

## 化学试题（六）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
B	B	B	D	D	C	B	C	D	A	A	D	D	D

15. (1) 蒸馏法      (2)  $\text{Cl}_2$        $\text{Cl}_2 + 2\text{Br}^- = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$       (3) 取少量溶液于试管中，滴加稀盐酸，再加入氯化钡溶液，若产生白色沉淀，则含有硫酸根，反之则无。

(4)  $\text{NaBrO}_3$       (5)  $\text{BrO}_3^- + 5\text{Br}^- + 6\text{H}^+ = 3\text{Br}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$       (6)  $\text{MgCl}_2$

(7)  $\text{MgCl}_2 \xrightarrow{\text{通电}} \text{Mg} + \text{Cl}_2\uparrow$

18. (1)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2$     平面形      (2) 羟基      羧基       $\text{CH}_3\text{COOH}$

(3)  $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} 2\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$       氧化反应

(4) 
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCOOH} \\ | \\ \text{OH} \end{array} + \text{CH}_3\text{COOH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCOOH} \\ | \\ \text{OOCCH}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{O}$$