

福建省部分达标学校 2023~2024 学年第一学期期中质量监测

高一化学试卷参考答案

高一化学评分标准和评分细则

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“ $\longrightarrow$ ”,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。

一、选择题(48 分)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
D	B	A	C	B	B	C	D	A	D	C	D

二、非选择题(52 分)

13. (15 分)

(1) 11 : 4(2 分); 44.8(2 分,有写单位不扣分)

(2) ①甘氨酸(2 分)

②氧化物(2 分)

③  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  (2 分)

(3) ①胶体(1 分)

②  $\text{FeCl}_2 + 2\text{FeCl}_3 + 8\text{NaOH} \xlongequal{\quad} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2\text{O} + 8\text{NaCl}$  (2 分)

③取烧杯中的少量溶液于试管中,加入硝酸酸化的硝酸银溶液,若有白色沉淀产生,则证明有  $\text{Cl}^-$  (2 分,言之有理视情况给分)

14. (14 分)

(1) ①玻璃棒、100 mL 容量瓶(2 分,只写 1 个给 1 分,错写不给分)

② 33.3(2 分,有写单位不扣分)

③偏低(1 分);偏高(1 分)

(2)  $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$  (2 分,“ $\rightleftharpoons$ ”写成“ $\xlongequal{\quad}$ ”不扣分)

(3)  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^- \xlongequal{\quad} \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O}$  (2 分); B(2 分)

(4) 164(2 分,有写单位不扣分)

15. (13 分)

(1) B(2 分)

(2) 水浴加热(1 分);  $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} \xlongequal{\quad} \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(3)吸收氯气尾气(2分,若答“吸收尾气”给1分);NaOH(2分)

(4)①先变红后褪色(2分,只写褪色给1分)

② $\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{Cl}^- + \text{O}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

16. (10分)

(1)aefbcd(2分)

(2)①0.84(2分,有写单位不扣分)

②冷却(或降温)结晶(2分)

(3) $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow$  (2分)

(4) $\text{OH}^-$ 、 $\text{Cl}^-$  (2分,只写1个给1分,错写不给分)

