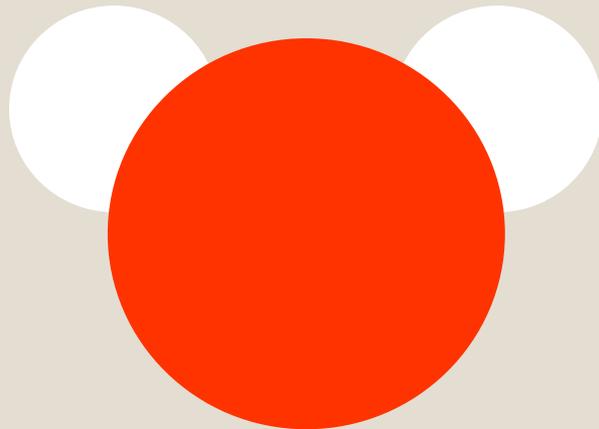


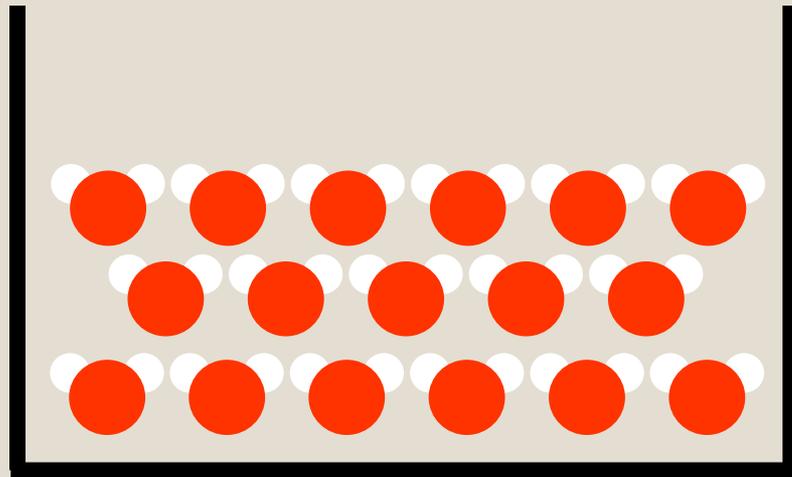
**Dans cette animation,
les particules
représentées sont des
molécules d'eau :**



État solide

Les molécules sont compactes.

Les molécules sont ordonnées.



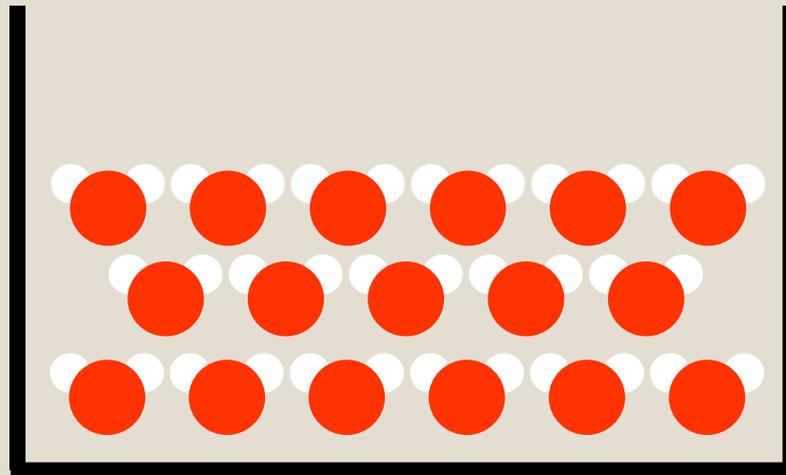
État solide

Les molécules sont très fortement liées entre elles.

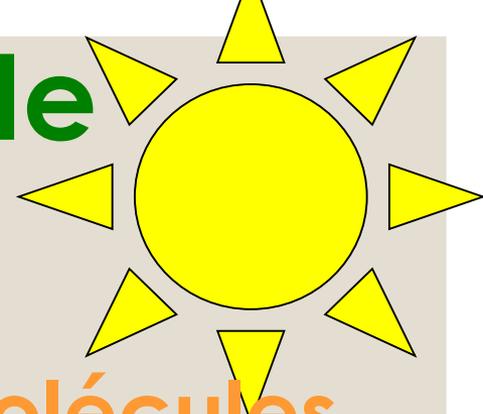
Conséquences à notre échelle :

⇒ les solides sont rigides, résistants : ils ont une forme propre.

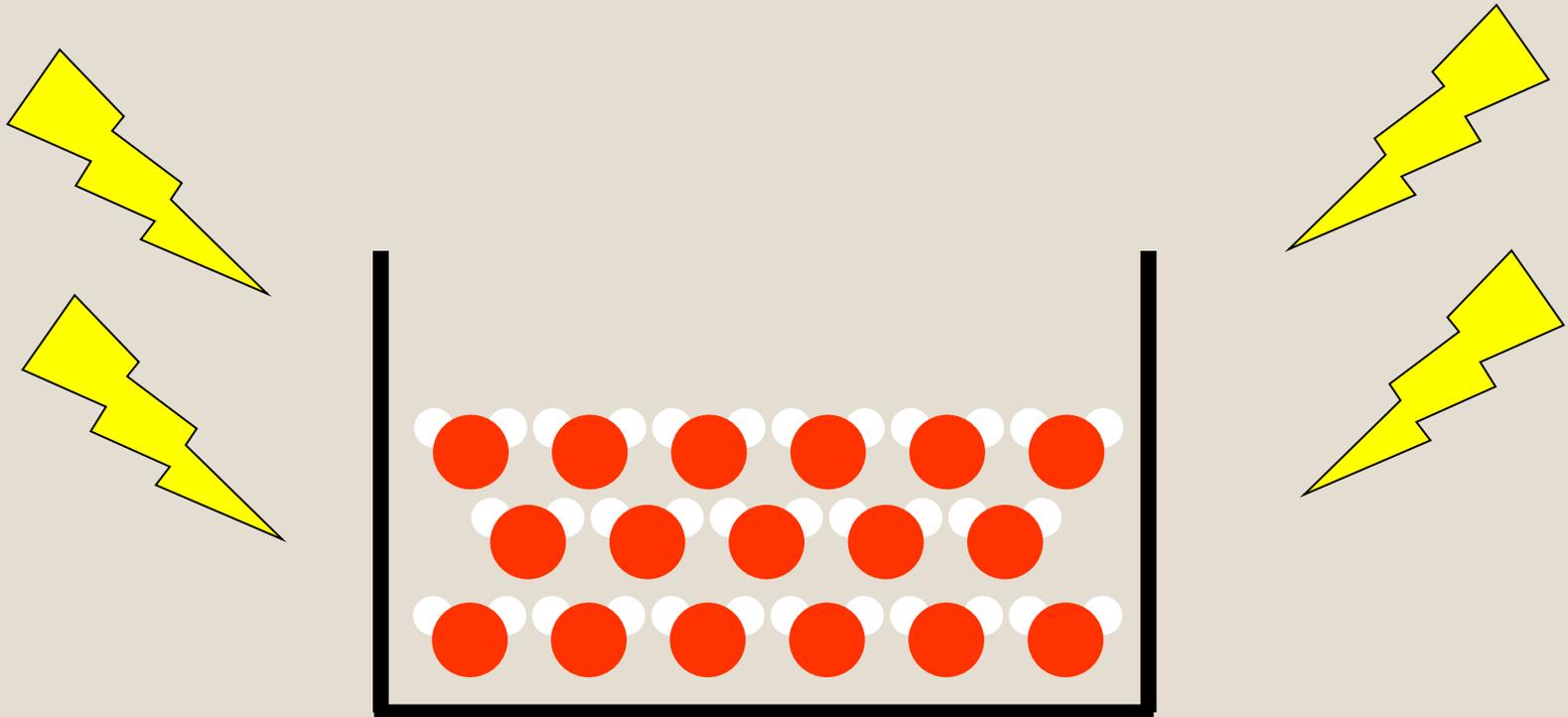
⇒ les solides peuvent être saisis avec les doigts.



Passage de l'état solide à l'état liquide



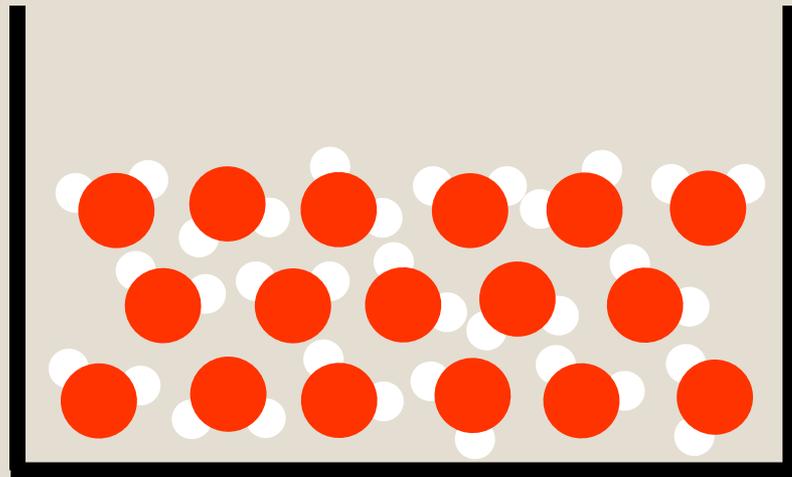
Sous l'action de la chaleur, les molécules s'agitent et quittent leur position.



État liquide

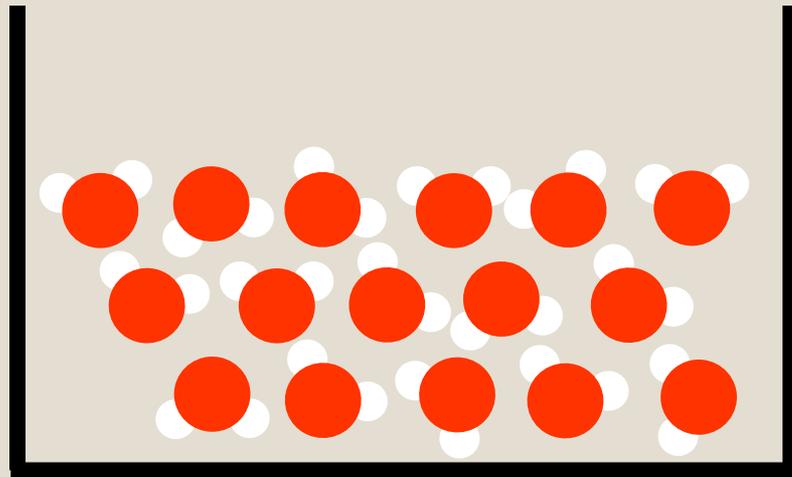
Les molécules sont compactes.

Les molécules sont désordonnées.



État liquide

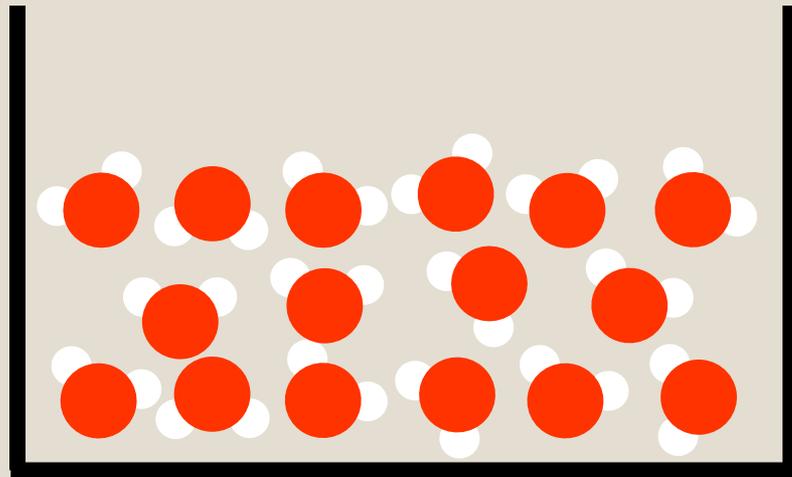
Les molécules sont **peu liées** et peuvent **se déplacer** les unes par rapport aux autres.



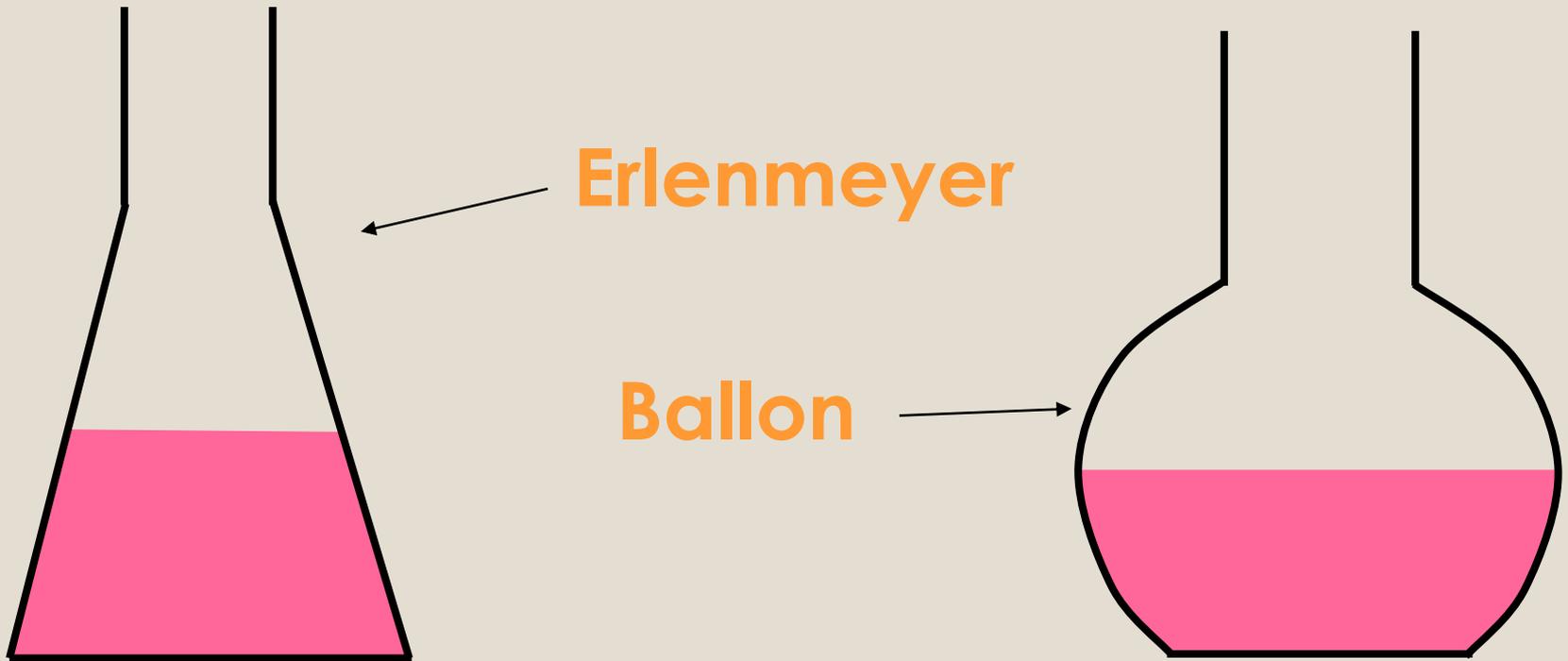
État liquide

Conséquences à notre échelle :

- ⇒ un liquide prend la forme du récipient dans lequel on le place : il n'a pas de forme propre.
- ⇒ un liquide coule.

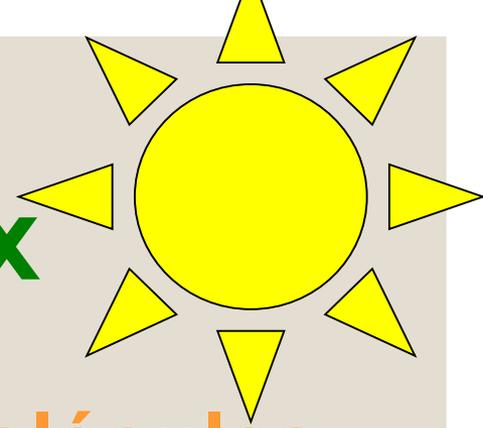


État liquide

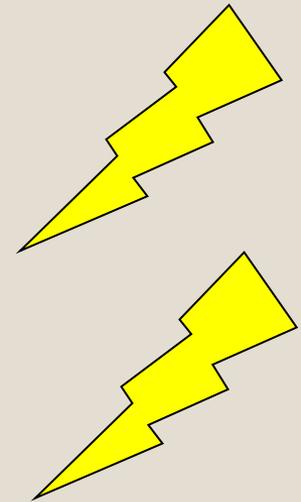
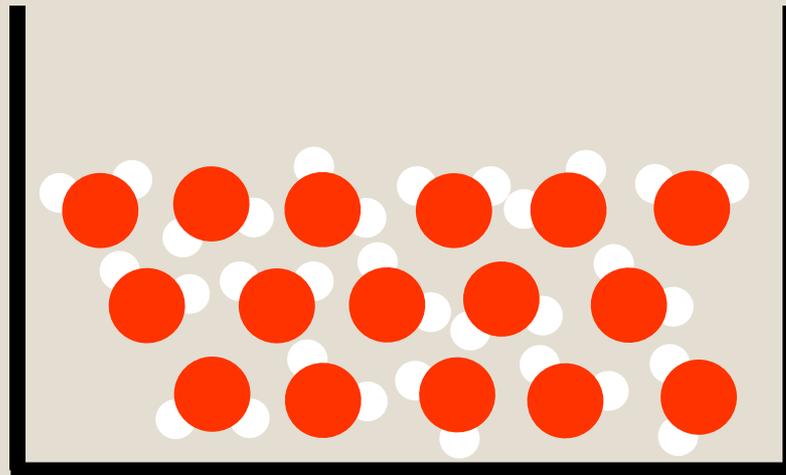
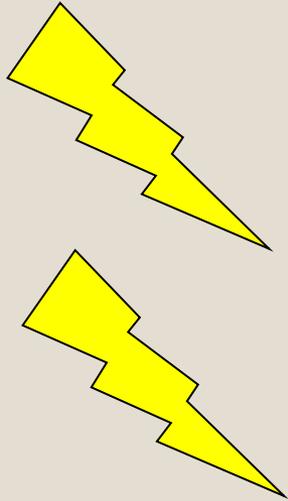


⇒ Lorsqu'un liquide est au repos, sa surface libre est **plane et horizontale.**

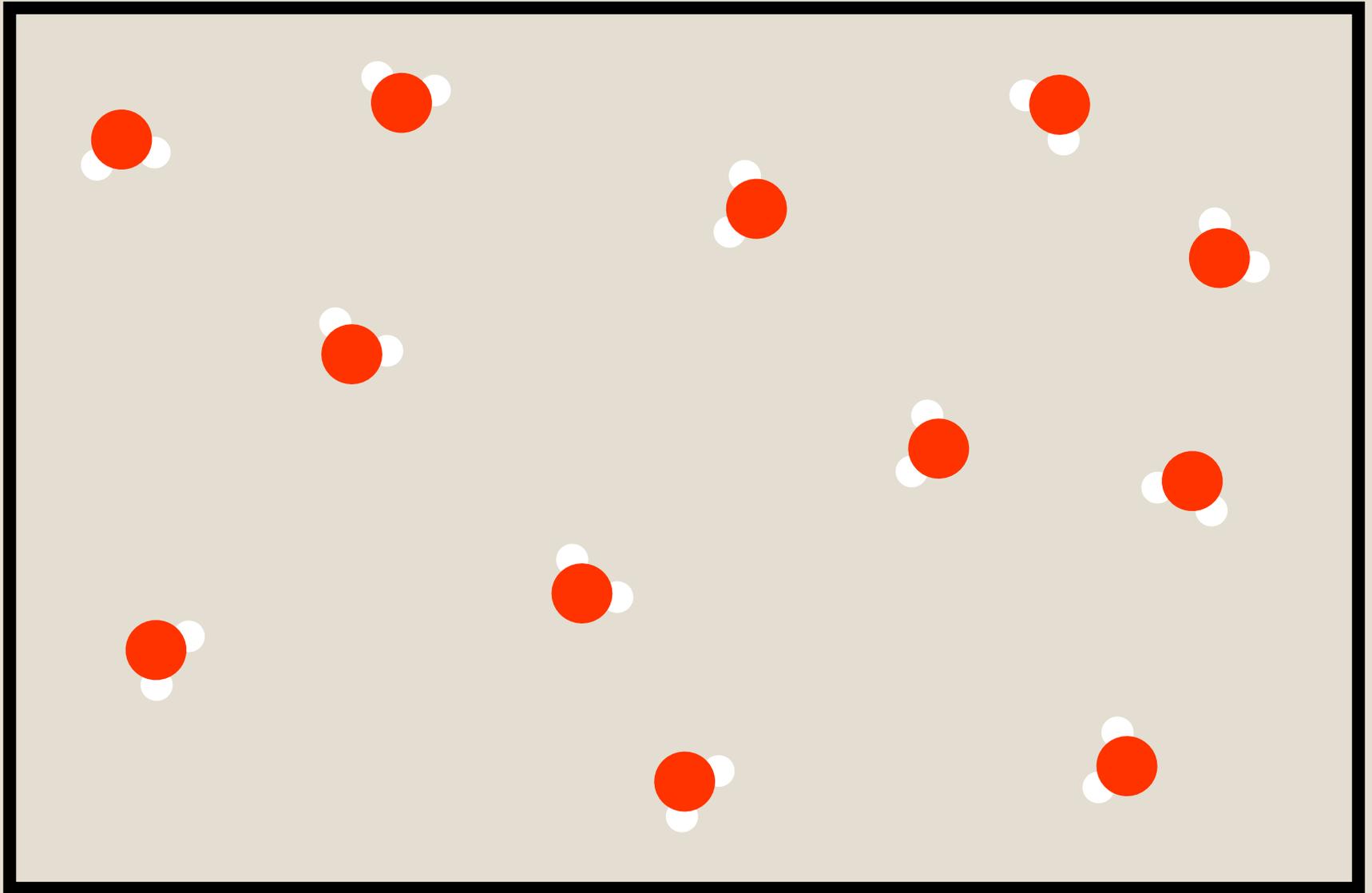
Passage de l'état liquide à l'état gazeux



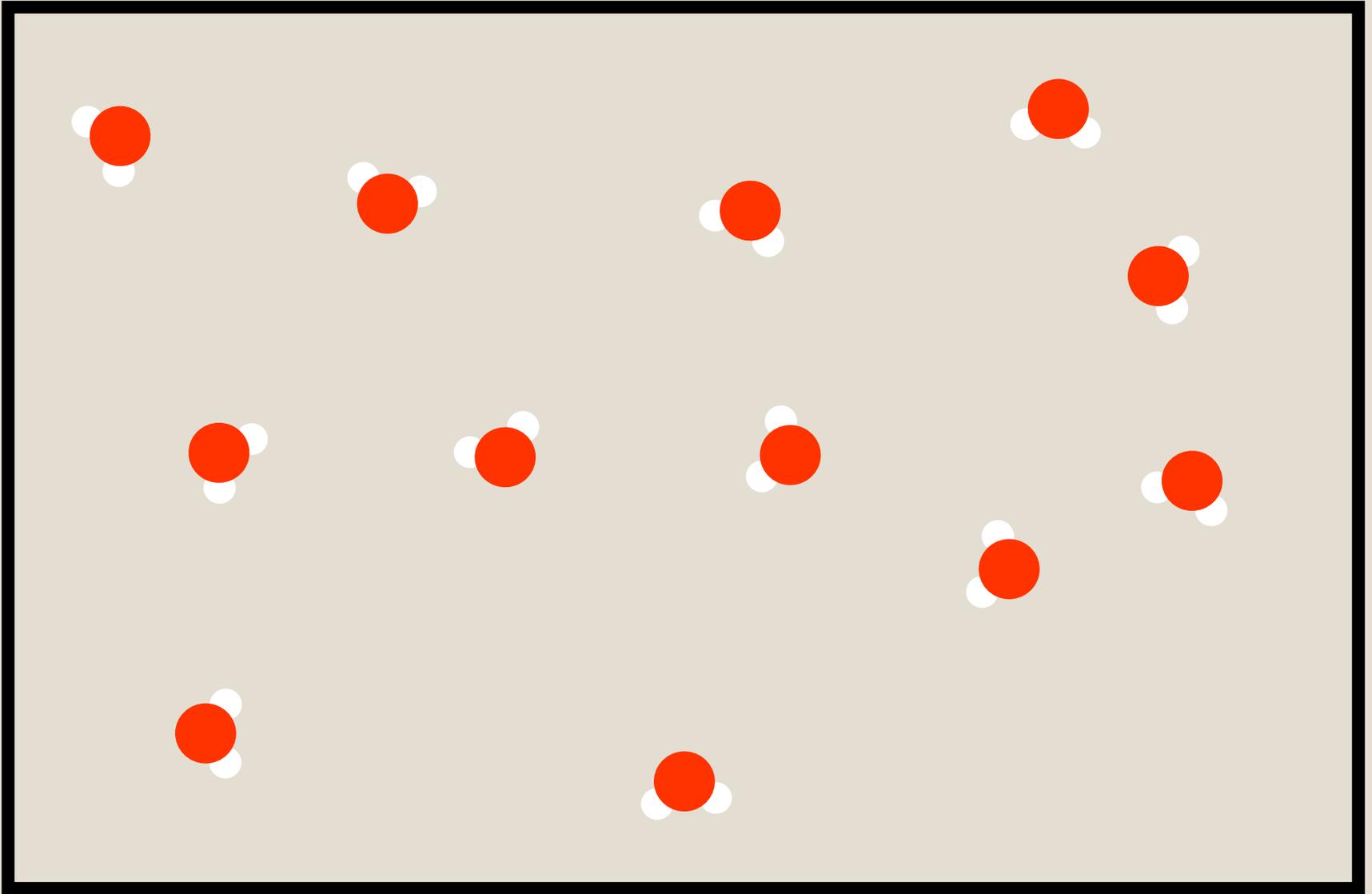
Sous l'action de la chaleur, les molécules s'agitent encore plus et se détachent les unes des autres.



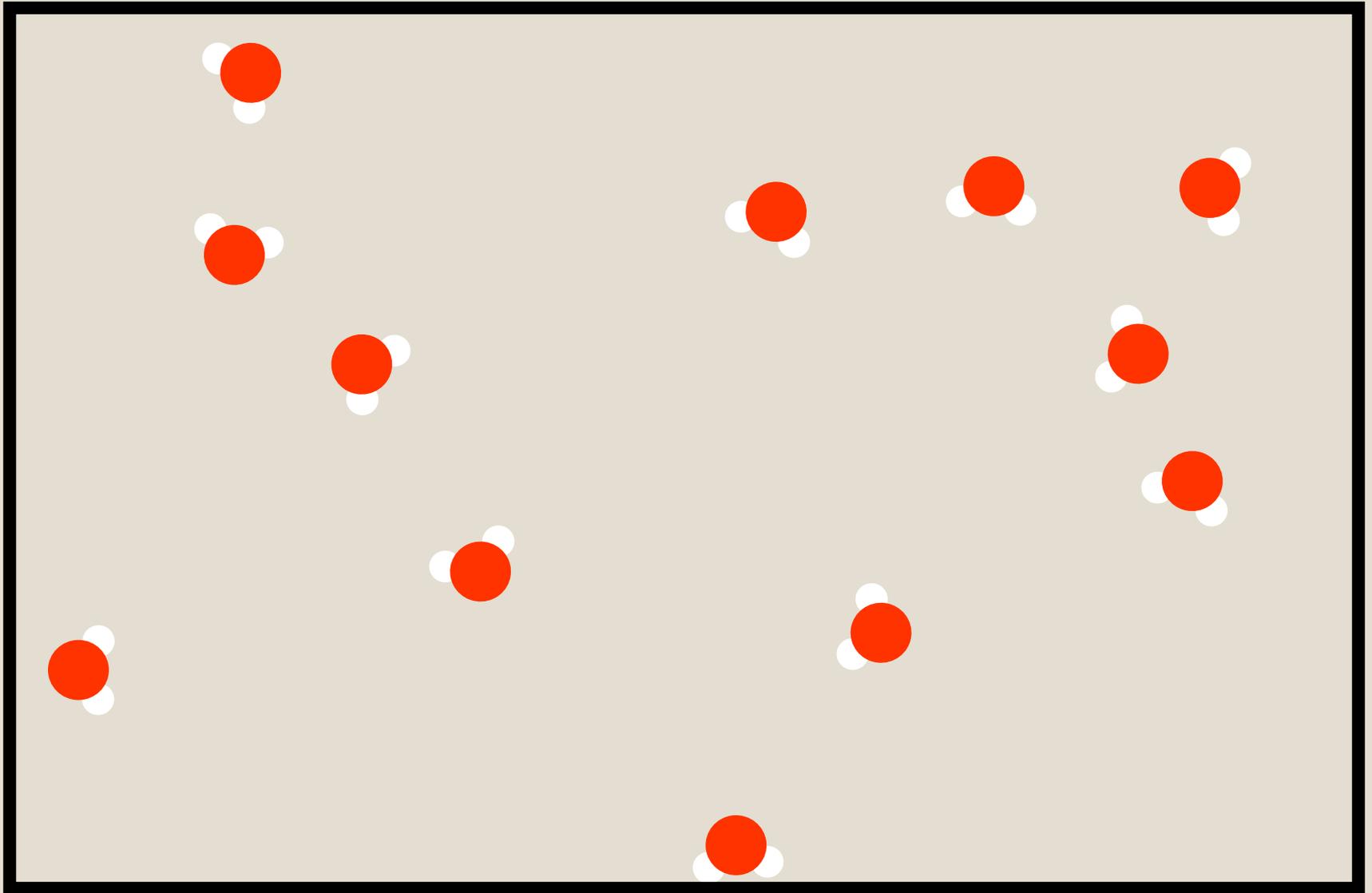
État gazeux



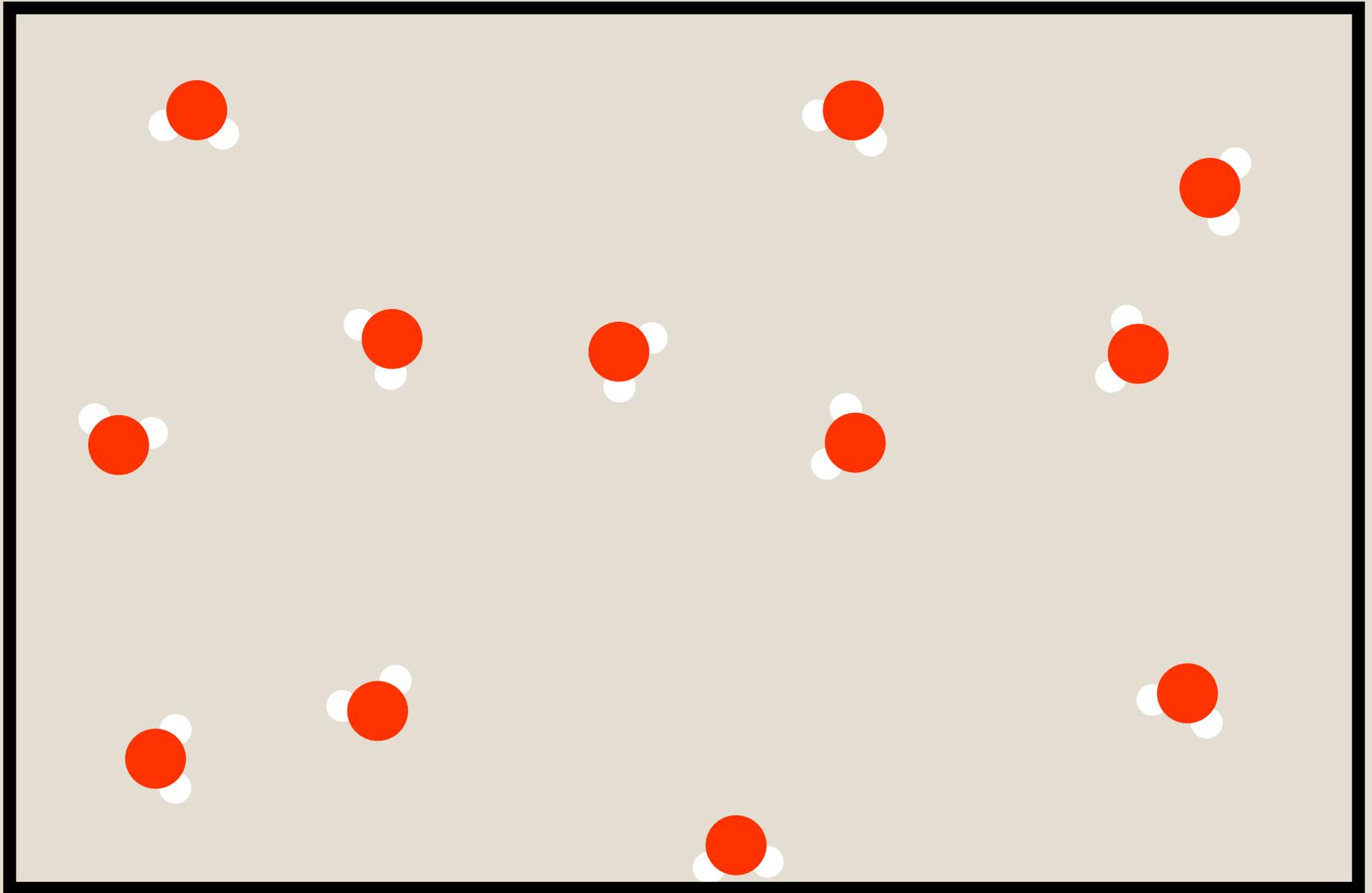
État gazeux



État gazeux



État gazeux



État gazeux

Les molécules sont **dispersées**.

Les molécules sont **désordonnées**.

Les molécules sont **très agitées** et se déplacent jusqu'à rencontrer un obstacle.

Conséquences à notre échelle :

⇒ **Un gaz occupe toute la place qui lui est offerte.**

⇒ **Un gaz s'échappe d'un récipient ouvert.**