Les changements d’état

# Les changements d’état de l’eau dans la nature

* L’eau est présente à la surface de la planète Terre dans ses **trois états**: **solide, liquide et gazeux.**
* Ces états dépendent des **conditions de température**.

*Schéma cycle de l’eau : ruissellement, infiltration, évaporation, condensation, précipitation*

# Les changements d’état de l’eau en laboratoire

* Vocabulaire : *liquide – solide – gaz / solidification – vaporisation – liquéfaction- fusion*
* Le passage d’un état à l’autre nécessite un **changement de température** : la température de l’eau **augmente** si on **fournit** de l’énergie à l’eau, ex : le soleil chauffe la mer, la plaque électrique chauffe l’eau.
* L’eau passe de l’état solide à l’état liquide à **0°C** et de l’état liquide à l’état gazeux à **100°C.**

**La température reste constante pendant le changement d’état** et varie ensuite.

* Lors d’un changement d’état, **la masse se conserve et le volume varie.**