



盐的性质

一、盐的定义

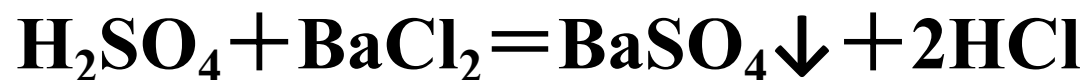
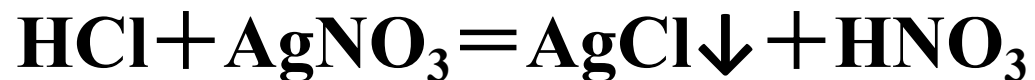
能电离出金属离子（或 NH_4^+ ）和酸根离子的化合物叫做盐。

如： NaCl 、 Na_2SO_4 、 CaCl_2 、 BaSO_4 、 CaCO_3 等。



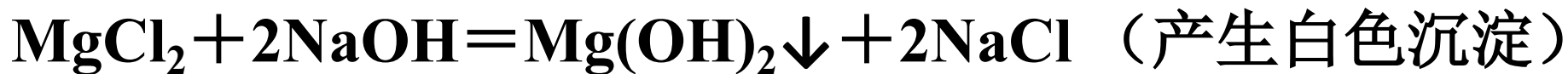
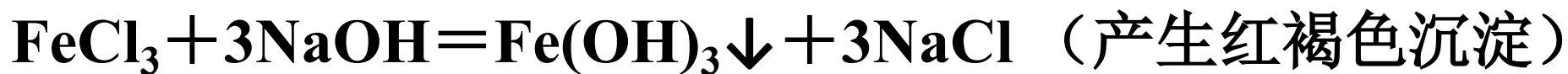
二、盐的化学性质

1、盐与酸反应生成新盐和新酸



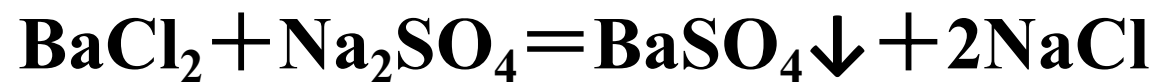
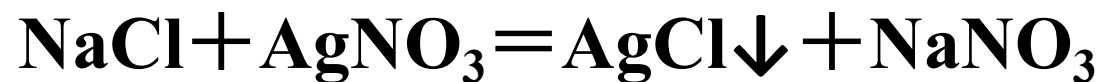
注意： BaSO_4 、 AgCl 既不溶于水，也不溶于 HCl 、 H_2SO_4 、 HNO_3 等酸。

2、可溶性盐与可溶性碱反应生成新碱和新盐。





3、可溶性盐与可溶性盐反应生成另外两种盐。





黄冈学习网

www.hgxxw.net