



昌平区 2019 - 2020 学年第一学期初三年级期末质量抽测
化学试卷参考答案及评分标准

2020.1

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)

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

第二部分 非选择题 (共 33 分)

13. (1 分) 物理

14. (1 分) CH₄

15. (1 分) 分解

16. (2 分) (1) 7:16 (2) 3:4

17. (5 分)

(1) 厨余垃圾 (2) 是 (3) +4 (4) $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \text{——} 4\text{HNO}_3$

(5) 2005~2016 年, 2013 年我国大气中 NO₂ 浓度最高 (其他答案合理给分)

18. (2 分) (1) 混合物 (2) 物理

19. (3 分)

(1) 使反应物充分接触, 反应更充分

(2) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \text{——} \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(3) 过滤器、集中处理器

20. (2 分) (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ (2) 0.32

21. (3 分) (1) 0.9 (2) 烧杯、玻璃棒 (3) ②③

22. (2 分) (1) ①③ (2) 升温至 260°C 的过程中, ③燃烧, ②不燃烧

23. (2 分)

23-A	23-B
(1) 高锰酸钾在水中的溶解性比在汽油中的好 (2) 比较高锰酸钾和碘在汽油中的溶解情况	(1) 证明 CO ₂ 不能使干燥的紫色石蕊小花变色 (2) H ₂ O 和 CO ₂ 反应生成了新的物质, 能使紫色石蕊变色

24. (3 分)

(1) 燃烧更剧烈 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ (2) 打开 K₂, 放入适量的稀盐酸, 关闭 K₂

25. (6分) (1) 反应物中含硫元素、氧元素 (2) 碳 (3) C 和 H₂O

(4) 方案3 (5) 反应物: 蔗糖, 生成物: H₂O 和 CO₂ (6) BC

