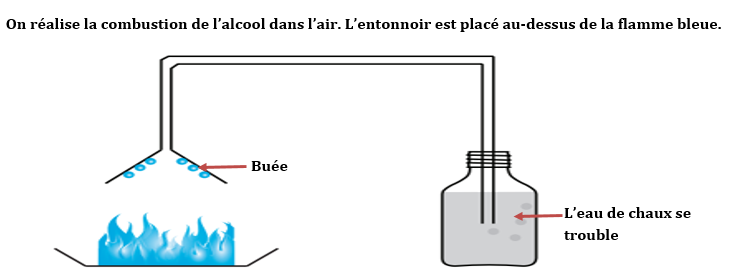
Leçon 5 : Notion de réaction chimique

Objectifs :

* Savoir la notion de réaction chimique.
* Distinguer une formation chimique de la transformation physique.
* Ecrire l’équation de la réaction chimique en utilisant les noms des réactifs et des produits.

1. Notion de réaction chimique
2. La combustion de l’alcool dans l’air
3. Expérience

[](http://www.adrarphysic.fr/)

1. Observation

* On constate de la buée sur les parois de l’entonnoir.
* On constate que l’eau de chaux se trouble dans le flacon.
* Après un certain temps, il disparait de l’alcool et la combustion s’arrête.

1. Conclusion

* La combustion de l’alcool dans l’air est une transfomration chimique au cours de laquelle, il disparait l’alcool et le dioxygène et il apparait deux nouveaux corps : l’eau et le dioxyde de carbone. Cette transformation chimique s’appelle une réaction chimique.
* La combustion de l’alcool dans l’air s’arrête lorsque l’alcool se consomme.
* On peut exprimer le bilan de cette réaction chimique par l’écriture suivante :

1. Définition de la réaction chimique

* La réaction chimique est une transformation au cours de laquelle, des corps disparaissent appelés réactifs et des corps apparaissent appelés réactifs.

1. Quelques exemples des réactions chimiques

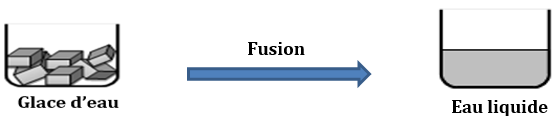
* **Exemple 1: Réaction entre le fer et le soufre**
* **Exemple 2: Combustion du fer dans le dioxygène**

**Exemple 3: Combustion complète du méthane dans le dioxygène**

* **Exemple 4: Combustion du soufre dans le dioxygène**
* **Exemple 5: Synthèse de l’eau (réaction entre le dihydrogène et le dioxygène)**

1. Transformation physique et transformation chimique
2. Expérience

**On place dans un récipient, des tronçons de glace d’eau sortis d’un congélateur.**

[](http://www.adrarphysic.fr/)



1. Observation

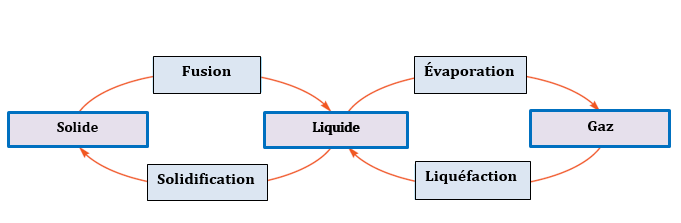
* Durant la fusion de la glace, L’eau passe de l’état physique solide à l’état physique liquide : Cette transformation s’appelle une transformation physique.
* La fusion est le passage de l’état physique solide à l’état physique liquide.

1. Conclusion

* Lors d’une transformation chimique, des corps se consomment appelés réactifs pour donner d’autres corps appelés produits.
* Lors d’une transformation physique, un corps change d’état physique. Les particules constituant ce corps ne sont pas modifiées.

Remarque :

* Lorsqu’un corps passe d’un état physique à un autre, on dit qu’il y a changement d’état :

[](http://www.adrarphysic.fr/)

**Condensation**

**Vaporisation**

**Sublimation**

la

* la vaporisation : est le passage de l’état liquide à l’état gazeux, lorsqu’un corps se vaporise, il reçoit de la chaleur et passe à l’état gazeux. Ce passage peut porter d’autres noms comme l’évaporation ou la vaporisation par ébullition.
* L’évaporation qui se produit lentement en surface du liquide à toute température.
* La vaporisation par ébullition qui se produit rapidement à temperature constante ( ex : pour l’eau, la température d’ébullition est ).