

«Агрегатное состояние вещества»



Три состояния вещества

Все вещества могут находиться в трёх агрегатных состояниях:

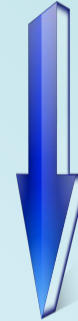
твёрдом



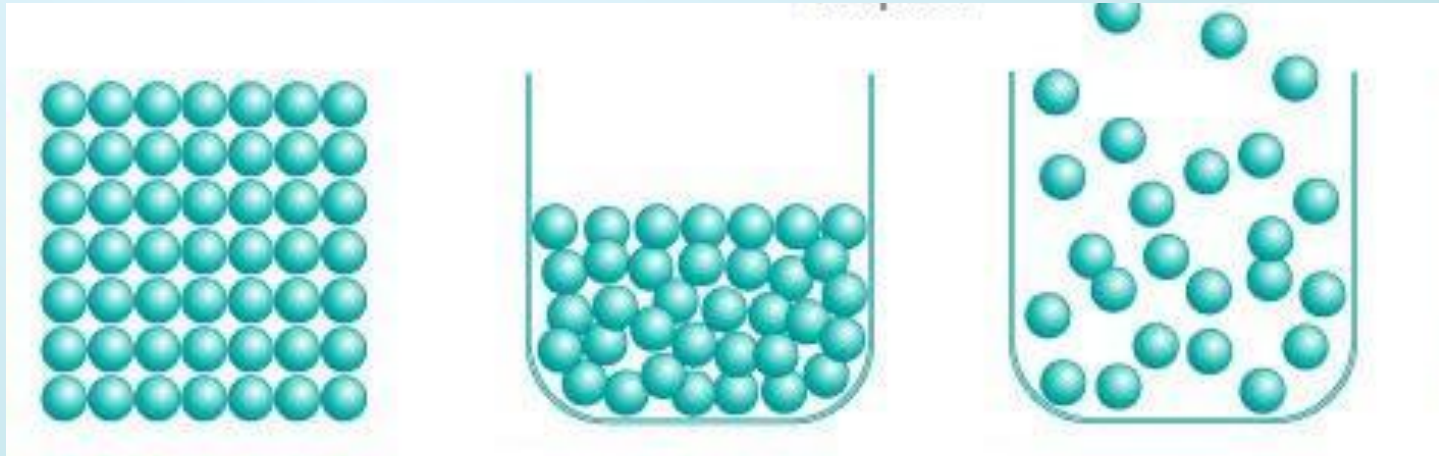
жидком



газообразном



Физические состояния вещества



В твердом состоянии вещество сохраняет форму и объем.

В жидком состоянии вещество сохраняет объем, но не сохраняет форму.

В газообразном состоянии заполняет все доступное пространство.

Свойства вещества в твёрдом состоянии

- Сохраняют объём и форму



Свойства вещества в жидком состоянии

- Текучи, не имеют формы, принимают форму сосуда
- Частицы расположены беспорядочно
- Сохраняют объем, частицы находятся близко друг к другу)



Свойства вещества в газообразном состоянии

- Легко изменяют объём и форму
- Занимают весь предоставленный объём

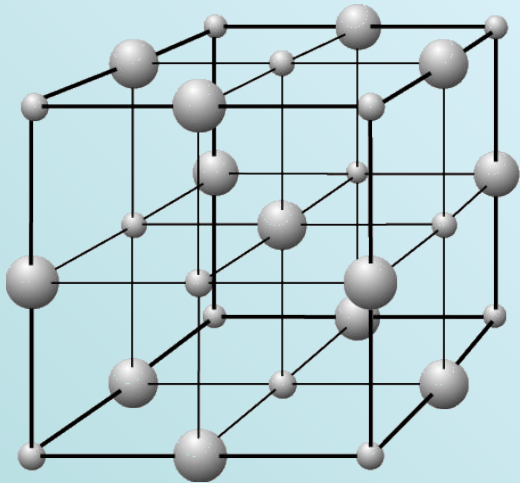


Некоторые твёрдые тела встречаются в природе в виде кристаллов

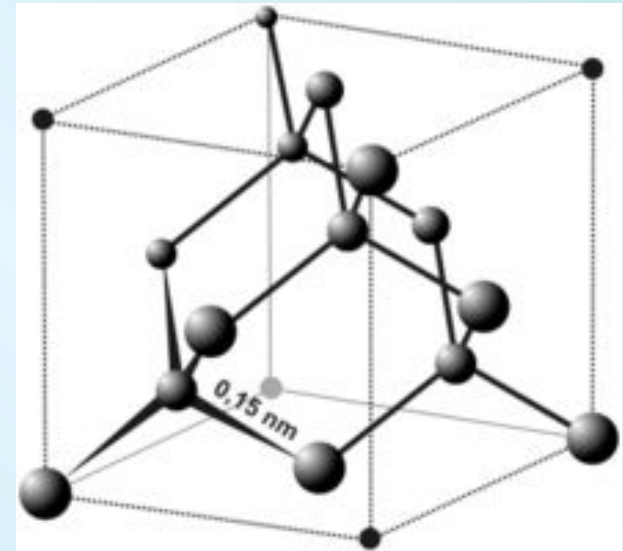


Кристалл – тело, грани которого представляют собой правильные многогранники.

Форма кристалла обусловлена его внутренним строением



Кристалл поваренной соли NaCl



Кристалл углерода

Рефлексия

**Мельчайшей частицей вещества,
сохраняющей его свойства,
является:**

А) атом

Б) молекула

В) броуновская частица

Г) кислород

Имеет собственный объём, но не имеет формы

А) твёрдое тело

Б) жидкость

В) газ

Г) жидкость и газ

**Не имеет собственной
формы и объёма...**

А) твёрдое тело

Б) жидкость

В) газ

Г) жидкость и газ.

Молекулы в этом веществе совершают колебательное движение около определённого положения

А) твёрдое тело

Б) жидкость

В) газ

Г) жидкость и газ

Летним вечером над болотом образовался туман. Какое это состояние воды?

А) твёрдое тело

Б) жидкость

В) газ

Г) жидкость и газ