

L'état gazeux

Propriétés de l'état gazeux (5^{ème})

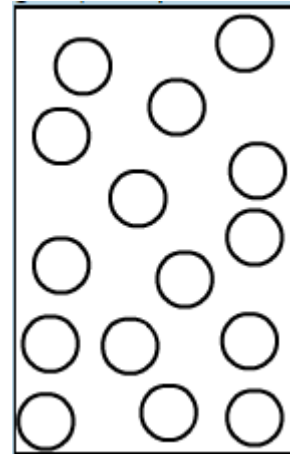
Une **substance gazeuse** ne possède ni **volume propre** ni **forme propre** : un gaz prend la forme du récipient qui le contient et occupe tout l'espace disponible.

Le volume d'un gaz peut être diminué : un **gaz est compressible**.

Le volume d'un gaz peut être augmenté : un **gaz est expansible**.

Structure microscopique d'un gaz (4^{ème})

*Représentation des molécules d'un gaz
(chaque molécule est représentée par un rond)*



Dans un gaz les molécules ne sont plus en contact les unes avec les autres, elles sont toujours séparées par un espace plus ou moins grand: **l'état gazeux est qualifié d'état dispersé**.

Les molécules sont fortement agitées et en mouvement constant, elles ne cessent de rentrer en collision et de rebondir sur les autres molécules et sur les substances avec lesquelles elles sont en contact. Ce **mouvement permanent des molécules** en fait un **état fortement désordonné**.