



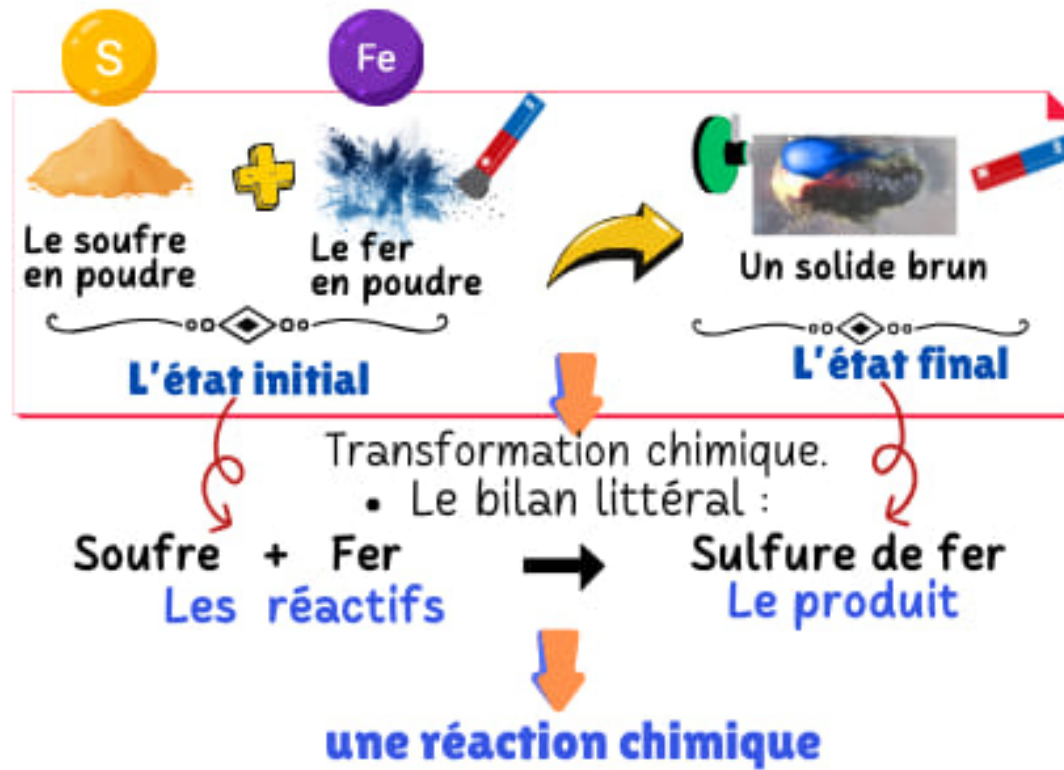
Exemple

LA NOTION ET LES LOIS DE LA RÉACTION CHIMIQUE



2APIC/PC/S1

Réaction entre le soufre et le fer



Différence entre une transformation chimique et une transformation physique

une transformation physique

Fusion de la glace

Glace → L'eau

Fusion

- Les particules présentes dans la matière ne changent pas.
- la matière change son aspect extérieur seulement.
- Exemples** : Fusion, Évaporation, Solidification

une transformation chimique

Combustion du carbone

Carbone + dioxygène → dioxyde de carbone

• Transformation au cours de laquelle des espèces chimiques disparaissent (**les réactifs** المتفاعلات) et de nouvelles espèces chimiques apparaissent (**les produits** النواتج).

Les réactifs → **Les produits**

Disparaissent → **Apparaissent**

Les lois d'une réaction chimique

La loi de conservation des atomes

- Les atomes présents dans les produits sont de même **nature** et en même **nombre** que les réactifs disparus.

La loi de conservation de la masse

La masse des produits formés = la masse des réactifs disparus

Égale

L'équation chimique

- Est un écrit symbolique qui modélise la transformation de molécules et d'atomes lors d'une réaction chimique



Prof : "Hanae Khabbache"