

2020-2021 学年度上学期泉州市高中教学质量监测 化 学（高一年）评分细则

总说明：

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，可参照本说明给分。

2. 化学方程式（包括离子方程式等）中的化学式、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣 1 分。要求写离子方程式的写成化学方程式不得分。

3. 填空题物理量没写单位扣 1 分。

4. 化学专用名词书写错误均不得分。

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，本题包括 18 小题，其中 1-12 题，每小题 2 分；13-18 题，每小题 3 分，共 42 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	C	B	C	A	B	B	D	A	A
题号	11	12	13	14	15	16	17	18		
答案	A	D	D	B	C	A	D	C		

二、填空题（本题共 6 小题，共 58 分）

19. (9 分)

(1) ⑥、⑦（无顺序要求，多选、错选均不得分，下同） （各 1 分，共 2 分）

① （1 分）

④ （1 分）

① （1 分）

(2) 分解 （1 分）

(3) NH₃（写成“氨气”或“NH₃·H₂O”不得分） （1 分）

Na₂CO₃ = 2Na⁺ + CO₃²⁻ （2 分）

20. (7 分)

(1) 0.8（多写单位不扣分，下同） （2 分）

0.02 （2 分）

(2) 2: 1（答“2”也得分） （2 分）

氧化 （1 分）

21. (11 分)

(1) S（多写 O 元素不得分） （1 分）

(2) ¹⁴C 或 ¹⁴₆C（写成 C-14 不得分） （1 分）

(3) H₂O （1 分）

SO₂ （1 分）

(4) Al（写元素名称不得分） （1 分）

 （1 分）

(5) Na⁺[:Cl:]⁻ （1 分）

分子 （1 分）

(6) Al(OH)₃ + OH⁻ = AlO₂⁻ + 2H₂O 或 Al(OH)₃ + OH⁻ = [Al(OH)₄]⁻ （2 分）

(7) a（写成“A”、多选、错选均不得分） （1 分）

22. (7分)

- (1) NaOH 固体易吸水潮解；吸收空气中 CO₂ 而变质 (任写一点；写成 NaOH 固体变质也给分) (1分)
- (2) 0.1092mol·L⁻¹ (有效数字错误不得分；写成“0.1090、0.1091”也得分；数值正确、单位未写或写错得1分) (2分)
- (3) ①a、f (无顺序要求，若所选仪器超过2种，只计前2种仪器给分) (各1分，共2分)
- ②d (多选、错选不得分) (2分)

23. (10分)

- (1) +2 (1分)
- (2) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{SO}_3$ (催化剂写成 V₂O₅ 也得分) (2分)
- (3) 浓硫酸 (写浓 H₂SO₄ 也得分) (1分)
- (4) SO₂ (1分)
- (5) 氧化 (1分)
- 稀盐酸 (写成“盐酸”、“HCl”也得分) (1分)
- 产生白色沉淀或其它合理描述 (1分)
- (6) 1、2、3、2、4、6 (计量数1未写不扣分) (2分)

24. (14分)

- (1) 分液漏斗 (1分)
- (2) $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)
- (3) 检查装置的气密性 (2分)
- (4) I (1分)
- 装置 III 中硬质玻璃管 D 充满黄绿色气体；或“E 充满黄绿色气体” (答充满氯气不得分) (1分)
- (5) 防止空气中的水蒸气进入 E (或 IV) 装置；或吸收空气中的水蒸气 (只答“吸收水蒸气”、“防止收集的 FeCl₃ 固体潮解”得1分) (2分)
- (6) ①吸收氯气中混有的 HCl 气体；或吸收挥发出来的 HCl 气体 (只答除杂不得分) (1分)
- ②在沉积的 FeCl₃ 固体下方加热 (“右端加热”、“使沉积固体升华”也得分；只答加热不给分) (1分)
- $\text{Cl}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$ (2分)
- ③碱石灰 (“氢氧化钠固体”、“生石灰”、“氢氧化钙”也得分) (1分)