

2018-2019 学年度下学期初三年级联考

参考答案

一、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
B	A	D	C	C	B	C	B	B	A	B	C	D	D	A	D	C	D	D	C

二、填空与解答

+2

21. (6分) (1) He; 3K; Al; NH_4^+ ; CaO; (2) 一个镁离子带两个单位的正电荷。

22. (8分) (1) ①C; ②A; ③D; ④F; ⑤B; ⑥E; (2) 天然气, 不可再生。

23. (7分) (1) 过滤, 吸附; (2) 肥皂水, 煮沸; (3) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$;
(4) 洗菜水浇花 (合理即可)。

24. (8分) (1) B; (2) 很好的耐蚀性 (良好的塑性或较高的强度), 金属回收利用 (合理即可);

(3) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$; (4) $\text{Mn} > \text{Pd} > \text{Cu}$, 置换反应; (5) AD。

25. (4分) (1) CO_2 , 不一定; (2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$

三、实验探究

26. (9分) (1) ②长颈漏斗; (2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$;

(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$, 能控制反应发生和停止, b。

(4) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$ 。

27. (7分) 【作出猜想】 H_2 和 NH_3 ; 步骤一: 猜想一;

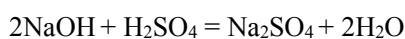
步骤二: 氨气, 吸收生成气体中含有的水分, $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

(2) 【得出结论】猜想三成立

四、分析与计算

28. (6分)

解: 设该残余硫酸中溶质质量为 x。



80 98

$40\text{g} \times 20\%$ X

$$\frac{80}{40\text{g} \times 20\%} = \frac{98}{X}$$

$$X = 9.8\text{g}$$

该残余硫酸中溶质质量分数为: $\frac{9.8\text{g}}{100\text{g}} \times 100\% = 9.8\%$

答: 该残余硫酸中溶质的质量分数为 9.8%。