

## 2016 年郑州市九年级第二次质量预测 化学试题卷答案

### 一、选择题（本题包括 12 小题，每小题 1 分，共 12 分）

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

### 二、填空题（本题包括 6 个小题，每空 1 分，共 16 分）

13. (1)  $Mg^{2+}$ ; (2) 维生素。

14. (1) 铁锈的主要成分氧化铁能与酸反应（或  $Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$ ）；  
(2) 隔绝氧气和水。

15. B、b。

16. 外； $C_2H_5OH + 3O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO_2 + 3H_2O$ ；隔绝氧气、使温度降到可燃物的着火点以下。

17. (1)  $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$ ； $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$ ；(2) 复分解反应（分解反应）。

18. (1)  $Na_2CO_3$ ；(2) 除去过量的碳酸钠；(3) 过滤、蒸发。

### 三、简答题（本题包括 4 个小题，共 12 分）

19. (1) 氢氧化钠溶液开始变红，逐渐变为无色；(2) 分子在不断运动，氯化氢分子运动到氢氧化钠溶液中，与氢氧化钠发生中和反应，红色逐渐褪去。

20. (1) 纯金属与合金的硬度；(2) Fe。

21. (1) 进行对比试验时，要确定好常量和变量，因此水和氢氧化钠溶液的体积应该相同，而实验中水和氢氧化钠溶液的体积不相同，因此不能证明二氧化碳和氢氧化钠发生反应。

(2) 实验步骤：取溶液适量于试管中，加入足量的氯化钙溶液，静置一会儿后再滴加适量的酚酞试液；

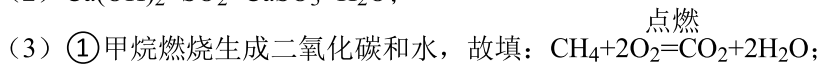
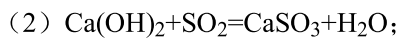
实验现象及其实验结论：产生白色沉淀，说明溶液中含有碳酸钠；如果酚酞试液变红色，说明由中含有氢氧化钠，如果酚酞试液不变色，说明溶液中不含有氢氧化钠。

22. (1)  $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$ ；(2)  $CO_2 + C \xrightarrow{\text{高温}} 2CO$ ；

(3)  $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$ ；(4)  $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2 \uparrow + O_2 \uparrow$ ；

#### 四、综合应用题（共10分）

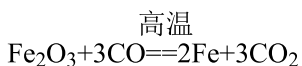
23. (1) D;



② 碳元素；



(5) 炼出 56t 铁，设理论上排放二氧化碳的质量为 x



$$112 \quad 132$$

$$56\text{t} \quad x$$

$$\frac{112}{132} = \frac{56\text{t}}{x} \quad x=66\text{t}$$

答：生成二氧化碳的质量为 66t。