

2022 年中考化学模拟试卷答案

一、选择题

1-5 ACDBD 6-10 BBADB 11-13 BBA

二、非选择题

14. (1) Zn Cu (2) 95.2 (3) 汽油 $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ 塑料

(4) 肥皂水 煮沸

15. (1) ⑤ (2) 氮分子 (或氮气分子) (3) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

(4) 一个甲烷分子中含有 4 个氢原子

16. (1) 长颈漏斗 水槽 (2) A 防止高锰酸钾粉末进入导管, 堵塞导管口

(3) BF (或 CF) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} == \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

将燃着的小木条放在集气瓶口, 若木条熄灭, 则已集满。

(4) C $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ D

17. (1) CO_2 (2) 洗涤仪器 (或作溶剂等合理即可)

(3) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) (4) 不一定

18. (1) 乳化 物理 SO_2 C (2) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 == \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$ 置换 (3) 过滤

(4) 高 取样, 互相刻划, 有划痕的是黄金, 无划痕的是黄铜。(合理即可) (2 分)

(5) C

19. (1) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} == \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

(2) 氢氧化钡溶液 (3) 将稀盐酸改为稀硝酸 (2 分) (4) 治疗胃酸过多

(二) 定量分析

(1) b a c b a (2 分) (2) 偏大 (3) 防止空气中的水蒸气和二氧化碳进入丙装置, 影

响实验结果 (2 分)

(三) 拓展交流

Na_2CO_3 、 NaHCO_3 (2 分)