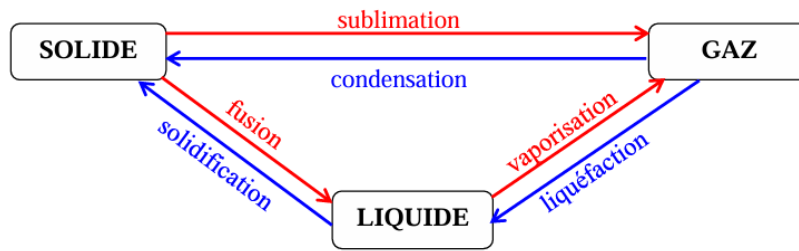
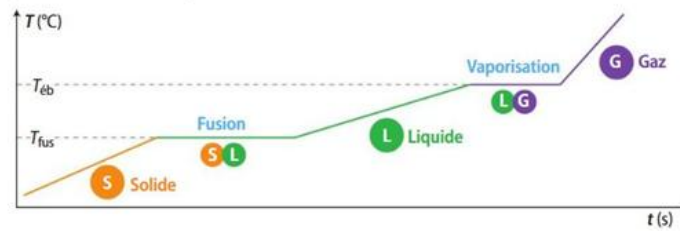


## Transformations physiques : l'essentiel

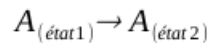


Rappel : À une pression donnée, les changements d'état de corps purs s'effectuent à température constante. Les deux états coexistent pendant le changement d'état.

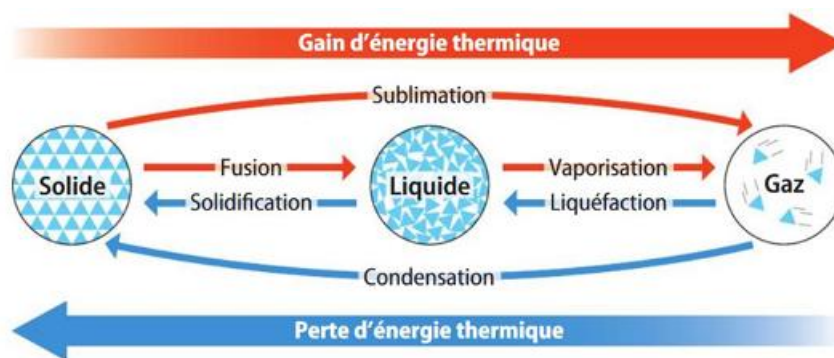


### Écriture symbolique d'un changement d'état

Pour caractériser le changement d'état d'une espèce chimique A d'un état 1 vers un état 2, on écrit :



Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux



L'énergie thermique échangée  $Q$  est proportionnelle à la masse de l'espèce chimique qui subit la transformation.

$$Q = m \times L$$

$Q$  : quantité d'énergie échangée en joule (J)  
 $m$  : masse de l'espèce chimique en kilogramme (kg)  
 $L$  : énergie massique de changement d'état en  $J \cdot kg^{-1}$ .