



东城区 2018-2019 学年度第二学期初三年级统一测试 (二)

化学试卷参考答案及评分标准 2019.6

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, 共 12 分。

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

第二部分 非选择题 (共 33 分)

说明: 考生答案与本答案不同, 只要答案合理, 可酌情给分。

13. (1 分)

13-A 物质-用途		13-B 物质-俗称	
水	溶剂	氧化钙	烧碱
氧气	人工降雨	氢氧化钠	生石灰
干冰	助燃	碳酸钠	纯碱

14. (1 分) 面条

15. (3 分) (1) 分子在不断运动 (2) SiO_2 (3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

16. (5 分) (1) AC (2) $12 \times 6 + 1 \times 8 + 16 \times 7$

(3) 隔绝氧气, 防止食物中的微生物滋生 (4) CD

(5) 杀菌温度低、时间短

17. (2 分) (1) B (2) 1:2

18. (3 分) (1) +4 (2) NaCl (3) ABC

19. (3 分) (1) ① (2) ②①⑤③④ (3) 100mL

20. (3 分) (1) 左侧试管中铁片逐渐溶解、产生气泡、溶液变为浅绿色, 右侧试管中无明显现象

(2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

(3) 该实验没有明显现象, 说明铜与硫酸亚铁溶液不反应, 可得出铜的金属活动性比铁弱

21. (2 分) (1) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(2) 氧气有剩余 (或蜡烛不充分燃烧产生 CO、或温度没有降低到室温等)

22. (4 分) (1) 酸性 (2) CE (3) A (4) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

23. (6 分) (1) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

(2) $\text{Cu}_4(\text{OH})_6\text{SO}_4$

(3) 16% CuSO_4 溶液与 4% NaOH 溶液的体积比为 1:3



(5) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 在有水的环境中可分解生成氧化铜，温度越高，分解越快

(6) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 不稳定，在有水的环境中比在干燥的环境中更容易分解

