**Activity of translation**

**Translate the following passages from English to French and vice versa.**

- In a solid, constituent particles (ions, atoms, or molecules) are closely packed together. The [forces between particles](https://en.wikipedia.org/wiki/Bonding_in_solids) are so strong that the particles cannot move freely but can only vibrate. As a result, a solid has a stable, definite shape, and a definite volume. Solids can only change their shape by an outside force, as when broken or cut.

Dans un solide, les particules constitutives (ions, atomes ou molécules) sont étroitement liées. Les forces entre les particules sont si fortes que les particules ne peuvent pas bouger librement mais seulement vibrer. En conséquence, un solide a une forme stable et définie, et un volume défini. Les solides ne peuvent changer de forme que par une force extérieure, comme lorsqu’ils sont cassés ou coupés.

[Glasses](https://en.wikipedia.org/wiki/Glass) and other non-crystalline, [amorphous solids](https://en.wikipedia.org/wiki/Amorphous_solid) without [long-range order](https://en.wikipedia.org/wiki/Order_and_disorder_%28physics%29) are not [thermal equilibrium](https://en.wikipedia.org/wiki/Thermal_equilibrium) ground states; therefore, they are described below as nonclassical states of matter.

Les verres et autres solides amorphes non cristallins sans ordre à longue portée ne sont pas des états de masse d’équilibre thermique ; par conséquent, ils sont décrits ci-dessous comme des états non-classiques de la matière.