

# 九年级化学

一、选择题（每小题2分,共20分）

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

二、选择题（每小题2分,共10分）

11.D 12. AB 13.C 14. C 15. AD

三、（本大题包括3小题 共20分）

16.(每空1分,共6分)

(1) D、(2) A、(3) B、(4) C、(5) F、(6) E

17.(化学方程式2分,其余每空1分,共8分)

(1) 贫血、(2) 溶解或相似相溶、(3) 天然、(4)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightleftharpoons 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 、

(5) 石灰乳、(6) 天然气、(7) 降低温度至可燃物的着火点以下;

18.(每空1分,共6分)

(1) 7、79.90; (2) E; CD; DE; A;

四、简答题（本大题包括3小题 共20分）

19.(化学方程式每个2分,共6分)

(1)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$

(2)  $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

(3)  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$

20.(化学方程式2分,其余每空1分,共9分)

(1)  $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{稀}) \rightleftharpoons \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ ; C; ①②④;

(2) ①  $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{HCl}$ ;  $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{BaCl}_2$ ;  $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{MgSO}_4$  ;

②  $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ ;

21.(化学方程式2分,其余每空1分,共5分)

(1)  $\text{NaOH}$ ;  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ; (2)  $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 、(3) 50;



五、实验题（本大题包含 3 小题 共 20 分）

22.（化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 12 分）

(1) 锥形瓶; (2) 检查装置气密性;  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$  ;

A; 没有等到气泡连续均匀冒出时就开始收集 (合理即可);

溶解; 不变或相同或相等或一样(合理即可);

(3)  $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$  ; 瓶底没有铺细沙或放水 (合理即可); (4) AD.

23. (每空 1 分,共 6 分)

(1) b; (2) ⑥⑧;

(3) 分子构成不同或 1 个二氧化碳分子比 1 个一氧化碳分子多 1 个氧原子 (合理即可);

(4) 溶液变红;  $\text{H}^+$ ; (5) 11:4 (2 分);

24. 6.42 (2 分)

六、计算题（本大题共 2 题 共 10 分）

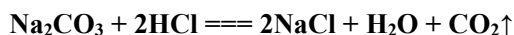
25.( 每空 1 分,共 4 分)

(1) 246; (2) 84; 7: 32; (3) 168; (4) 21;

26.(6 分) (1) 53.5; (1 分)

(2)  $m(\text{CO}_2) = 12.5 + 95 - 103.1 = 4.4\text{g}$  (1 分)

解设: 原样品中  $\text{MgCl}_2$  的质量为  $x$ , 生成氯化钠的质量为  $y$



106                      117                      44

X                              y                              4.4g

$x = 10.6\text{g}$  (1 分)

$y = 11.7\text{g}$  (1 分)

所得液中氯化钠的质量为  $11.7\text{g} + 12.5\text{g} - 10.6\text{g} = 13.6\text{g}$  (1 分)

所得液中的氯化钠的质量分数:  $13.6 \div 103.1 \times 100\% = 13.2\%$ ; (1 分)

答: 所得氯化钠溶液中溶质的质量分数为 13.2%。

