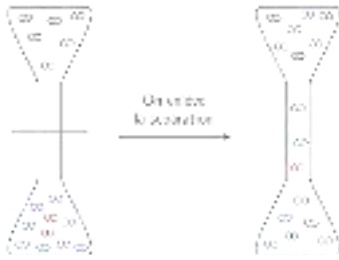


## Chapitre 6

Constitution de la matière**Objectifs:**

- ✓ Savoir que la matière est formée de petites particules en mouvement perpétuel.
- ✓ Savoir qu'entre les particules de la matière il y a des espaces vides.
- ✓ Comparer les distances entre les particules d'une matière selon son état.
- ✓ Savoir le phénomène de diffusion.
- ✓ Expliquer l'incompressibilité des solides et des liquides.

**1. Distance entre les particules de la matière**

- Les distances entre les particules d'un solide et d'un liquide sont relativement **faibles**.
- Les distances entre les particules d'un gaz sont très **grandes**.

**2. La Diffusion**

- La diffusion est le phénomène par lequel les particules d'un corps se **répandent** entre les particules d'autres corps.
- La diffusion est due à la présence des **cavités vides** entre les particules de la matière.
- La diffusion dans les gaz est **rapide**.
- La diffusion dans les liquides est **lente**.
- La diffusion existe aussi dans les solides, mais elle est **trop lente**.

**3. Incompressibilité des liquides et des solides**

- Plus les particules de la matière sont **éloignées** les unes des autres, plus cette matière est **facile** à comprimer.
- Plus les particules de la matière sont **serrées**, plus il est **difficile** de la comprimer.
- Dans les deux états, **solide et liquide**, les particules sont relativement serrées les unes contre les autres, ce qui explique l'**incompressibilité** de la matière dans ces états.