



Chapitre 4: L'Etat Gazeux

Objectifs:

- ✓ Savoir qu'un gaz possède une masse.
- ✓ Savoir que les gaz n'ont ni forme propre ni volume défini.
- ✓ Définir le terme fluide.
- ✓ Savoir que les liquides et les solides sont pratiquement incompressibles.

1. La matière à l'état gazeux

- La matière peut exister à l'état gazeux.
- Quelques exemples des gaz: air, oxygène, dioxyde de carbone...
- La plupart des gaz sont invisibles.
- L'air est un gaz invisible, on sent sa présence par son effet.

2. Propriétés des gaz

- Les gaz ont une masse.
- Les gaz n'ont pas de forme propre.
- Les gaz n'ont pas un volume déterminé. Ils occupent tout l'espace qui leur est offert.
- Les gaz sont compressibles. Ils peuvent diminuer de volume.
- Les gaz sont expansibles. Ils peuvent augmenter de volume.
- Les gaz sont élastiques. Un gaz comprimé reprend son volume initial lorsque la compression cesse.

3. Les gaz sont des fluides

- Les gaz, comme les liquides, coulent. Ils sont des fluides.
- Les gaz peuvent être traversés.
- Contrairement aux gaz, les liquides et les solides sont incompressibles.

