

2018 年初中毕业年级适应性测试 化学参考答案

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，写化学式或名称均给分。
3. 关于化学方程式给分：
“化学式错误” 0 分。
“化学式正确，但配平、条件、沉淀或气体符号有 1 项错误” 得 0.5 分。
“化学式正确，且配平、条件、沉淀或气体符号全部符合要求” 得 1 分。

一、选择题（每小题 1 分，共 14 分）

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

二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

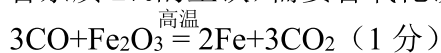
15. (1) 洗洁精能乳化油渍
(2) 组成不同
16. (1) $\text{CO}_2 + 2\text{LiOH} = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
(2) 有碳酸钙沉淀生成
17. (1) a
(2) 长颈漏斗下端伸入液面下；浓硫酸
18. 碳、氢； 3:8（或氢、碳； 8:3）
19. (1) $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ 或 $\text{Zn} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}$
(2) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
(3) 银和铜（或 A 和 Cu）
20. (1) 玻璃棒；搅拌，防止液体局部过热造成飞溅
(2) $2\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ （或 $2\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ ）
(3) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

三、简答题（共 10 分）

21. (1) 将气体通入澄清石灰水，使石灰水变浑浊的是二氧化碳。（合理即可）（1 分）
 (2) 取样，点燃，有烧焦羽毛气味的是羊毛纤维。（1 分）
22. (1) 剩余的氧气不足以支持燃烧。（1 分）
 (2) 碳酸钠溶液与盐酸反应产生二氧化碳，二氧化碳不燃烧，也不支持燃烧。（1 分）
23. (1) 都含有氢氧根离子。（1 分）
 (2) 取少量样品，溶于水配成溶液，加入足量 CaCl_2 溶液（或 BaCl_2 溶液），有沉淀产生，证明有 K_2CO_3 ；向上层清液中滴加几滴酚酞溶液，溶液变成红色，证明有 KOH 存在。（2 分）。
24. (1) 有蓝色沉淀生成。（1 分）
 (2) $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$ （答案合理即可）（1 分）
 (3) 先给试管预热，然后用酒精灯外焰固定加热；试管夹从试管底部往上套。（答案合理即可）（1 分）

四、综合应用题（共 10 分）

25. (1) ①向土壤中加入蒸馏水，振荡、静置，用干净的玻璃棒蘸取上层清液滴在 pH 试纸上，与标准比色卡对照，读出 pH。（1 分）
 ②熟石灰显碱性，可与土壤中的酸性物质发生中和反应。（1 分）
- (2) 【实验探究】①有氨味产生 ② $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ③ AgNO_3 溶液（3 分）
 【实验评价】加入 BaCl_2 溶液会有 NH_4Cl 生成，干扰 NH_4Cl 的检验。（答案合理即可）（1 分）
 【实验反思】 $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ （答案合理即可）（1 分）
- (3) 解：设冶炼 2000t 含杂质 2% 的生铁，需要含氧化铁 80% 的赤铁矿石的质量为 x 。



$$\begin{array}{ccc} 160 & 112 & \\ x \times 80\% & 2000\text{t} \times (1-2\%) & \end{array}$$

$$\frac{160}{112} = \frac{x \times 80\%}{2000 \text{ t} \times (1-2\%)} \quad (1 \text{ 分})$$

$$x = 3500\text{t} \quad (1 \text{ 分})$$

答：冶炼 2000t 含杂质 2% 的生铁，需要含氧化铁 80% 的赤铁矿石 3500t。