

九年级调研测试化学试题参考答案及评分标准

2021.4

一、选择题（本题包含 20 小题，共 40 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
A	C	D	B	C	B	A	B	C	C	D	A	D	C	C	A	C	B	C	A

二、（本题包括 4 小题，共 20 分）

21. (5 分，每空 1 分) ① N_2 ② SO_3 ③ HNO_3 ④ KOH ⑤ KCl
22. (4 分，每空 1 分) (1) A (2) C (3) D (4) B
23. (4 分，每空 1 分) (1) $>$ (2) $<$ (3) $<$ (4) $=$
24. (7 分，每空 1 分) (1) 涤纶，烧焦羽毛气味
 (2) 糯米或者白砂糖（答到一种即可），氧气
 (3) 无机（或无机非金属）
 (4) 化学（或者氢），a

三、（本题包括 3 小题，共 24 分）

25. (9 分，除方程式 2 分外，其余每空 1 分，计算 4 分)

(1) ②③

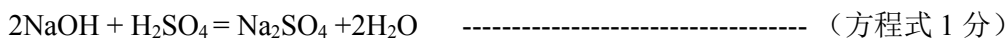
(2) ①④

(3) $Mg + H_2SO_4 = MgSO_4 + H_2 \uparrow$

(4) 治疗胃酸过多

(5) 解：设生成硫酸镁的质量为 x

$$m(H_2SO_4) = 20g \times 9.8\% = 1.96g$$



$$\begin{array}{cc} 98 & 142 \end{array}$$

$$\begin{array}{cc} 1.96g & x \end{array}$$

$$\frac{98}{1.96g} = \frac{142}{x} \quad \text{----- (比例式 1 分)}$$

$$x = 2.84g \quad \text{----- (1 分)}$$

$$w(Na_2SO_4) = \frac{2.84g}{20g + 20g} \times 100\% = 7.1\% \quad \text{----- (结果 1 分)}$$

答：所得溶液的溶质质量分数为 7.1%

26. (9 分，除方程式 2 分外，其余每空 1 分)

(1) 刺激性， NH_3 ，蓝



(3) H_2O ， CO_2

(4) 能同时检验多种产物（答案合理即可）

(5) 不能与碱性物质混用

27. (6 分, 除方程式 2 分外, 其余每空 1 分)

(1) 单质

(2) D

(4) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$, NaCl 和 NaOH, D

四、(本题包括 2 小题, 共 16 分)

28. (8 分, 除方程式 2 分外, 其余每空 1 分)

(1) <, 过滤

(2) 放出

(3) $\text{FeSO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaSO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow$

(4) Fe_3O_4

(5) 7.5 pH 较低时, 氢氧化亚铁的生成量太少, 造成产率降低

29. (8 分, 除方程式 2 分外, 其余每空 1 分)

【进行实验 1】酚酞变红, 稀盐酸, 有气泡产生

【进行实验 2】 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(1) 生成的二氧化碳会残留在装置 A、B 中, 不能完全吸收

(2) 测量二氧化碳的体积

【交流与讨论】(1) NaCl

说明:

1. 凡合理答案均相应给分。

2. 对化学用语的评分要严格。具体要求为:

(1) 书写化学方程式时, 化学式有错不得分; 配平、条件、生成物状态有错、计量数不是最简比、没画“=” (有机反应除外) 等扣 1 分。

(2) 化学专用名词写错别字, 整体扣 1 分。

(3) 元素符号书写不规范, 整体扣 1 分。

3. 解计算题格式必须规范。解题过程中, 无设和答步骤、设未知量带单位、运算过程中物理量的数值不带单位、解得未知量的单位带括号等共扣 1 分。

4. 最小得分值为 1 分。