

- Quantité de matière **n (mol)**
- Masse **m (g)**
- Volume de solution **V (L)**
- Masse molaire **M (g.mol⁻¹)**
- Concentration molaire en soluté apporté **C (mol.L⁻¹)**
- Concentration massique en soluté apporté **C_m (g.L⁻¹)**

$$\boxed{n = \frac{m}{M}} \rightarrow m = n \times M$$
$$\boxed{C = \frac{n}{V}} \rightarrow n = C \times V$$
$$m = C \times V \times M$$

$$\boxed{C_m = \frac{m}{V}} \rightarrow m = C_m \times V$$

$$\boxed{C = \frac{C_m}{M}} \rightarrow C_m = C \times M$$

Dilution

- **C₀ (mol.L⁻¹)** : concentration de la solution initiale concentrée
- **V₀ (L)** : volume de la solution initiale concentrée
- **C₁ (mol.L⁻¹)** : concentration de la solution finale diluée
- **V₁ (L)** : volume de la solution finale diluée

Au cours d'une dilution, il y a conservation de la quantité de matière de soluté apporté

$$n_0 = n_1$$

$$\boxed{C_0 \times V_0 = C_1 \times V_1}$$