

I. Điền từ thích hợp

1. **Chất điện li** là những chất khi tan trong nước phân li ra.....
2. **Chất điện li**là chất khi tan trong nước, hầu hết các phân tử chất tan đều phân li ra ion.
3. Các acid mạnh, base mạnh, hầu hết các muối là các chất điện li.....
4. Quá trình phân li của **chất điện li mạnh** được biểu diễn bằng **mũi tên**chiều.
5. **Chất điện li** là chất khi tan trong nước chỉ 1 số phân tử chất tan phân li ra ion.
6. Quá trình phân li của **chất điện li yếu** được biểu diễn bằng **mũi tên**chiều.
7. **Thuyết Bronsted – Lowry**: là chất cho proton, là chất nhận proton.
8. **pH** là đại lượng dùng để tính acid hoặc tính base của các dung dịch.
9. $\text{pH} = \dots \lg[\text{H}^+]$
10. $\text{pH} = 14 \dots \text{pOH}$
11. $[\text{H}^+] = 10^{-a}$ thì $\text{pH} = \dots$
12. $\text{pH} > 7$: môi trường, $\text{pH} < 7$: môi trường.....

II. Kéo thả phù hợp các dữ liệu phần B lên phần A cho phù hợp.

Phần A

a) Acid Base Muối

b)

Môi trường acid pH = 2

Môi trường acid pH = 6

Môi trường kiềm pH = 11

Môi trường kiềm pH = 12

Môi trường trung tính pH = 7

Phần B

a) HCl NH₃ NaCl

b) HCl 0,01M HCl 10⁻⁶M NaOH 0,001M NaOH 0,01M Nước nguyên chất