

## 化学参考答案及评分标准

**说明：**1.方程式中反应物、生成物错误不给分；未配平或反应条件未写或错写均扣1分。

2.有效数字的计算、带单位计算暂不作要求。

3.主观性试题的其他合理答案均可酌情给分。

**一、选择题：**共15小题，每小题只有一个选项符合题意，每小题2分，共30分。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	C	D	A	A	B	D	A	B
题号	9	10	11	12	13	14	15	
答案	B	D	B	C	A	C	C	

**二、非选择题：**共4小题，共40分。化学方程式2分。

16. (6分)

(1) C; (2) F; (3) A; (4) B; (5) D; (6) E。

17. (13分)

(1) 石油, AD (2) 元素。

(3) AB (4) 维生素, C

(5) ①增大反应物的接触面积, 使其充分反应。 ②沸点。 ③置换反应。

④  $4FeCl_2 + O_2 + 4HCl = 4FeCl_3 + 2H_2O$

⑤氨水受热易分解或易挥发  $FeCl_2$ 、盐酸与空气中的氧气反应生成  $FeCl_3$

18. (9分)

(1) 试管, 锥形瓶。

(2) DFG,  $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$

(3) B (C, B 或 C) ③; (4) 检查装置气密性。 (5) 铜。

19. (12分)

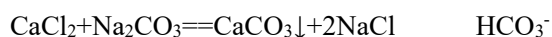
**任务一**

(1) BC。 (2) 反应温度和时间。

**任务二**

$Na^+$ 与  $H_2O$  作用, 产生较多的  $OH^-$ , 使溶液呈碱性。

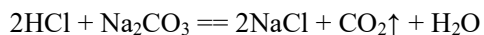
蒸馏水; 产生白色沉淀, 溶液红色消失



**任务三**

(1) 9 11

(2) 设样品中含  $Na_2CO_3$  的质量为 x



106 44

x 11g

106:44=x:11g

$$x = \frac{106 \times 11g}{44} = 26.5g \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{纯碱样品中 } Na_2CO_3 \text{ 的质量分数: } \frac{26.5g}{30g} \times 100\% = 88.3\% \quad (1 \text{ 分})$$