

目录：高一化学（必修一） > 第二章 > 复杂离子方程式的书写

## 反应竞争型（讲义）

【例 1】 $\text{NH}_4\text{HSO}_4$  溶液与  $\text{NaOH}$  溶液的反应：

①  $\text{NaOH}$  不足：

②  $\text{NaOH}$  过量：

【例 2】溴化亚铁溶液中通入氯气

① 向含  $1\text{mol}$  溴化亚铁溶液中通入  $0.5\text{mol}$  氯气：

② 向含  $1\text{mol}$  溴化亚铁溶液中通入  $1\text{mol}$  氯气：

③ 向含  $1\text{mol}$  溴化亚铁溶液中通入  $1.5\text{mol}$  氯气：

【练习 2-1】向某  $\text{FeBr}_2$  溶液中通入  $1.5\text{molCl}_2$ ，充分反应后测得溶液中  $\text{Cl}^-$  和  $\text{Br}^-$  的物质的量浓度相等，则该过程总离子反应方程式？



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记