

## I. Conservation de la masse lors d'une transformation chimique

### À RETENIR

- Une transformation chimique fait intervenir des **réactifs** et forme des **produits**.
- **Loi de conservation de la masse de Lavoisier** : lors d'une transformation chimique, la masse des réactifs consommés est égale à celle des produits formés.

$$m_{\text{réactifs consommés}} = m_{\text{produits formés}}$$

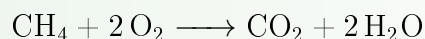
## II. Modélisation d'une transformation chimique

### À RETENIR

- Lors d'une transformation chimique, les atomes des réactifs se redistribuent pour former des produits.
- L'**équation de réaction** utilise les formules chimiques des réactifs et des produits et précise le sens dans lequel la transformation a lieu.
- Le **nombre** de chaque sorte d'atomes est **le même** dans les réactifs et dans les produits.

### EXEMPLE

Combustion du méthane :



Une molécule de méthane réagit avec deux molécules de dioxygène pour donner une molécule de dioxyde de carbone et deux molécules d'eau.