

福建省部分达标学校 2023~2024 学年第一学期期中质量监测

高三化学试卷参考答案

高三化学学科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;“ $\xlongequal{\quad}$ ”写成“ \rightarrow ”,未标注“ \uparrow ”“ \downarrow ”,未配平,配平错误,未标注“ \triangle ”等反应条件扣 1 分;化学方程式写成离子方程式扣 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。

1~10 小题,每小题 4 分,共 40 分

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	C	A	D	D	B	D	B	B	A

11. (14 分)

(1) $1\sim 100\text{ nm}$ 或 $10^{-9}\sim 10^{-7}\text{ m}$ (1 分); 丁达尔效应(写“丁达尔现象”也给分)(1 分)

(2) NaClO 溶液(写“次氯酸钠”“ NaClO ”也给分)(1 分); Na_2O_2 (1 分)

(3) $n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{一定条件}} \left[\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \right]_n$ (2 分)

(4) ① $2(2\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}_2) \xrightarrow{\text{MnO}_2} 4\text{Na}_2\text{CO}_3 + 6\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 \uparrow$ (2 分)

② B (2 分)

(5) $\frac{149}{54}$ (2 分)

(6) $4N_A$ (写“ 2.408×10^{24} ”也给分)(2 分)

12. (15 分)

(1) 恒压滴液漏斗(写“滴液漏斗”也给分)(1 分); 饱和 NaHS 溶液 (2 分)

(2) 将滞留在装置 A 中的硫化氢气体排入 D 中完全被吸收,并排尽装置中的空气,防止产品被氧化(答到“将滞留在装置 A 中的硫化氢气体排入 D 中完全被吸收”就给分)(2 分)

(3) 温度过低,反应速率太慢,温度过高,硫脲会部分异构化(答到“温度过高,硫脲会部分异构化”给 2 分,只答“温度过低,反应速率太慢”给 1 分)(2 分); $\text{Ca}(\text{HS})_2 + 2\text{CaCN}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{80^\circ\text{C}} 2\text{CS}(\text{NH}_2)_2 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2 分)

(4) 85.5% (2 分)

(5) 微热,将湿润的红色石蕊试纸置于试管口,试纸变蓝(其他合理答案也给分)(2 分); NH_4SCN (2 分)

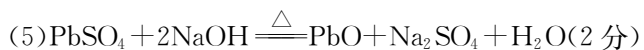
13. (14 分)

(1) +3 (2 分)

(2) SiO_2 、 PbSO_4 (答对 1 个给 1 分,多答不得分)(2 分); 烧杯、漏斗(答对 1 个给 1 分)(2 分)



(4) 钢离子发生水解, 导致钢萃取率下降 (其他合理答案也给分) (2 分)



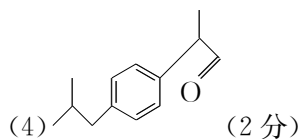
(6) 萃余液 (2 分)

14. (17 分)

(1) 甲苯 (2 分)

(2) 取代反应 (2 分)

(3) 酯基和醚键 (答对 1 个给 1 分, 多答不得分) (2 分); 2 (2 分)



(2 分)

(6) 8 (2 分)

