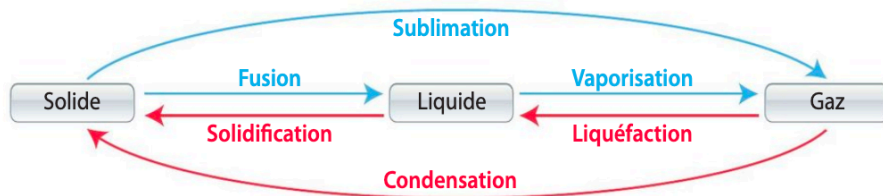


Fiche révision Chapitre 11 - Transformations physiques

☀ Connaitre les 6 changements d'états



☀ transformations physiques : l'espèce chimique ne change pas

☀ Equation d'une transformation physique : $X_{(etat1)} \rightarrow X_{(etat2)}$

☀ Réaction endothermique : $Q > 0 \Rightarrow$ l'espèce reçoit de l'énergie

☀ Réaction exothermique : $Q < 0 \Rightarrow$ l'espèce donne de l'énergie à l'extérieur (libère)

☀ Fusion, vaporisation et sublimation \Rightarrow endothermique $Q > 0$.

☀ Solidification, liquéfaction et condensation \Rightarrow exothermique $Q < 0$

☀ **Définition** : l'énergie massique de changement d'état d'une espèce, notée L , est l'énergie transférée lors du changement d'état d'un kilogramme de cette espèce. Elle est en $J \cdot kg^{-1}$.

☀ $Q = m \times L$