



2020 年初三年级化学练习

参考答案

2020.4

第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意, 共 12 个小题, 每小题 1 分, 共 12 分)

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

第二部分 非选择题 (33分)

评阅非选择题时请注意:

- 除特别标明外, 其余每空均为 1 分。
- 文字表述题中划线部分为给分点, 其他答案合理也给分。
- 方程式中的产物漏写“↑”或“↓”不扣分。化学专用词汇若出现错别字为 0 分。

〔生活现象解释〕

13. (2 分)

- (1) 黄豆
- (2) 过滤

14. (1 分) 氮气的化学性质稳定 / 氮气不具有可燃性。

15. (1 分) BC

16. (2 分)

- (1) $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} \xrightarrow[300^\circ\text{C}-500^\circ\text{C}]{\text{催化剂}} 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- (2) 受热分解 / 热稳定性差

〔科普阅读理解〕

17. (5 分)

- (1) 糖类
- (2) A

提示: B 中 2 小时一段, 2000 U/kg、2500 U/kg 等高。C 中, 只由图 1 可知, 乳糖残留量与时间、乳糖酶添加量有关, 图 1 中没有温度信息

- (3) 温度 时间
- (4) 其它条件相同, 在 1~8 小时之间, 随着时间增加, 42℃ 无乳糖酸奶的酸度都增加
- (5) BCD

〔生产实际分析〕

18. (2 分)

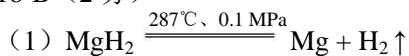
18-A (2 分)

350℃、3MPa



(2) 120

18-B (2分)



(2) 4

19. (3分)

(1) +3

(2) $3\text{H}_2\text{O}$

(3) 分解反应

〔基本实验及其原理分析〕

20. (3分)



21. (2分)

(1) 分子在不断运动

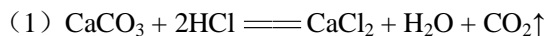


22. (2分)

(1) c 和 a 变红, d、b 不变红 (或无明显变化) 答案合理即可

(2) B

23. (3分)

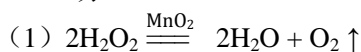


(2) 白磷和红磷 (可燃物) 没有与氧气接触

(3) B

〔科学探究〕

24. (7分)



(2) 在烧杯中加入 5 mL 5% 的过氧化氢溶液, 不加入催化剂, 对比观察现象

(3) 1、3、4 或 1、3 或 1、4

(4) 二氧化锰使过氧化氢快速分解放出大量的热, 产生水蒸气, 所以有白雾出现 (或二氧化锰使过氧化氢快速分解产生大量氧气, 带出的水蒸气形成白雾)

(5) 水汽化吸热, 使温度降低到着火点以下 (或产生的大量水蒸气使氧气浓度降低)

(6) AD (2分)