



2019—2020 学年度第一学期阶段性检测试卷九年级化学答案

第一部分 选择题 (共 12 分) (每小题只有 1 个选项符合题意。每小题 1 分)

1. C 2. D 3. A 4. A 5. B 6. A 7. B 8. D 9. D 10. B 11. D
12. D

第二部分 非选择题 (共 33 分)

【生活现象解释】

13. (1) 二氧化碳 (或 CO_2)

(2) a

14. (1 分) $12 \times 9 + 1 \times 8 + 16 \times 4$

15. (3 分) (1) 氢气 (或 H_2)

水 $\xrightarrow{\text{通电}}$ 氢气 + 氧气

(2) 洗菜水浇花 (或使用节水马桶等, 合理即可)

【科普阅读理解】

16. (5 分) (1) 碳

(2) 免于服用药物所带来的腹泻、恶心、呕吐、胃胀、乏力、消化不良、腹部不适等副作用; 便于携带等

(3) B

(4) BCD

(5) 关于石墨烯的结构、性质、变化、用途、制取及对环境有无影响等 (合理给分)

【生产实际分析】

17. (3 分) (1) 增大接触面积, 使矿石反应更充分

(2) ABC

(3) SO_2 、 MoO_3

18. (2 分) (1) 氮原子和氢原子

(2) 矿石综合利用等

【基本实验及原理分析】

18. (4 分) (1) 铁架台 (2) A $\xrightarrow{\Delta}$ 锰酸钾 + 二氧化锰 + 氧气

(3) 将带火星的小木条接近集气瓶口, 若木条复燃, 则氧气已满, 反之不满。

19. (2 分) 防止熔渣溅落, 集气瓶炸裂 $\text{铁} + \text{氧气} \xrightarrow{\text{点燃}} \text{四氧化三铁}$

20. (6 分) (1) 氧气 8 $\text{磷} + \text{氧气} \xrightarrow{\text{点燃}} \text{五氧化二磷}$ 氧气

(2) ①白磷没有与氧气接触 ②装置漏气 (或未冷却到室温就打开止水夹等)

【科学探究】

21. (5分) 过氧化氢 $\xrightarrow{\text{二氧化锰}}$ 水+氧气

活动 1: 0.20 该实验条件下, 含碳量越高, 火星四射越明显 控制
变量法

活动 2: 四氧化三铁也有磁性

