

L'état liquide

Propriétés de l'état liquide (5^{ème})

Une substance liquide se caractérise par un **volume propre**: un liquide transvasé d'un récipient à un autre conserve le même volume.

Par contre un liquide ne possède **pas de forme propre** : sa forme s'adapte à celle du récipient qui le contient.

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

Représentation des molécules d'un liquide (chaque molécule est représentée par un rond).

Dans un liquide les molécules sont toutes " entassées " les unes sur les autres. Comme l'état solide, l'état liquide est dit compact car l'espace occupé est minimal. À la différence des molécules d'un solide, les molécules d'un liquide ne sont cependant pas fixes. Elles sont mobiles, peuvent " glisser " les unes sur les autres ce qui conduit à qualifier **l'état liquide d'état désordonné**.

