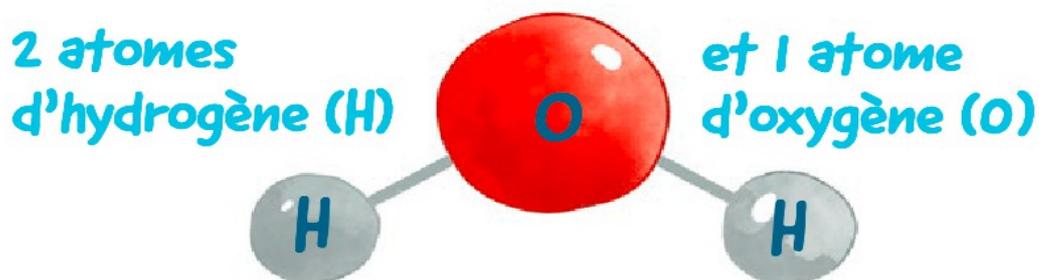


l'eau

Qu'est-ce que l'eau ?

L'eau est une substance liquide, solide ou gazeuse, transparente, sans couleur, sans odeur et sans goût. Pourtant nous utilisons nos sens pour la voir, la toucher et bien sûr la boire ! Bien que transparente, une goutte d'eau est constituée de milliards de **molécules** impossibles à voir à l'œil nu.

SCHÉMA D'UNE MOLÉCULE D'EAU

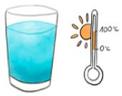


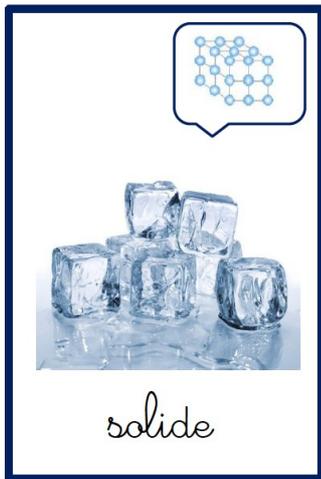
Une molécule : elle est un regroupement d'atomes. Elle représente la plus petite quantité de matière pouvant exister à l'état libre.

- c'est un élément si elle est composée d'atomes identiques.
- C'est un composé si elle est formée d'atomes différents. (la molécule d'eau est un composé)

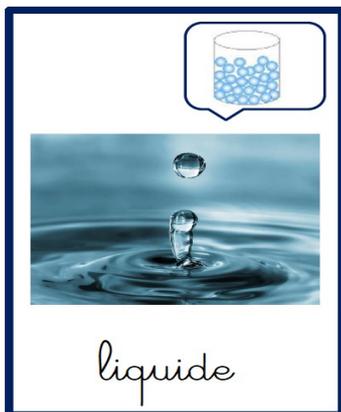
Les atomes : ils sont les constituants de base de la matière qui peut être sous forme liquide, solide ou gazeux. Ils peuvent s'assembler pour créer des molécules.

Selon la température , nous trouvons l'eau sous différents états : **liquide - solide - gazeux**

	À quelle température?	Explications
Liquide		État de l'eau le plus présent sur Terre, que l'on trouve dans les océans et les mers (dans lesquels elle est salée), la pluie, le brouillard...
Solide		L'eau liquide se transforme en glace, en neige, en verglas... L'essentiel de l'eau douce sur terre est sous cette forme.
Gazeux		L'eau liquide se transforme en gaz: c'est la vapeur d'eau, invisible à nos yeux.



Une substance solide se caractérise par une forme et un volume propre, c'est à dire **une forme et un volume qui ne varient pas**. Ils restent les mêmes quelque soit le récipient qui contient le solide. **Les molécules sont toutes entassées de manière régulière, les unes contre les autres.**



Une substance liquide se caractérise par **une forme variable**. Son **volume quant à lui est invariable**. **Ses molécules sont désordonnées, rapprochées et peu liées.**



Une substance gazeuse se caractérise par **une forme et un volume variable**. **Ses molécules sont désordonnées, espacées et très agitées.**

Les changements d'état de l'eau

Lorsque la glace se transforme en eau liquide, on parle de **fusion**.

Lorsque l'eau liquide devient solide, on parle de **solidifications**.

L'**ébullition** est une réaction que subissent les fluides qui passent de l'état liquide à l'état gazeux. Pour l'eau, la température d'ébullition est aux alentours de 100 °C. On voit alors des bulles se former à la surface de l'eau. Si le liquide chauffe plus, alors il s'évapore et devient gazeux. Tous les liquides ne bouillent pas à la même température.

