

Nội dung bài viết

1. [Chất điện li là những chất khi tan trong nước?](#)
2. [Kiến thức tham khảo về chất điện li](#)

***Chất điện li là những chất khi tan trong nước?***

- A. Phân li ra ion
- B. Phân li một phần ra ion
- C. Phân li hoàn toàn thành ion
- D. Tạo dung dịch dẫn điện tốt

Đáp án: **D**

***Kiến thức tham khảo về chất điện li***

### **1. Khái niệm về sự điện li và chất điện li**

- Quá trình phân li của các chất trong nước (hoặc khi nóng chảy) ra ion được gọi là sự điện li.
- Những chất tan trong nước (hoặc nóng chảy) phân li ra ion được gọi là những chất điện li. Axit, bazơ và muối là các chất điện li.

### **2. Phân loại chất điện li**

*Chất điện li mạnh*

- Chất điện li mạnh là chất khi tan trong nước, các phân tử hoà tan đều phân li ra ion.
- Chất điện li mạnh gồm:
  - + Các axit mạnh như: HCl, HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HBr, HI, HClO<sub>4</sub>, HClO<sub>3</sub>...
  - + Các bazơ tan như: NaOH, KOH, Ca(OH)<sub>2</sub>, Ba(OH)<sub>2</sub>...
  - + Hầu hết các muối.
- Phương trình điện li của chất điện li mạnh sử dụng mũi tên 1 chiều (→).

*Chất điện li yếu*

– Chất điện li yếu là chất khi tan trong nước chỉ có một số phân tử hoà tan phân li thành ion, phần còn lại vẫn tồn tại dưới dạng phân tử trong dung dịch.

– Các chất điện li yếu gồm:

+ Các axit trung bình và yếu như:  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HCOOH}$ ...

+ Các bazơ không tan như:  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ...

– Phương trình điện li của chất điện li yếu sử dụng 2 mũi tên ngược chiều ( $\rightleftharpoons$ ).

– Sự điện li của chất điện li yếu được đánh giá bằng đại lượng độ điện li  $\alpha$ :

$\alpha = \text{số phân tử phân li} / \text{tổng số phân tử hoà tan}$ .