

## Partie II : La transformation chimique

06	L'expérience de Lavoisier (1783)
07	La décomposition de l'eau – Transformation chimique
08	La décomposition de l'eau – Equation de réaction
09	Exercices

### Synthèse :

- Il est possible de décomposer l'eau en deux gaz : le dioxygène et le dihydrogène.
- Lors d'une transformation chimique, il y a disparition de corps purs et apparition de nouveaux corps purs.
- Les corps purs qui disparaissent sont les réactifs et ceux qui apparaissent sont les produits.
- Le bilan d'une transformation s'écrit :  
réactif(s) → produit(s)
- L'équation de réaction est l'écriture scientifique d'une transformation chimique. Elle doit être équilibrée.
- L'équation de réaction de la décomposition de l'eau s'écrit :  
$$2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_2 + \text{O}_2$$