

Fiche d'exercices : LES ÉTATS DE LA MATIÈRE À L'ÉCHELLE MICROSCOPIQUE
--

J'applique mes connaissances

Complétez le tableau ci-dessous.

Observations à l'échelle macroscopique	Explications par l'échelle microscopique
Un liquide ne possède pas de forme propre.	Dans un liquide, les molécules peuvent se déplacer les unes par rapport aux autres.
Un gaz est expansible.	Les molécules sont trop éloignées les unes des autres pour s'attirer entre elles.
Un gaz est compressible.	Les molécules sont très éloignées les unes des autres.
Un solide possède une forme propre.	Les molécules ne peuvent pas bouger les unes par rapport aux autres.
Un gaz occupe tout le volume qui lui est offert.	Les molécules se déplacent rapidement dans toutes les directions.
Un liquide est incompressible.	Les molécules sont serrées les unes contre les autres. Elles ne peuvent pas se rapprocher.
Un solide et un liquide possèdent un volume propre.	Les molécules ne peuvent ni se rapprocher ni s'éloigner (car elles s'attirent entre elles).