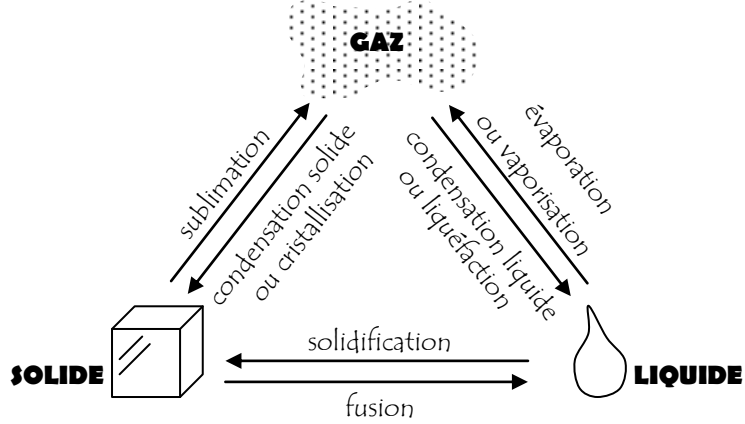




## Que sont les changements d'état de l'eau ?



À pression atmosphérique "normale", l'eau est **solide** aux températures inférieures à 0°C, **liquide** entre 0°C et 100°C et **gazeuse** pour les températures supérieures.

Lorsque la pression est plus faible (en haute montagne, par exemple), ces changements d'état se produisent à des températures plus basses (*l'eau bout à 85°C au sommet du Mont-Blanc*). Lorsque la pression est plus élevée (au fond des océans ou dans les réacteurs nucléaires par exemple), ces changements d'état se produisent à des températures plus élevées (*dans certaines fosses océaniques, on peut trouver des sources d'eau liquide à plus de 300°C*).

## Qu'est-ce que l'évaporation ?

Certaines molécules d'eau liquide parviennent à s'échapper sous forme gazeuse dans l'air. Elles ont d'autant plus tendance à le faire qu'il fait chaud et qu'il y a peu de vapeur d'eau (d'humidité) dans l'air ambiant. Ce faisant, elles "emportent" de l'énergie, sous la forme de **chaleur latente** (c'est ce qui est à l'origine de la sensation de froid lorsque l'on est mouillé).

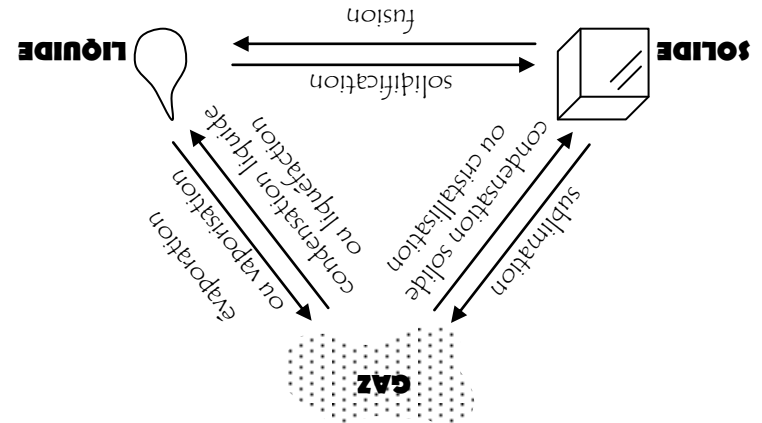
## Qu'est-ce que la condensation ?

Ce phénomène naturel est à l'origine de la **rosée**, des **nuages**, du **givre**, de la **pluie**, de la **neige**, etc. On l'observe également sur les surfaces plus froides que l'air ambiant, sous la forme de **buée** (*miroir de la salle de bain, objet sorti du réfrigérateur ou du congélateur, etc.*)

Qu'est-ce que la condensation ?  
Ce phénomène naturel est à l'origine de la **rosée**, des **nuages**, du **givre**, de la **pluie**, de la **neige**, etc. On l'observe également sur les surfaces plus froides que l'air ambiant, sous la forme de **buée** (*miroir de la salle de bain, objet sorti du réfrigérateur ou du congélateur, etc.*)

Qu'est-ce que l'évaporation ?  
Certaines molécules d'eau liquide parviennent à s'échapper sous forme gazeuse dans l'air. Elles ont d'autant plus tendance à le faire qu'il fait chaud et qu'il y a peu de vapeur d'eau (d'humidité) dans l'air ambiant. Ce faisant, elles "emportent" de l'énergie, sous la forme de **chaleur latente** (c'est ce qui est à l'origine de la sensation de froid lorsque l'on est mouillé).

À pression atmosphérique "normale", l'eau est **solide** aux températures inférieures à 0°C, **liquide** entre 0°C et 100°C et **gazeuse** pour les températures supérieures.  
Lorsque la pression est plus faible (en haute montagne, par exemple), ces changements d'état se produisent à des températures plus basses (*l'eau bout à 85°C au sommet du Mont-Blanc*). Lorsque la pression est plus élevée (au fond des océans ou dans les réacteurs nucléaires par exemple), ces changements d'état se produisent à des températures plus élevées (*dans certaines fosses océaniques, on peut trouver des sources d'eau liquide à plus de 300°C*).



## Que sont les changements d'état de l'eau ?

