

# TRƯỜNG THPT LÝ TỰ TRỌNG

## TỔ: HÓA HỌC

### Chương 1: SỰ ĐIỆN LY

Tiết PPCT: 5,6,7,8

## Bài 4: PHẢN ỨNG TRAO ĐỔI ION TRONG DUNG DỊCH CÁC CHẤT ĐIỆN LI

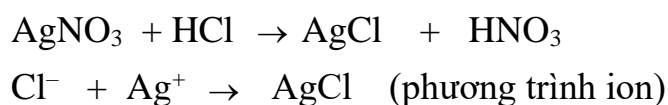
### I. Nội dung bài học:

#### 1. Điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li

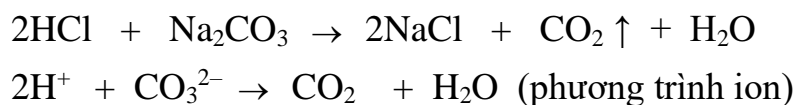
- Phản ứng xảy ra trong dung dịch các chất điện li là phản ứng giữa các ion.
- Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li chỉ xảy ra khi các ion kết hợp được với nhau tạo thành ít nhất **một trong** các chất sau: *Chất kết tủa, chất khí hay chất điện li yếu.*

#### 2. Ví dụ minh họa

##### 1. Trường hợp tạo kết tủa :

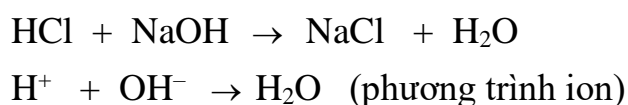


##### 2. Trường hợp tạo chất khí :

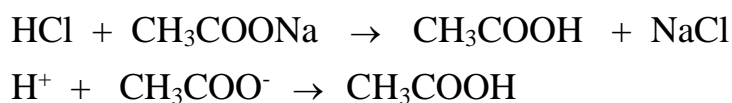


##### 3. Trường hợp tạo chất điện li yếu :

+ Phản ứng tạo thành **nước** :

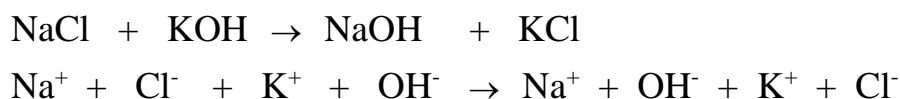


+ Phản ứng tạo thành **axit yếu** :



• **Lưu ý:** Trường hợp không xảy ra phản ứng trao đổi ion.

Ví dụ:



Đây chỉ là sự **trộn lẫn** các ion với nhau.

#### 3. Cách viết phương trình ion thu gọn

- B1: Cân bằng phương trình ở dạng phân tử.
- B2: Chuyển các chất vừa dễ tan, vừa điện ly mạnh thành ion; còn các chất khí, hoặc kết tủa, hoặc chất điện ly yếu để nguyên dưới dạng phân tử.

- B3: Lược bỏ các ion giống nhau ở 2 vế (theo đúng số lượng).

## II. Câu hỏi, bài tập minh họa:

Hoàn thành phương trình phân tử và viết phương trình ion rút gọn cho các phản ứng sau:

