

Cliquez pour ajouter un titre

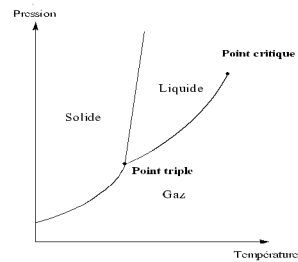


Changements de phases
Liquide, solide, gaz



1

Diagramme de phases



- Le point triple se situe à une température et une pression bien spécifique.
 - Pour l'eau
 - $T = 273,16 \text{ K}$
 - $P = 6,11 \text{ mbar}$
- Le point critique n'a plus de transition entre la phase liquide et la phase vapeur
 - Pour l'eau
 - $T = 647,3 \text{ K}$
 - $P = 221,2 \text{ bar}$

3

Définition



Un corps peut se trouver sous différentes phases :

- Solide,
- Liquide
- Gazeuse
- On écrit un **diagramme de phase** pour une espèce donnée :
 - représentation en deux dimensions (température et pression)
 - chacune des phases est séparée par une frontière. A la frontière, les deux espèces considérées coexistent, elles sont en équilibre.

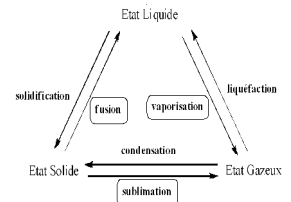


2

Changements de phase



- Les phases sont en équilibre



- **Énergie de fusion**
+ Énergie de vaporisation

= Énergie de sublimation



4