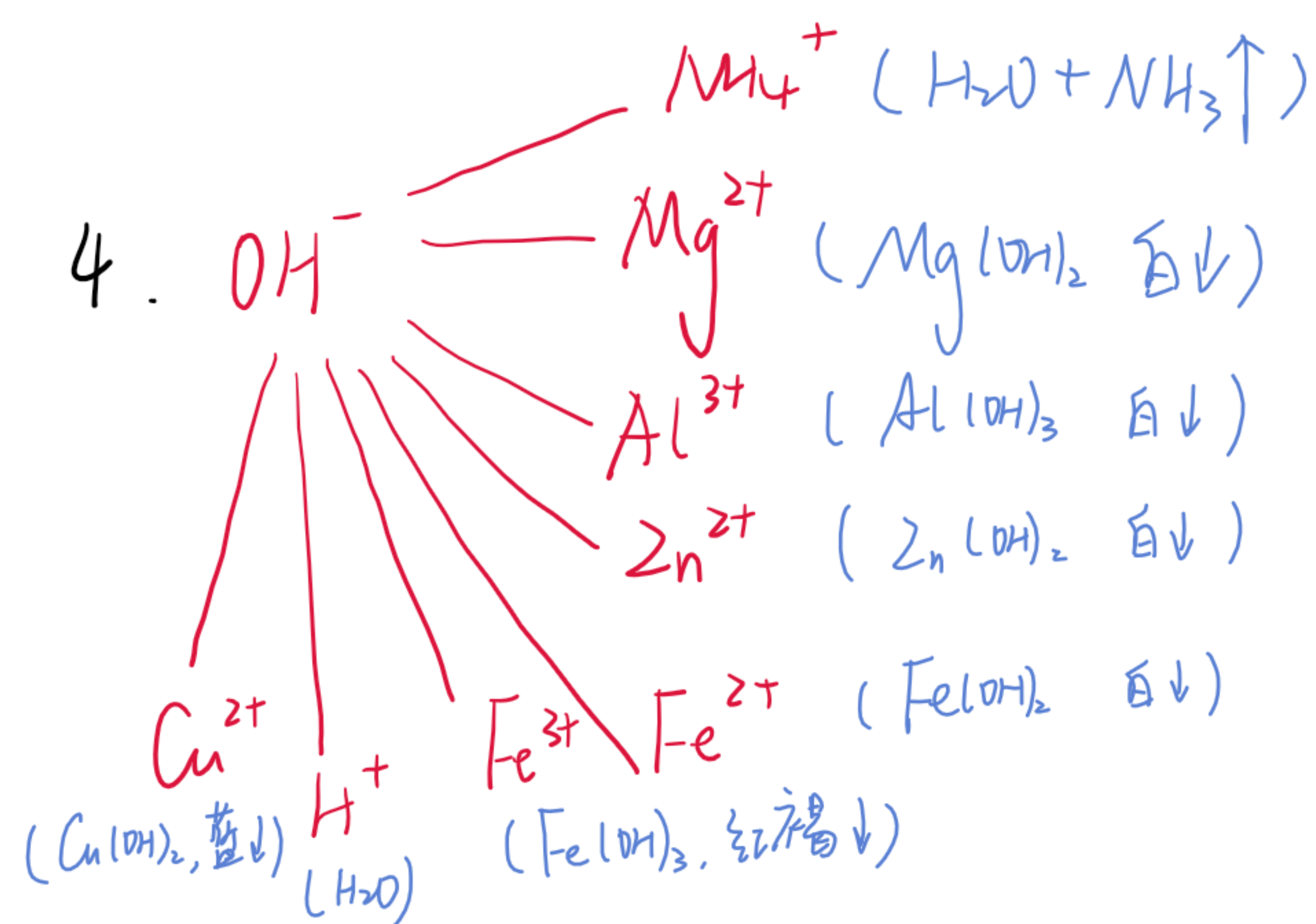
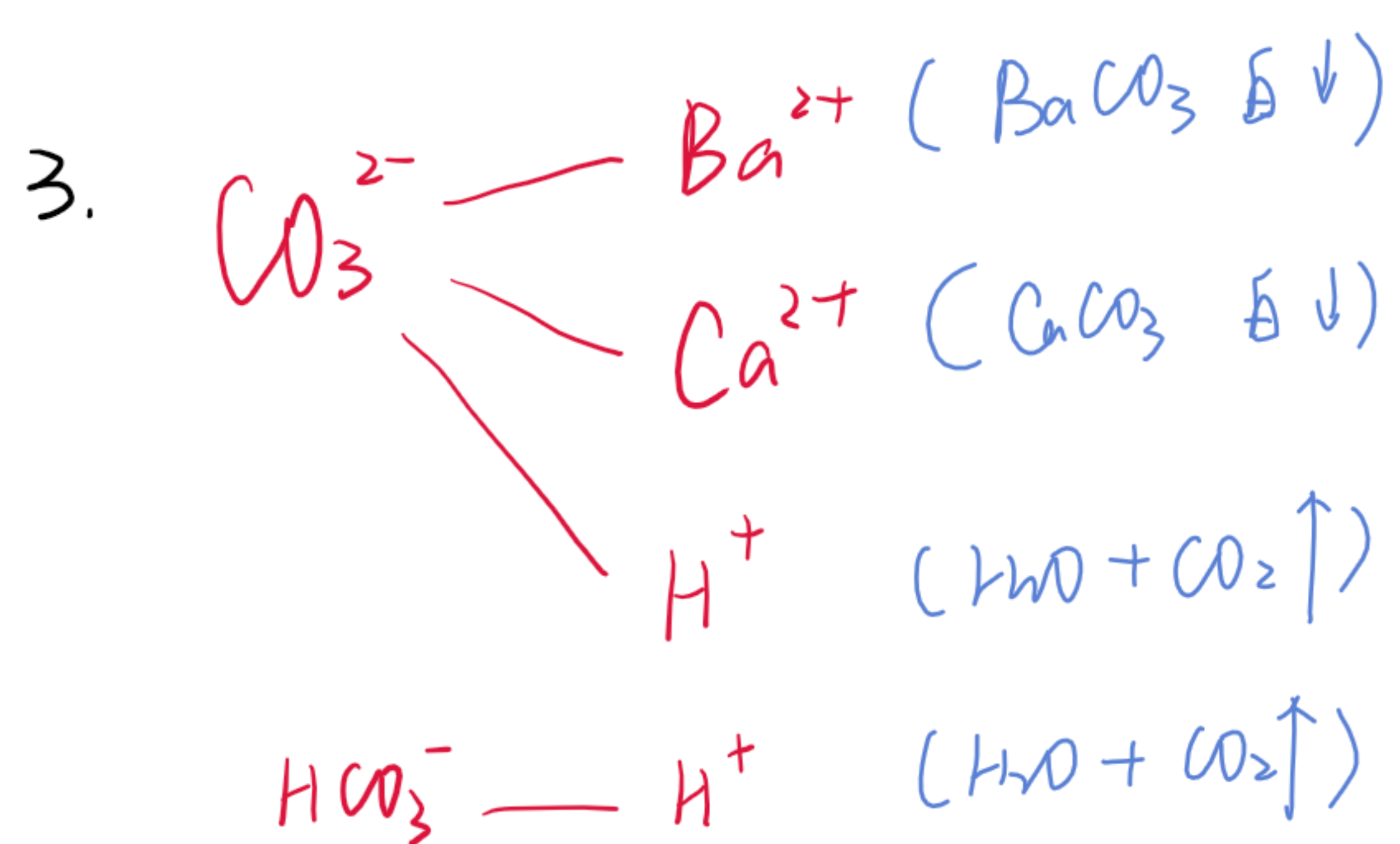


九化第八讲 离子共存

一. 给出物质或微粒共存条件

1. 一组内物质或微粒均可溶
2. 在同一溶液中, 给出的物质或微粒之间不发生反应 (不会两两结合生成沉淀, 气体或水)

二. 常见的不共存的离子对



记忆口诀: K^+ , Na^+ , NH_4^+ 盐, NO_3^- 盐, 都能溶于水中间.

Cl^- 化物不溶 Ag^+ , SO_4^{2-} 盐不溶 Ba^{2+}

CO_3^{2-} 盐不溶 Ba^{2+} 和 Ca^{2+} , OH^- 存 K^+ , Na^+ , Ba^{2+} 和 Ca^{2+}

要想生水和气, H^+ 遇 $\text{CO}_3^{2-}/\text{HCO}_3^-$, OH^- 遇 NH_4^+

三. 隐含条件表示方法

1. 注明溶液颜色 ① Cu^{2+} 蓝色 ② Fe^{2+} 浅绿色 ③ Fe^{3+} 黄色
④ MnO_4^- 紫红色

2. 注明酸碱性或 pH

① $\text{pH} > 7$; $\text{pH} < 7$; $\text{pH} = 7$;

② 紫色石蕊溶液或无色酚酞试剂滴入的显色情况

③ Na_2CO_3 , CaCO_3 , 活泼金属加有气泡产生

四. 特别注意

溶液整体是不带电的, 不能只存在阳离子或只存在阴离子.

请扫码填写

课程反馈问卷

感谢您的配合

