

-1-

Dans la nature, on retrouve l'eau :

à l'état **gazeux**,



Sous forme de nuages

-2-

à l'état **liquide**,



Une cascade

et à l'état **solide**.



Morceau de glace

En fonction de la **température**,
la matière change d'**état**.

Certaines **matières** ne deviennent **liquides**
qu'à des températures très élevées.

C'est le cas du fer qui fond à 1 500 °C.



Fonderie de fer

Cette leçon nous a permis d'apprendre que :

La matière existe sous trois états physiques
différents : **gazeux, liquide et solide**.

La matière change d'état physique
en fonction de la **température**.

La **solidification**, c'est le passage de l'état liquide à l'état solide.

La **fusion**, c'est le passage de l'état solide à l'état liquide.

La **vaporisation**, c'est le passage de l'état liquide à l'état gazeux.

La **condensation**, c'est le passage de l'état gazeux à l'état liquide.

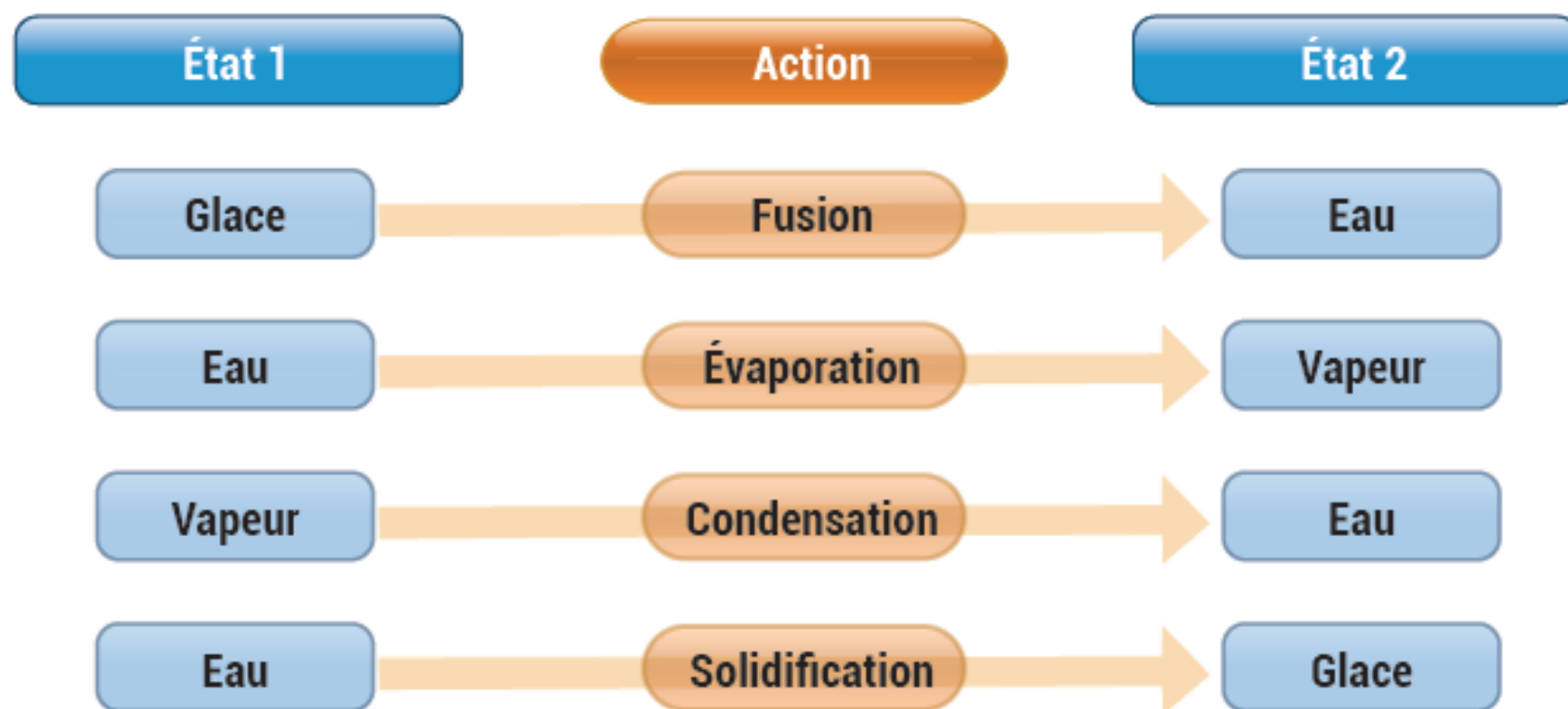


Pour en savoir plus...

Les états physiques de l'eau

Le passage d'un état physique à un autre correspond à une action très précise.

Ces différents états sont présents dans le **cycle de l'eau**.



Les états physiques de quelques matières selon la température

	Solide	Liquide	Gazeux
Eau	< 0 °C	0 à 100 °C	> 100 °C
Plomb	< 330 °C	330 à 2 000 °C	> 2 000 °C
Fer	< 1 500 °C	1 500 à 2 700 °C	> 2 700 °C
Mercure	< - 38 °C	- 38 à 360 °C	> 360 °C
Air	< - 294 °C	- 294 à - 216 °C	> - 216 °C
Alcool	< - 114 °C	- 114 à 80 °C	> 80 °C
Cire	< 65 °C	65 à 200 °C	> 200 °C