

2017 年初中毕业年级适应性测试 化学答案

一、选择题（本题包括 14 个小题，每小题 1 分，共 14 分。）

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

二、填空题（本题包括 6 个小题，每空 1 分，共 16 分）

15. 维生素、蛋白质； Al_2O_3

16. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ ；氢气、一氧化碳、甲烷； $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

17. 将干燥的石蕊纸花和湿润的石蕊纸花；用干净的玻璃棒蘸待测液滴在 pH 试纸上，将试纸显示的颜色与标准比色卡对比，读出 pH

18. (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ 、 $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ 、 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$

(2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ ；复分解反应；

19. (1) H_2O ；作为媒介（或催化作用）；(2) S、O；

20. (1) 混合物；铝镓合金的硬度大于铝

(2) $3\text{H}_2\text{O} + 2\text{Al} \xrightarrow{\text{嫁}} \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\uparrow$

三、简答题（本题包括 4 个小题，共 10 分）

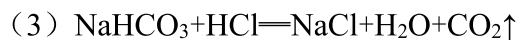
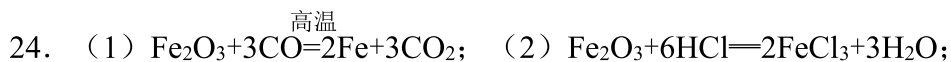
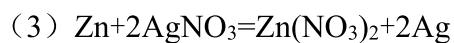
21. (1) 清除可燃物、降温至可燃物的着火点以下；(2) 关闭阀门，开窗通风

22. (1) 浓硫酸、氢氧化钠溶液没有挥发性，因而分子不能运动到其它容器中，因此不能做探究分子运动的实验；

(2) 浓盐酸易挥发出氯化氢气体，氨水挥发出氨气，氯化氢气体能与氨气化合生成了氯化铵颗粒

23. (1) 铝比锌活泼，因此锌不能和硝酸铝反应

(2) 无，因为反应后的滤液呈蓝色，所以锌已经完全反应



四、综合应用题（共 10 分）

25. (1) 5; 95; 溶质质量分数偏小;



(3) ①方案 1 中，碳酸钠溶液也能使酚酞试液变红，方案 2 中，碳酸钠与氢氧化钙反应生成氢氧化钠，也能使酚酞试液变红;

②取少量上述氢氧化钠溶液样品，加入适量氯化钙溶液，静置，取上层清液，滴加几滴酚酞试液，发现溶液不变色;

③94.7%