

Урок 12. Взаимодействие частиц вещества. Газообразное, жидкое и твердое состояния вещества

1

Агрегатные состояния вещества:

- твердое;
- жидкое;
- газообразное.

При определенных условиях (температура, давление) вещество может переходить из одного состояния в другое: например, лед ↔ вода ↔ водяной пар.

Твердое – тело сохраняет форму и объем, т.к. частицы тела жестко связаны между собой.

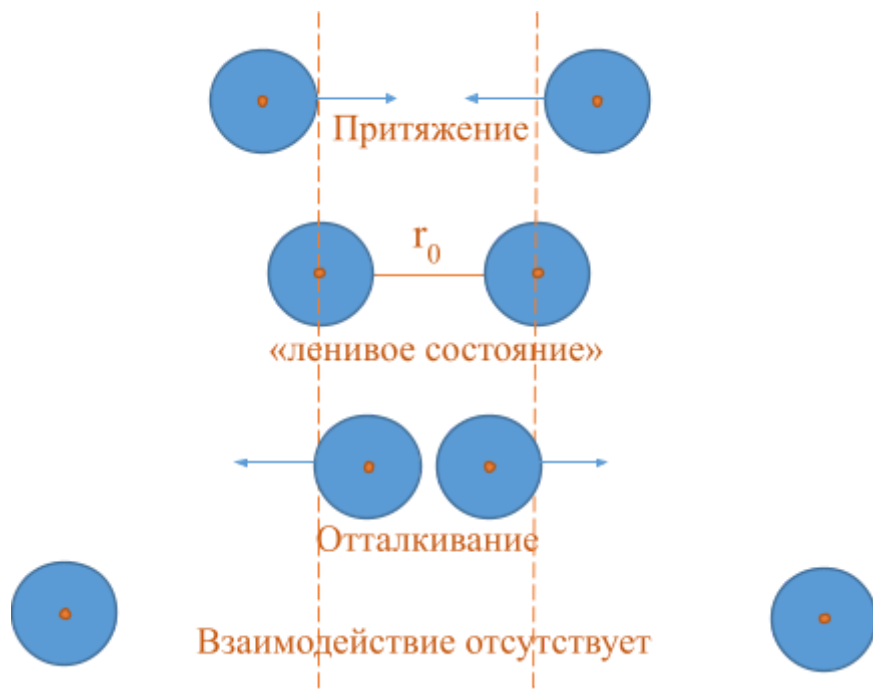
Жидкое – жидкость сохраняет объем, но не сохраняет форму, т.к. связь частиц не такая жесткая и они могут передвигаться друг относительно друга, но оторваться частицам друг от друга (вылететь из стакана, например) в жидкости сложно.

Газ – не сохраняет форму и объем, т.к. притяжение между частицами отсутствует (из-за большого расстояния между частицами).

2

Взаимодействие между частицами вещества:

- 1) притяжение (проявляется на расстояниях больших чем «ленивое расстояние»)
- 2) отталкивание (проявляется на расстояниях меньших чем «ленивое расстояние»)



Домашнее задание: § 10,11; теоретический диктант §8-11.