

班级_____

学号_____

姓名 罗润冬

成绩_____

一、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8
<u>D</u>	<u>B</u>	<u>BD</u>	<u>BC</u>	<u>AC</u>	<u>A</u>	<u>D</u>	<u>A</u>
9	10	11	12	13	14	15	16
<u>A</u>	<u>C</u>	<u>D</u>	<u>AD</u>	<u>B</u>	<u>C</u>	<u>A</u>	
17	18	19	20				

二、文字题 (请抄清楚题号, 每题一行, 题间空行)

16. (1) BAFE. ✓

(2) BCDG. ✓

(3) (1) 取样, ^{加水溶解,}加入适量稀盐酸, 将生成的气体通入澄清石灰水, 若澄清石灰水变浑浊, 则含 CO_3^{2-} . ✓

(2) 取样, 做焰色反应, 若火焰通过蓝色钴玻璃片呈紫色, 则含 K^+ . ✓

17. (1) Na_2CO_3 . $\text{Ba}(\text{OH})_2$. ✓

(2) B. ✓

(3) NO_3^- . $3\text{Cu} + 8\text{H}^+ + 2\text{NO}_3^- \rightarrow 3\text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$. ✓

(4) 分别取样, 溶解, 加入过量稀 NaOH 溶液, 产生白色沉淀的为 Mg^{2+} ; 先生成白色沉淀后又溶解的为 Al^{3+} . ✓

18. (1) $\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{NH}_3\uparrow + \text{HCl}\uparrow$, 坍塌. ✓

(2) 不能, NO_3^- ~~不能与 Fe^{2+} 共存~~ 引入 NO_3^- 杂质. ✓

(3) 取样, 滴入几滴 BaCl_2 溶液, 若不再产生白色沉淀, 则沉淀已完全. ✓

(4) 烧杯, 铁架台 (带铁圈), 漏斗, 滤纸, 玻璃棒. ✓



$$(5) \frac{174W_2}{233}$$

$$\frac{166 \left((W_1 - \frac{174W_2}{233}) - W_3 \right)}{91.5W}$$

$$\frac{332(W_1 - W_3 - \frac{25}{233}W_2)}{183W} \times 100\%$$

19. (1) NaHCO3 ✓ 53=42 ✓

$$\text{or } \frac{166}{91.5}$$

(2) 不正确 ✓

(3) 天平, 温度计 ✓

(4) ABC ✓

(5) 溶解过程和中和过程中吸收的热量

是中和热

