

# NỒNG ĐỘ DUNG DỊCH

## 1. Nồng độ phần trăm

Nồng độ phần trăm (kí hiệu là  $C\%$ ) của một dung dịch cho biết số gam chất tan có trong 100 gam dung dịch.

$$C\% = \frac{m_{ct}}{m_{dd}} \cdot 100(\%)$$

Trong đó:

$C\%$  là nồng độ phần trăm của dung dịch, đơn vị là %

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

$m_{dd}$  là khối lượng của dung dịch, đơn vị là gam (g)

$$\text{Khối lượng dung dịch} = \text{Khối lượng chất tan} + \text{khối lượng dung môi}$$

## 2. Nồng độ mol

Nồng độ mol (kí hiệu  $C_M$ ) của một dung dịch cho biết số mol chất tan có trong 1 lít dung dịch.

$$C_M = \frac{n_{ct}}{V_{dd}}$$

Trong đó:

$C_M$  là nồng độ mol của dung dịch, có đơn vị là mol/L (M)

$n_{ct}$  là số mol chất tan, đơn vị là mol

$V_{dd}$  là thể tích dung dịch, đơn vị là lít (L)