

南昌市2025年初三年级第一次调研检测试卷
化学 参考答案及评分意见

一、单项选择题（本大题包括10小题，每小题有四个选项，其中只有一个选项符合题意，请将符合题意的选项代号填在试卷的相应位置上。1~5题每小题1分，6~10题每小题2分，共15分）

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

二、选择填充题（本大题包括3小题，每小题2分，共6分。先在A. B. C中选择一个正确选项，将正确选项的代号填在题后括号内，然后在D处补充一个符合题意的答案。每小题的选择1分，填充1分）

11. B 太阳能、风能等合理答案

12. C 增加溶质、蒸发溶剂、降低温度

13. C 取样，点燃，观察燃烧时的现象和产物的状态

三、填空与说明题（本大题包括4 小题，共23 分）

14. (5分)

(1) 14 合成

(2) 密度小

(3) 元素

(4) +1

15. (6分)

(1) 物理变化；水分子（或分子）的间隔（或间隙）；

(2) 糖类；

(3) 5:2 (2分)；

(4) 分子的构成不同（合理即可）

16. (6分)

(1) 沸点；混合物

(2) 蒸发；受温度变化的影响很小

(3) ③①②

(4) 过滤

17. (6分)

(1) 增大接触面积，加快反应（或浸取）的速率

(2) H_2O 不与稀硫酸（或硫酸亚铁、硫酸铁、硫酸锰）反应

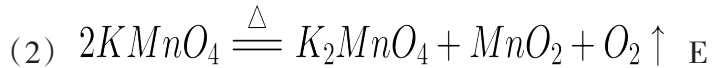
(3) 铝离子（或 Al^{3+} ）

(4) $\text{MnCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

四、实验与探究题（本大题包括2 小题，共16 分）

18. (8分)

(1) 锥形瓶



(3) 二氧化碳 (CO₂) 或氧气 (O₂)

(4) 将带火星的木条放在出口处，观察木条是否复燃

(5) 观察氧气输出的速率、降温或除杂

(6) ②

19. (8分)

探究一：紫色石蕊； 有气泡产生； 氢离子 (H⁺)

探究二：变浑浊； CO₂+Ca(OH)₂=CaCO₃↓+H₂O； 甲； ②

五、综合计算题（本大题包括1 小题，共10 分）

20. (10分)

(1) A (1分)

(2) 固体表面不再产生气泡 (1分)

(3) 解：锌的质量为 x



65	2
x	0.2g

$$\frac{65}{2} = \frac{x}{0.2g} \quad x = 6.5g$$

$$\text{锌的质量分数} = \frac{6.5g}{20g} \times 100\% = 32.5\%$$

答：锌的质量分数为 32.5%。

(4) 偏大 (1分)