

# Три состояния вещества





# Состояние вещества.

В природе вещества встречаются в трех  
СОСТОЯНИЯХ:

В твердом

Жидком

Газообразном





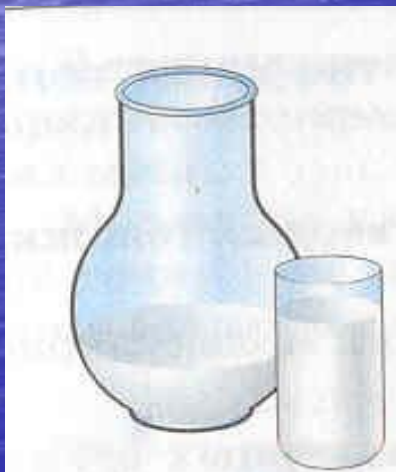
# Свойства твердого тела

Твердое тело имеет собственную форму и объём.



# Свойства жидкости

Жидкости легко меняют свою форму, но сохраняют объем



# Свойства газов

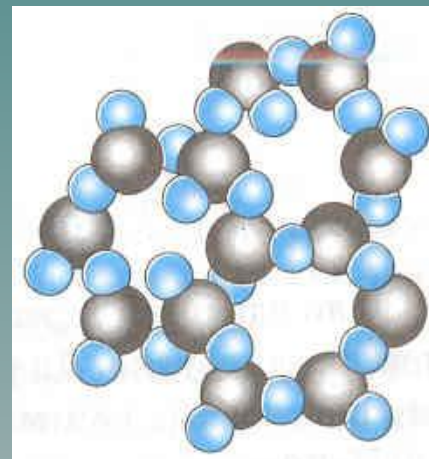
Газы не имеют собственной формы и постоянного объема. Они принимают форму сосуда и полностью заполняют представленный им объем



# Расположение молекул

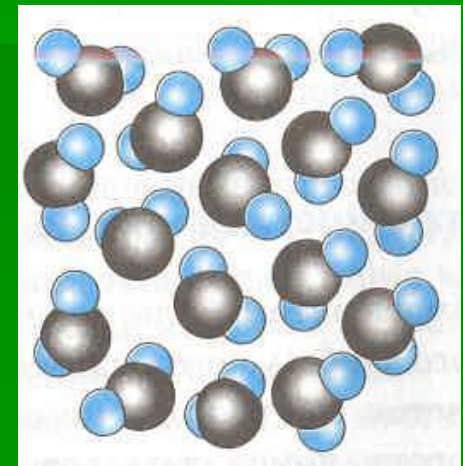
## ТВЕРДЫХ ТЕЛ

В твердых телах притяжение между молекулами (атомами) ещё больше, чем у жидкостей. Поэтому в обычных условиях твердые тела сохраняют свою форму и объём



# Расположение молекул жидкости

Молекулы жидкости не расходятся на большие расстояния, и жидкость в обычных условиях сохраняет свой объем



# Расположение молекул газа

Молекулы газа, двигаясь во всех направлениях, почти не притягиваются друг к другу и заполняют весь сосуд.

