

沈阳市 2020—2021 学年度上学期九年级阶段测试 (一)

化学试题答案及评分标准

1. C 2. D 3. B 4. D 5. D 6. B 7. D 8. C 9. B 10. A 11. C
12. A 13. B
14. (1) N、H、C、O (2 分) (2) Si (3) H_2O_2 (4) 氯酸钾 $\xrightarrow[\text{加热}]{\text{二氧化锰}}$ 氯化钾 + 氧气 (或 $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$) (2 分)
15. (1) 长颈漏斗 AD (2 分) (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (或高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾 + 二氧化锰 + 氧气) (2 分) e 没等 A 装置气流稳定就开始收集 (或 ac 连接过早或 E 装置未充满水) (其他合理答案均可)
16. (1) IV (2) 苏州河 下降 变好 (3) D (4) 长江口 c (5) C
17. 【活动一】澄清石灰水变浑浊 【活动二】①足量的 (或过量的或适量的) 可溶性钡盐溶液或钙盐溶液均可 ③生成白色沉淀 ④酚酞溶液变红 结论: 4% (2 分)
- 【活动三】(1) 为了让氧气充分反应 (2 分) (2) 反复推拉注射器时若注射器的读数不再减小 (或不再变化), 则装置内的氧气已完全反应 (2 分) 【实验反思】环保, 无 P_2O_5 污染环境; 或该实验装置始终密闭, 实验结果更精确 (其他合理答案均可)
18. I. (1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (或二氧化碳 + 氢氧化钙 \rightarrow 碳酸钙 + 水) (2) 丙酸钙受热后产生的物质能与稀盐酸反应且生成二氧化碳气体 (2 分)
- II. (1) 探究丙酸钙的质量大小是否对于丙酸钙防霉效果有影响 (2) 5 (3) 在加入面粉质量相同、酵母质量相同以及其他条件相同时, 有无蔗糖对丙酸钙防霉效果无影响 (2 分) 【反思与评价】不同意。国家标准规定了丙酸钙用于制作面食、糕点时每千克面粉中的最大使用量, 说明过量使用可能有害, 故不是越多越好。 (2 分)
19. (1) 过氧化氢的浓度 (2) ③ ④ 温度越高, 反应速度越快; 温度越低, 反应速度越慢 (2 分) (3) 20°C 时, 5% 过氧化氢溶液中加入少量二氧化锰 (2 分)
- (4) 反应物浓度、反应体系温度和催化剂三者对反应快慢影响最大的因素是哪个? (其他合理答案均可) (2 分)

(以上答案仅供参考, 如有其他合理答案可参照给分)