



东城区 2018-2019 学年度第二学期初三年级统一测试（一）

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	A	C	D	B	D	C	A	B	A	B	D	D

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. (2 分) 非金属 56: (4×16)

14. (2 分) (1) NaHCO_3 (2) 维生素

15. (1 分) 酒精受热汽化 (或酒精受热使分子之间间隔变大)

16. (5 分) (1) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ (2) 含有碳酸钙的坚硬外壳被酸化的海水溶解
(3) ABC

(4) 从 1990 到 2010 年间，随着大气中 CO_2 的浓度逐渐增大，海水中 CO_2 的浓度逐渐增大，海水的 pH 逐渐降低 (5) 减少化石燃料的使用

17. (5 分) (1) 过滤 (2) $\text{MnCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{MnCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(3) 酸性 (4) 铁 (或 Fe) (5) 除杂不引入新的杂质

18. (3 分) (1) $\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ 氧气不易溶于水

(2) 放热、火星四射、生成黑色固体

19. (2 分) (1) ACB (2) pH 试纸

20-A (2 分) 下降 O_2 、 H_2O

20-B (2 分) 上升 $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

21. (2 分)

(1) ①中蜡烛熄灭，②中蜡烛继续燃烧 (2) 温度达到可燃物的着火点

22. (3 分) (1) $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$

(2) 浓硫酸没有挥发性，浓盐酸具有挥发性

(3) 氨分子运动到甲、丙液面上方，甲中硫酸分子没有运动到液面上方与氨分子接触，而丙中氯化氢分子运动到液面上方并与氨分子接触反应生成氯化铵，故甲中无白烟，丙中出现白烟

23. (6 分) (1) FeSO_4

(2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{Fe}$ $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

(3) 氧化铜与稀硫酸先反应，铁与稀硫酸后反应

(4) 氧化铜与稀硫酸先反应，生成的硫酸铜再与铁反应，消耗了铁，没有剩余的铁与稀硫酸反应

(5) B