

Comprendre facilement le calcul du nombre de moles



$$n = \frac{m}{M}$$

— masse (g)

nombre de moles

masse molaire (g/mol)

Étape 1

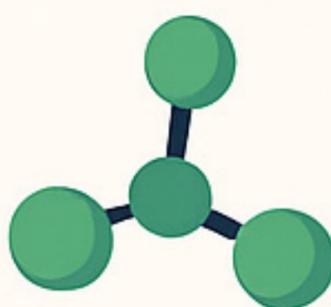
Étape 2

Étape 3

Peser la masse du produit

Calculer sa masse molaire M

Appliquer la formule



$$n = \frac{m}{M}$$

Exemple

Combien de moles contient 18 g d'eau?

$$n = \frac{m}{M} = \frac{18}{18} = 1 \text{ mole}$$