

房山区 2018—2019 学年度第二学期期末检测参考答案



九年级化学

说明：

1. 答案合理即给分，加点字为主要得分点，不出现 0.5 分。
2. 若无注明，填化学式或名称均给分。
3. 化学方程式中“ ===== ”和“ ----- ”等同，不标气体符号“ \uparrow ”和沉淀符号“ \downarrow ”给分，化学式写错、未配平（不包括翻倍数）、不写条件均不给分。
4. 专有名词写错字，不给分。如：仪器名称、操作名称、反应类型、物质类别、“金属活动性”。
5. 非选择题中的不定项选择，写出选项内容给分，多选、错选、漏选均不给分。

第一部分 选择题

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

第二部分 非选择题

【生活现象解释】

13. (1) 煤 (2) ①物理变化 ②a
14. (1) 水或 H_2O (2) 不饱和 (3) 升温或加水（写出一点即可）

【科普阅读理解】

15. (1) C (2) 氧（填“O”不给分） (3) 3、II（顺序颠倒不给分）
- (4) C (5) ABCD

【生产实际分析】

16. (1) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{CO}_2 + 2\text{Fe}$ (2) 除去生铁中过量的碳
17. (1) 加快溶解速度 (2) 过滤 (3) $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

【基本实验及其原理分析】

18. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2) 紫色石蕊纸鹤由下至上依次变红

19.

19-A 探究水的组成	19-B 探究分子的性质
(1) 带火星的木条	(1) 浓氨水不变色，无色酚酞溶液变为红色
(2) 水由氢、氧元素组成	(2) 分子在不断运动

20. (1) ③④⑤ (2) B

21. (1) 稀盐酸、澄清的石灰水 (顺序颠倒不给分)

(2) A 中有气泡产生，B 中澄清的石灰水变浑浊

22. (1) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$

(2) 在金属活动性顺序里，铜位于铁后，不能置换出硫酸亚铁溶液中的铁
或铜的金属活动性比铁弱

(3) A 中铁表面有红色固体生成，B 中铜表面有银白色固体生成
或 B 中铜表面有银白色固体生成，C 中铜表面无明显变化

(B 中固体颜色写白色、灰白色、灰色、银灰色、灰黑色均可)

【科学探究】

23. (1) 稀盐酸与碳酸钙反应生成 CO_2 ，密度大于 O_2 ，且 CO_2 不燃烧，也不支持燃烧，使燃烧的蜡烛与 O_2 隔绝

(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(3) 实验 1-1 (或 2-1、2-2) 中蜡烛燃烧也生成二氧化碳，但燃烧的蜡烛不熄灭

(4) III

(5) 实验 2-2 中蜡烛燃烧更旺，火焰明亮

(6) 降低过氧化氢溶液浓度

