

河西區 2017-2018 學年度第一學期九年級期末質量調研

(化學)

3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15.
A C A C B B C C C A C D A B, D

(2) (3) (1)
(2) (4) (1)

由
 $14 + 20 \xrightarrow{\text{點燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

$\text{C} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高溫}} \text{H}_2 + \text{CO}$

40

20, 260

燈杯中兩固體的量增多。

可能。

adcb

小，增大壓強。

$\text{CO}_2 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

$+ 3\text{CuSO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Cu}$ 置換

銅、鐵 $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$

ZnSO_4

碳酸。

耐腐蝕

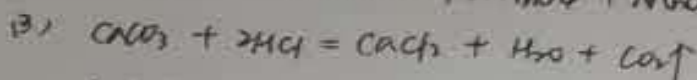
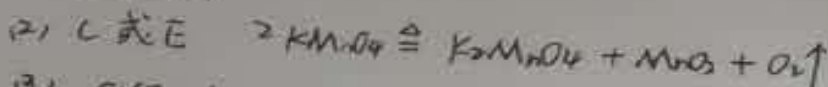
$4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$

$\text{C} + 2\text{CuO} \xrightarrow{\text{高溫}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$

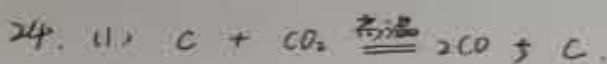
$\text{Ca} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

22. (1) 7.5
(2) B
(3) 大于
(4) 搅拌, 加速溶解

23. (1) 长颈漏斗



将燃着的棉球放在集气瓶口, 棉球熄灭, 说明 CO_2 性



(2) 由外湿润的蓝色棉球先变红, ①处后变红
 CO_2 和 H_2O 反应生成酸性物质.

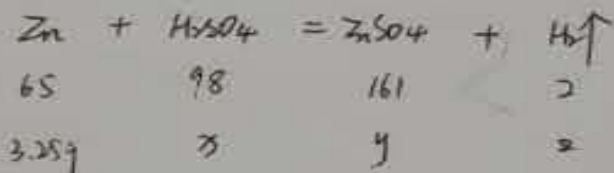
(3) 不稳定.

(4) 26.

25. (1) 800 (2) 560 (3) 577.3

26. 解: $112.10g - 6.75g = 3.25g$.

(2) 设反应中稀 H_2SO_4 的质量为 x , 硫酸锌的质量为 y . 空



$$\frac{65}{3.25g} = \frac{98}{x} = \frac{161}{y} = \frac{2}{z}$$

解得 $x = 4.9g$ $y = 8.05g$ $z = 0.1g$

所用稀硫酸质量分数为 $\frac{4.9g}{50g} \times 100\% = 9.8\%$

(3) 由(2)得: 反应后所得溶液中溶质的质量分数为