

江苏省宿迁市 2022 年初中毕业暨升学考试

化学参考答案及评分标准

一、选择题（共 10 小题，每题 2 分，计 20 分。每小题只有一个选项符合题意）

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

二、填空、简答题（共 2 小题，化学方程式 2 分，其余每空 1 分，计 14 分）

11. (6 分) (1) 沸点 不会 (2) ①青菜 ② 2: 6: 1 +1 Na_2CO_3

12. (8 分) (1) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$ 隔离可燃物 b

(2) ①间隔 ② $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ NaOH

三、实验、探究题（共 2 小题，化学方程式 2 分，其余每空 1 分，计 14 分）

13. (6 分) (1) 分液漏斗 (2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ B (3) E (4) a

14. (8 分) (1) $\text{CuSO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{CuCl}_2$ (2) Cu^{2+} (铜离子) 中

(3) 【交流讨论】 小明 NaCl 、 Na_2SO_4

【设计实验】 实验操作: Na_2CO_3 或 Na_2SO_4 (含 CO_3^{2-} 或 SO_4^{2-} 的可溶性物质)

实验现象: 有白色沉淀生成

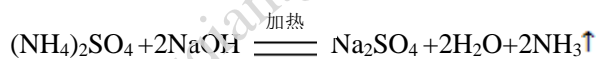
四、推理、计算题（共 2 小题，化学方程式 2 分，其余每空 1 分，计 12 分）

15. (6 分) (1) Fe_3O_4 H^+ (2) 做导线 (合理即可)

(3) $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ 置换反应

16. (6 分) (1) 21.2% (1 分)

(2) 解: 设样品中硫酸铵的质量为 x



132

x

34

3.4g

$$\frac{132}{x} = \frac{34}{3.4g}$$

..... (2 分)

x=13.2g (1 分)

(3) 硫酸铵的质量分数= $\frac{13.2g}{15g} \times 100\% = 88\%$ (1 分)

因为 $88\% < 94.3\%$, 所以该产品不合格..... (1 分)

答: 硫酸铵质量为 13.2g 硫酸铵的质量分数为 $88\% < 94.3\%$, 所以该产品不合格。