

Взаимодействие частиц вещества. Твердое, жидкое и газообразное состояние вещества

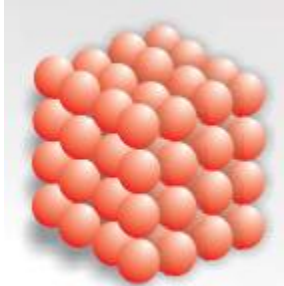

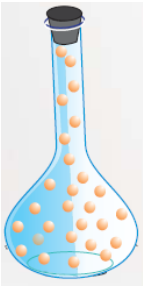
Частицы вещества взаимодействуют между собой. На расстояниях, сравнимых с размерами молекул, заметнее проявляется притяжение, а при уменьшении расстояний – отталкивание. (пример: склеивание двух плоских стекол, смоченных водой)

Свойства твердых, жидких и газообразных веществ

	Сохраняет объем	Сохраняет форму	Особые свойства
Твердое тело	+	+	
Жидкость	+	-	текучесть
Газ	-	-	летучесть

Строение твердых, жидких и газообразных веществ

Помните, что химический состав молекул не зависит от агрегатного состояния

	Твердое тело	Жидкость	Газ
Строение			
Расстояния между молекулами	Сравнимо с размером молекул	Чуть больше, чем в твердом теле	Многokrратно превышает размеры молекул
Характер движения	Колебательное	Скачкообразное	Хаотическое
Скорости молекул	Малы	Скорее малы	Огромны
Взаимодействие между молекулами	Наибольшее	Меньше, чем у твердых тел	Наименьшее