

南昌市 2022 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

说明:

1. 考生写出其他答案若合理,可参考此意见给分。
2. 本卷每个化学方程式 2 分。化学式错误的,不给分;如未配条件或未标出“↑”“↓”应扣 1 分,但每个化学方程式最多扣 1 分。

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答题卷的相应位置上。1-5 题每小题 1 分,6-10 题每小题 2 分,共 15 分)

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

二、选择填空题(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答题卷的相应位置上,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. A b
12. B 3:1 (12:4)
13. A 加入适量盐酸或加入适量氯化钙溶液,过滤

三、填空与说明题(本大题包括 4 小题,共 23 分)

14. (5 分)(1) $\overset{+4}{\text{Si}}\text{O}_2$ (2) 18 B (2 分) (3) 大(合理即可)
15. (6 分)(1) 燃烧产物为水,不污染空气 C (2) 合成 取样后分别点燃
 (3) 温室效应 变大
16. (6 分)(1) 过滤 (2) $\text{Zn}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{ZnO} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)
 (3) Fe^{2+} 或亚铁离子 使部分 Fe^{2+} 转化为 Fe^{3+} (2 分)
17. (6 分)(1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2) 冶炼金属、作燃料等
 (3) $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 或 $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 (4) 分解反应(2 分)

四、实验与探究题(本大题包括 2 小题,共 16 分)

18. (7 分)(1) 红 挥发性 (2) 温度达到可燃物着火点 $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ (2 分)
 (3) 硫酸锌或 ZnSO_4 (合理答案均可)(2 分)

19. (9 分)

【探究活动一】 质量守恒定律

【进行实验】澄清石灰水 木条复燃 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ (2 分)

【分析讨论】(1) 过氧化氢溶液中有水 (2) OH^- 和 CO_3^{2-} (2 分)

【拓展延伸】9.29-10.43

五、综合计算题(本大题包括 1 小题,共 10 分)

20. (10 分)(1) 蒸发皿 防止液体受热不均四处飞溅
 (2) B (2 分)
 (3) 58.5% (6 分)(计算过程略)