

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案								

二、非选择题（共26分）

28. (4分) (1) _____ (2) _____ (3) _____

29. (4分) (1) _____ (2) _____ (3) _____ (4) _____

30. (6分) (1) _____。

(2) _____。

(3) _____。（写化学式）。

(4) _____。

31. (7分) 【实验结论】 _____

【交流与反思】 _____。【分析与结论】 _____（填化学式）， _____g。【反思与拓展】 ① _____。② _____。

32. (5分) (1) _____

(2) 解：

2020年4月九年级化学训练试卷参考答案

一、选择题（共24分）

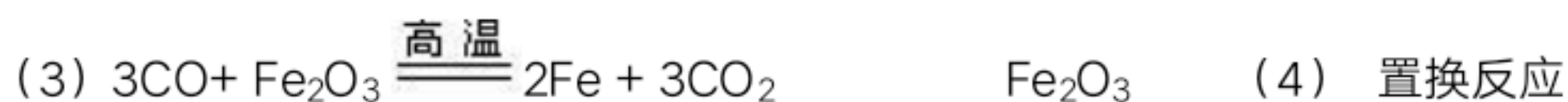
1A 2B 3C 4C 5D 6C 7A 8A

二、非选择题（共26分）

28. (1) He (2) +3 (3) $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$

29. (1) $t_1^{\circ}C$ 时a和c的溶解度相等 (2) 33.3% (3) $c < a < b$ (4) ① ② ④

30. (1) Fe_3O_4 (2) 做燃料或冶炼金属



31. (1) 【实验结论】 $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2 \uparrow + \text{Ca}(\text{OH})_2$ 。【交流与反思】温度降低氢氧化钙溶解度增大，不能溶解的氢氧化钙全部溶解。(2) 【分析与结论】 CaO 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 CaCO_3 ；3.7。【反思与拓展】①使反应生成的水、二氧化碳全部被浓硫酸、氢氧化钠溶液吸收。②氧化钙。

32. (1) 75%；

(2) 解：设稀盐酸的溶质质量为x

加入50g稀盐酸时产生 CO_2 的质量= $10\text{g} + 50\text{g} - 57.8\text{g} = 2.2\text{g}$



$$\begin{array}{ccc} 73 & & 44 \\ x & & 2.2\text{g} \end{array}$$

$$73/x = 44/2.2\text{g}$$

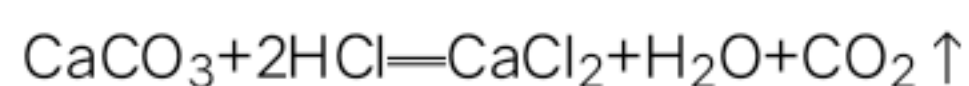
$$x = 3.65\text{g}$$

稀盐酸中溶质的质量分数为： $(3.65\text{g}/50\text{g}) \times 100\% = 7.3\%$

答：稀盐酸中溶质的质量分数为7.3%

或：32. 解：根据质量守恒定律可得，生成的二氧化碳的总质量为 $10\text{g} + 50\text{g} + 50\text{g} - 106.7\text{g} = 3.3\text{g}$ ，由于加入第一个50g稀盐酸对应2.2g二氧化碳，所以生成3.3g二氧化碳时消耗的盐酸的质量为75g。

设该大理石样品中碳酸钙的质量分数为x，所用稀盐酸的溶质质量分数为y



$$\begin{array}{ccc} 100 & 73 & 44 \\ 10\text{gx} & 75\text{gy} & 3.3\text{g} \end{array}$$

$$\frac{100}{10\text{gx}} = \frac{73}{75\text{gy}} = \frac{44}{3.3\text{g}}$$

$$\frac{100}{10\text{gx}} = \frac{73}{75\text{gy}} = \frac{44}{3.3\text{g}}$$

$$x = 75\%$$

$$y = 7.3\%$$

答案为：(1) 75%；(2) 稀盐酸中溶质的质量分数为7.3%