

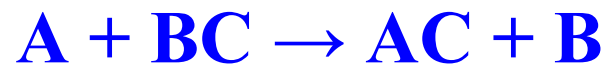


# 置换反应、复分解反应

## 一、置换反应

定义：由一种单质与一种化合物反应生成另一种单质和化合物的反应

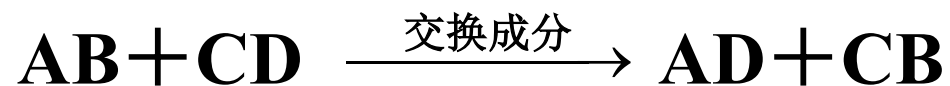
反应通式：



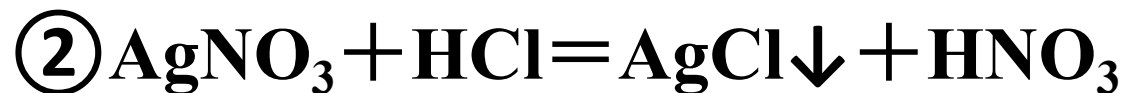
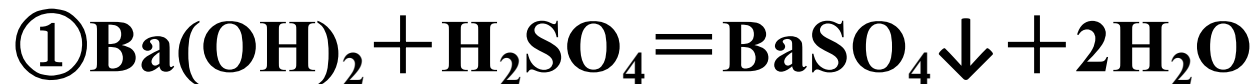
## 二、复分解反应

1、定义：两种化合物互相交换成分，生成另外两种化合物的反应。

反应通式：



例如：



## 2、复分解反应的种类



### 3、复分解反应发生的条件

(1) 对反应物的要求，若有酸参加反应，另一种物质可溶，也可不溶；若没有酸参加反应，参加反应的两种化合物都得是可溶的。

(2) 对生成物的要求：生成物中必须有沉淀或气体或水都可以。



### 三、四大基本反应类型

化合反应

分解反应

置换反应

复分解反应

**注意：**

氧化反应和还原反应并不属于基本反应类型



黄冈学习网

[www.hgxxw.net](http://www.hgxxw.net)