

DUNG DỊCH VÀ NỒNG ĐỘ

1. Dung dịch, chất tan và dung môi

- **Dung môi:** chất có khả năng hòa tan chất khác để tạo thành dung dịch.
- **Chất tan:** chất bị hòa tan trong dung môi.
- **Dung dịch** là hỗn hợp đồng nhất của chất tan và dung môi.
- **Dung dịch chưa bão hòa** là dung dịch có thể hòa tan thêm chất tan. Dung dịch không thể hòa tan thêm chất tan được gọi là **dung dịch bão hòa**.

2. Độ tan

Độ tan của một chất trong nước là số gam chất đó hòa tan trong 100 gam nước để tạo thành dung dịch bão hòa ở nhiệt độ, áp suất nhất định, được tính theo công thức:

$$S = \frac{m_{ct}}{m_{H_2O}} \cdot 100$$

Trong đó:

S là độ tan, đơn vị là g/100 g nước.

m_{ct} là khối lượng chất tan, đơn vị là gam (g)

m_{H_2O} là khối lượng nước, đơn vị là gam (g)

⇒ Độ tan của hầu hết các chất rắn như đường, muối ăn, ... đều tăng khi nhiệt độ tăng.