Chapitre 4 | Les réactions et les transformations

I| Les transformations physiques

H_2O liquide $\xrightarrow{\text{solidification}}$ H_2O solide

Ce sont les changements d'état de la matière.

Solide $\underset{\text{solidification}}{\overset{\text{liquéfaction - fusion}}{\rightleftharpoons}}$ Liquide $\underset{\text{condensation}}{\overset{\text{vaporisation}}{\rightleftharpoons}}$ Gaz

II| Les réactions chimiques

$CH_4 + O_2 \longrightarrow H_2O + CO_2$

méthane, dioxygène : réactifs

eau, dioxyde de carbone : produits

C = 1	C = 1
H = 4	H = 2
O = 2	O = 3

La réaction ci-dessus n'est pas équilibrée car il n'y a pas conservation des atomes.

$$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow 2H_2O + CO_2$$

Il y a conservation des atomes donc la réaction ci-dessus est équilibrée.

Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme

M. Lavoisier