

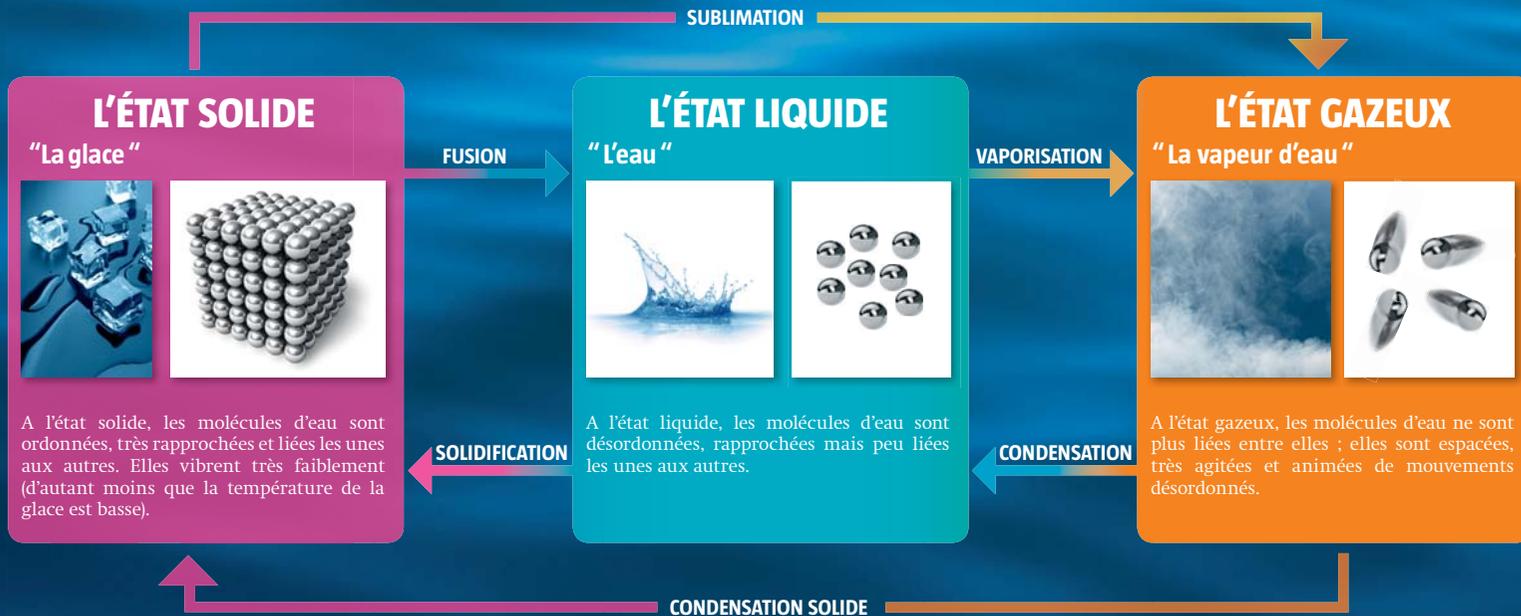
# Les différents états de la matière

La matière peut être divisée en parties toujours plus petites. A partir du niveau moléculaire, les morceaux obtenus (les atomes) ne sont plus identiques et n'ont plus les mêmes propriétés que la matière de départ. Les trois états de la matière les plus communs sont l'état SOLIDE, l'état LIQUIDE et l'état GAZEUX. Il existe également un quatrième état de la matière, appelé PLASMA (gaz ionisé), qui peut être atteint en chauffant un gaz à très haute température ou en le soumettant à un champ électrique intense.

**EN PHYSIQUE,  
TOUT CE QUI A  
UNE MASSE EST  
DE LA MATIÈRE**



## LES CHANGEMENTS D'ÉTAT, L'EXEMPLE DE L'EAU



**LE PLASMA**

Le plasma est un mélange de particules chargées d'ions (+) et d'électrons (-). Chaque ion ou électron se comporte de manière individuelle.



Auteurs: Rudi Cloots et Pierre Colson ; Département de chimie / GREENMAT, Université de Liège  
Pour en savoir plus : [www.ulg.ac.be/sciences/postersQS](http://www.ulg.ac.be/sciences/postersQS)

**LE SOIR**