

## 九年级化学试题参考答案及评分标准

一、选择题(本题包括 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。每小题只有一个选项符合题意)

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

二、选择题(本题包括 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。每小题只有一个选项符合题意)

题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	C	A	A	D	B	D	B	C	D

三、本题包括 4 小题(共 34 分)

21. (9 分)每空 1 分

(1)①常温下化学性质稳定 ②CO<sub>2</sub>(或二氧化碳) ③分子间隔变小

(2)①肥皂水 ②负极 ③AC

(3)①天然气 不可再生 ②H<sub>2</sub>(或氢气)

22. (9 分)每空 1 分

(1)①非金属 ②6 S<sup>2-</sup> 不同 ③K<sub>2</sub>S

(2)①质子数(或核电荷数)不同 ②失 SrO ③强

23. (8 分)每空 1 分

(1)t<sub>1</sub> (2)C (3)A 30 (4)< (5)> (6)降温结晶 (7)量筒

24. (8 分)化学方程式 2 分,其余每空 1 分

(1)物理 (2)增大煤与水的接触面积,使反应更快更充分 (3)① 0→+2 H<sub>2</sub>O

(4)CO<sub>2</sub>+2NH<sub>3</sub>  $\xrightarrow{\text{高温高压}}$  CO(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O (5)N<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>O

四、本题包括 2 小题(共 18 分)

25. (9 分)化学方程式 2 分,其余每空 1 分

(1)CaCO<sub>3</sub>+2HCl=CaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>↑ D a

(2)2H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$  2H<sub>2</sub>O+O<sub>2</sub>↑

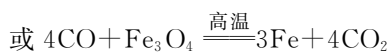
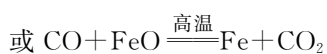
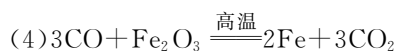
(3)可以控制反应速率 混匀 150

26. (9 分)(4)(5)题 2 分,其余每题 1 分

(1)检查装置气密性

(2) 检验二氧化碳是否除尽

(3) 将装置内空气排出,防止加热时发生爆炸



(5) 76.0%

(6) 偏小

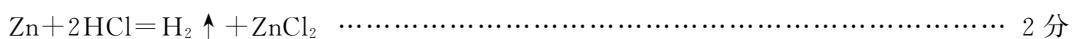
(7) 缺少尾气处理装置

五、本题包括 1 小题(共 8 分)

27. (共 8 分)

(1) 6.5g ..... 1 分

(2) 解: 设加入 60g 稀盐酸, 生成  $\text{H}_2$  的质量为  $x$ , 生成氯化锌的质量为  $y$ 。



65                      2                      136

6.5g                       $x$                        $y$

$$\frac{65}{2} = \frac{6.5\text{g}}{x} \quad \frac{65}{136} = \frac{6.5\text{g}}{y} \quad \dots\dots\dots 4 \text{ 分}$$

$x = 0.2\text{g}$        $y = 13.6\text{g}$  ..... 6 分

所得滤液中溶质的质量分数为

$$\frac{13.6\text{g}}{6.5\text{g} + 60\text{g} - 0.2\text{g}} \times 100\% = 20.5\% \quad \dots\dots\dots 8 \text{ 分}$$

答: 所得滤液中溶质的质量分数为 20.5%。