



Les états physiques de la matière

Numérique Retrouvez ce schéma interactif à compléter et à télécharger sur

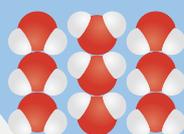
[LLS.fr/PC3EXschema3](https://lls.fr/PC3EXschema3)

La masse volumique de l'eau solide est

$$\rho_{\text{eau, solide}} = 0,92 \text{ g/mL}$$

État SOLIDE

Entités les unes des autres et
Entités immobiles



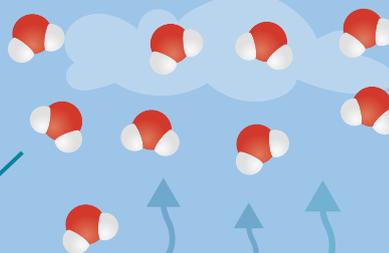
$$\theta_{\text{fus, eau}} = 0 \text{ } ^\circ\text{C}$$

Fusion

Condensation

État GAZEUX

Entités et
Entités mobiles



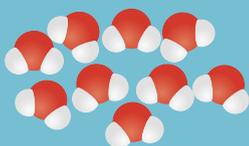
$$\theta_{\text{vap, eau}} = 100 \text{ } ^\circ\text{C}$$

Liquéfaction

État LIQUIDE

Entités les unes des autres et
Entités mobiles

$$\rho_{\text{eau, liquide}} = 1,0 \text{ g/mL}$$



Les changements d'état sont des transformations qui correspondent aux différents passages de la matière d'un état à un autre.

Les changements d'état d'un corps pur se produisent à des températures caractéristiques constantes, tout au long du changement.

On peut ainsi distinguer un corps pur d'un mélange en mesurant la température au cours d'un changement d'état.

La ρ est une grandeur qui renseigne sur la masse d'un corps par unité de volume. Elle permet de distinguer les différents corps purs et les mélanges.

$$\rho = \frac{m}{V}$$

ρ : masse volumique de l'échantillon (g/mL)

m : de l'échantillon (g)

V : de l'échantillon (mL)