中毕业班五月份质量检测

化学评分细则

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用, 考生若答出其他正确答案, 可参照本说明给分。
2. 化学方程式(包括离子方程式、电极反应式等)中的化学式、离子符号答错, 不得分; 化学式(或离子符号)书答正确但未配平、“↑”“↓”未标、必须书答的反应条件未答(或答错)等化学用语书答规范错误的, 每个化学方程式累计扣 1 分。
3. 化学专用名词书答错误不得分。

一. 选择题(本题包括 10 小题, 每小题 4 分, 共 40 分)

1-5 CBDBA 6-10 DABCD

二. 非选择题(本题共 5 小题共 60 分)

11. (13 分)

(1) 适当提高 NaOH 溶液浓度、适当提高温度、搅拌等 (0, 1)

(2) 100 (0, 1)

(3) $\text{Pb}(\text{OH})_4^{2-}$ 、 SeO_3^{2-} (0, 1, 2)

(写对一个得 1 分, 多写认前两个)

(4) $\text{Pb}(\text{OH})_4^{2-} + \text{TeO}_2 = \text{Pb}(\text{OH})_2 + \text{TeO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ (0, 1, 2)

(有瑕疵扣一分, 不累计扣分)

(5) 否, 经计算得 $c(\text{Pb}^{2+}) = 2.5 \times 10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, 高于排放标准 (0, 1, 2)

(答“否”得 1 分。若只列式无计算结果, 只要列式正确也可得 1 分, 只写高于排放标准不得分。)

(6) ① pH 计或酸度计 (0, 1)

(答 pH 试纸不得分, 答精细 pH 试纸可得分。)

② $\text{Na}_2\text{TeO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{TeO}_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (0, 1, 2)

(有瑕疵扣 1 分, 不累计扣分)

(7) 将粗硒投入煮沸的亚硫酸钠溶液中, 待硒充分溶解后趁热过滤除去固体杂质, 冷却析出硒, 过滤, 洗涤、干燥。 (0, 1, 2)

(只写亚硫酸钠溶液不给分, 有体现趁热过滤得 1 分, 冷却析出得 1 分。)

12. (14 分)

(1) 圆底烧瓶 (0, 1) (错别字不得分)

(2) 热 NaOH 溶液 (Na_2CO_3 溶液) (0, 1)

(3) $[\text{Cu}(\text{P}_2\text{O}_7)_2]^{6-} + 2\text{e}^- = \text{Cu} + 2\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$ (0, 1, 2) (有瑕疵扣 1 分, 不累计扣分)

(4) 5.6×10^{-5} (0, 1, 2) (写 $\frac{0.0356}{64 \times 10}$ 或 5.56×10^{-5} 得 1 分)

(5) pH=3 酸性强 H^+ 放电产生氢气, pH=10 碱性强易生成 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 沉淀均影响镀件上铜的沉积; (0, 1, 2) (答对一点得 1 分)

(6) 电流密度越大, 单位时间内转移电子数目越多, 电镀铜沉积速率越快, 故镀膜质量越大。 (0, 1, 2) (能说明单位时间内转移电子数目越多得 2 分, 只说明铜沉积速率越快得 1 分)

(7) 电流密度为 $0.5 \text{ A} \cdot \text{dm}^{-2}$ (或 $0.5 \sim 0.75 \text{ A} \cdot \text{dm}^{-2}$ 之间), 电极板间距为 1.5cm

(0, 1, 2) (写对一个得 1 分, 全对得 2 分)

(8) $2\text{Cu}^+ + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}^+$ 或 $2\text{Cu}^+ + 2\text{OH}^- = \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ 或 $2\text{Cu}^+ = \text{Cu} + \text{Cu}^{2+}$

(0, 1, 2) (有瑕疵扣 1 分, 不累计扣分)

13. (13 分)

(1) $-164.9\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ (0, 2) (无单位或单位错误不得分, 数据错误不得分)

(2) ① 原电池 (1 分) 22.4L (2 分) (0, 1, 2, 3) (计算错误不得分, 单位漏写扣 1 分)

② 变小 (0, 1)

(3) ① a c (0, 1, 2) (大小写不扣分, 多选或错选不得分)

② 前端维持较高温度是为了便于启动反应并加快反应速率, 后端维持较低温度是为了提高反应的转化率 (0, 1, 2)

(只答“加快反应速率”或“提高反应的转化率”得 1 分)

③ P_0^{-2} (0, 1, 2) (或只写列式, 列式正确不扣分)

(4) H_2SO_4 (0, 1) (写化学名称不得分)

14. (10 分)

(1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$ (0, 2) (书写不规范不得分)

(2) 4 ; sp^2 (0, 1, 2) (各 1 分, 书写不规范不得分, 多写不得分)

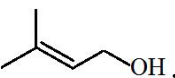
(3) N、Ni (0, 1, 2) (各 1 分, 多写不得分)

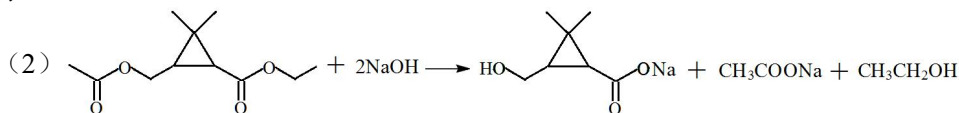
(4) CO_2 中 O 的电负性大于 C, O 带部分负电荷, C 带部分正电荷; 带正电荷的 H^+ 易与 O 结合形成 O—H 键, 带负电荷的 N 易与 C 形成 C—N 键。(0, 1, 2)

(写出“ CO_2 中 O 的电负性大于 C”或“ H^+ 带正电荷与带部分负电荷 O 结合形成 O—H 键”或“带部分正电荷的 C 与带负电荷的 N 结合形成 C—N 键”得 1 分)

(5) 6 (0, 2)

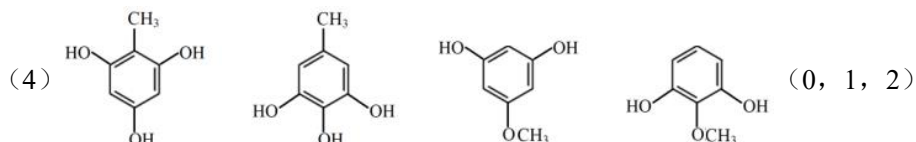
15. (10 分)

(1) ; 酯基 (0, 1, 2) (各 1 分, 若用碳骨架, 氢要补齐; 错别字不得分)



(0, 1, 2) (有瑕疵扣 1 分)

(3) 将—OH 氧化成—COOH (或将羟基氧化成羧基, 或氧化剂) (0, 1, 2)



(任写两个, 每个 1 分, 多写认前两个)

(5) a b (0, 1, 2) (各 1 分, 大小写不扣分; 错选不得分)