

2017-2018 学年初中名校联盟第二次大联考试卷

化学参考答案及评分标准

注意事项：

1. 答出其他合理答案，请参照评分标准给分。
2. 没有特别要求写化学式的，写化学式和名称均得分。

一、单选题（每小题 1 分，共 14 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
答案	C	B	A	D	C	A	D	B	C	A	B	D	C	B

二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

15. CH_4 Al_2O_3 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

16. 核内质子数（或质子数、核电荷数） 最外层电子数 分子结构（或分子构成）

17. 蒸馏 Fe_2O_3

18.  A SiO_2

19. 5 <

20. $2\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$ $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$ 做燃料（或做还原剂）

三、简答题（共 10 分）

21. 温度达到可燃物的着火点（1 分）

东风提供了充足的氧气，使火势更旺（1 分）

22. 产物不污染环境（或来源广泛、燃烧热值高等）（1 分）

把带火星的木条伸入 B 试管中，若木条复燃，说明是氧气（1 分）

23. (1) Na^+ 和 Cl^- （1 分）

(2) $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow + \text{Cl}_2 \uparrow$ （1 分）

(3) 根据质量守恒定律可知，反应前后元素种类不变。反应前没有碳元素，所以反应后不能生成含有碳元素的碳酸钠。（1 分）

24. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ （1 分）

(2) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ （或 $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ ）（1 分）

(3) AD（1 分）

四、综合应用题（共 10 分）

25. (1) C（1 分）

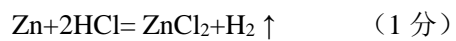
(2) 铝在空气中与氧气反应，其表面生成一层致密的氧化铝薄膜，阻止铝的进一步氧化。（1 分）

(3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ （1 分） 红色粉末变为黑色（1 分）

除去未反应的 CO，防止污染空气（1 分）

(4) 分别把铁丝和铜丝放到稀盐酸中，铁丝表面生成气泡，铜丝表面没有明显现象，说明铁的活动性大于铜（其他答案合理即可）（2 分）

(5) 解：设黄铜样品中锌的质量为 x g：



$$\begin{array}{ccc} 65 & & 2 \\ x & & 0.2\text{g} \end{array}$$

$$65:2 = x:0.2\text{g}$$

$$x = 6.5\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$

该黄铜样品中铜的质量分数为： $(10\text{g} - 6.5\text{g}) / 10\text{g} \times 100\% = 35\%$ (1 分)

答：黄铜样品中铜的质量分数为 35%。