



顺义区 2020 届第一学期期末考试化学答案

【选择题】（每小题只有一个选项符合题意。共 12 道小题，每小题 1 分，共 12 分）

| | | | | | | | | | | | | |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| 答案 | A | C | A | D | B | A | C | B | C | B | D | D |

【生活现象解释】每空 1 分，共 5 分，其他合理答案得分

13. (1) 易升华；(2) $2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$

14. A: 1 B: 1.5~2g

15. (1) 足量的暖宝宝原料发热过程中能消耗掉瓶中全部氧气；
(2) 氧气的量减少使压强减小的趋势和瓶内气体温度升高使压强增大的趋势相等。

【科普阅读理解】每空 1 分，其他合理答案得分

16. (1) 两； (2) B； (3) C； (4) 发现 C-14 ；

(5) 这种富勒烯的一个分子中含有 60 个碳原子

【生产实际分析】每空 1 分

17. (1) 五； (2) BCD； (3) 隔网、滤水池；

18. SO_2 ； (5) S、O

【基本实验及其原理分析】每空 1 分，其它合理答案得分

19. (1) 集气瓶；(2) $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$ ； (3) C 和 D

20. (1) 负

(2) 水倒吸入集气瓶内，瓶内液面升高至“1”处

(3) 冷却掉落的熔融物，防止瓶底炸裂

21. (1) $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2 \uparrow + H_2O$

(2) 二氧化碳排出烧杯内的空气（氧气），使蜡烛与氧气隔绝

(3) B 装置中③比①先变红

22. (1) 验证可燃物燃烧温度需要达到着火点

(2) C 中白磷不燃烧而 D 中白磷燃烧

(3) A

【科学探究】每空 1 分，其它合理答案得分

21. (1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$;

(2) Cu、C、H、O

(3) 铜生锈一定与 H_2O 、 CO_2 有关，可能与 O_2 有关

(4) 隔绝 H_2O 、 CO_2 、 O_2 三者之一

(5) 铜生锈的速率是否与两种气体的体积比（或温度、或光照）有关

(6) 略，与上述问题一致，设计①②中将甲实验作为中间组。

① 气体体积比围绕 1:1 上下探究，至少三组实验

② 温度围绕室温探究，至少三组实验。

③ 探究光照的影响时只需两组即有光照和避光暗室，因为光照会影响温度，所以需要控制温度相同。

