

Vapeur d'eau

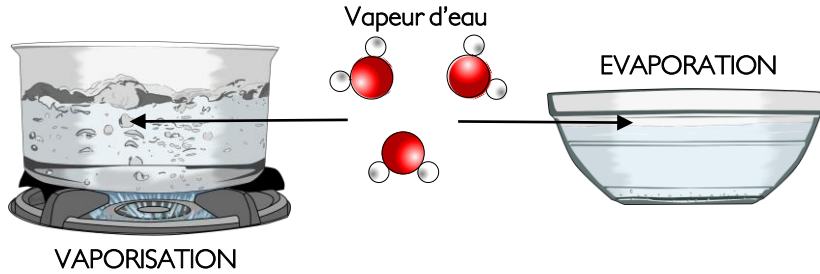
Mots associés : molécule d'eau – changement d'état – glace – neige – nuage – pluie

La vapeur d'eau est la phase gazeuse de l'eau, c'est un gaz incolore et inodore.

L'eau peut passer de l'état liquide à l'état gazeux de deux façons :

- **par vaporisation (ébullition)**, en chauffant de l'eau à 100°C sous une pression atmosphérique normale. L'eau liquide devient instable et se vaporise.
- **par évaporation** durant laquelle quelques molécules d'eau de surfaces sont propulsées dans l'air. Ce phénomène a lieu tout le temps, et si on attend suffisamment longtemps, chaque molécule d'eau passera dans l'air et toute l'eau sera évaporée.

L'évaporation est un changement d'état lent alors que la vaporisation est un changement d'état rapide.

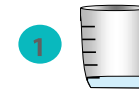
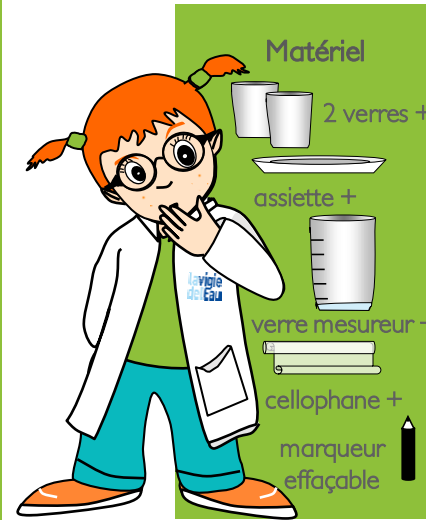


L'évaporation

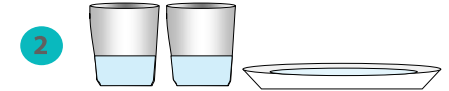
L'évaporation est favorisée par :

- la surface exposée (étendre le linge favorise l'évaporation),
- le type de matériau imprégné (le nylon sèche plus vite que la laine ou le coton),
- le vent, qui favorise l'évaporation,
- l'humidité de l'air : l'évaporation sera plus importante dans un air sec que dans un air humide,
- un apport de chaleur tel que le soleil favorise le séchage par évaporation.

Expérimente l'évaporation de l'eau



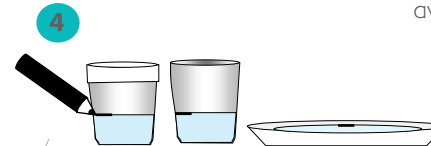
1 Mets 10 cl d'eau dans le verre mesureur



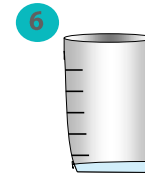
2 Mets les 10 cl dans les deux verres et l'assiette



3 Couvre un des deux verres avec du papier cellophane



4 Repère le niveau de l'eau avec la marqueur



6 Grâce au verre mesureur, mesure le volume d'eau restant dans chaque contenant

5 Attends 2 jours et reviens observer. Où est le niveau d'eau par rapport à ton trait ?

Lud'eau

Que constates-tu ?