Одно и то же вещество может находиться в разных агрегатных состояниях.

В газах расстояние между молекулами намного больше размеров самих молекул.

Молекулы газа, двигаясь во всех направлениях, почти не притягиваются друг к другу.

Молекулы жидкости находятся рядом, и расстояние между молекулами меньше их размеров, поэтому притяжение между ними становится значительным. Жидкости текучи и трудно сжимаются.

В твердых телах притяжение между молекулами ещё больше, чем у жидкостей, а сами молекулы колеблются около определенной точки. Поэтому в обычных условиях они сохраняют и форму и объём.

Кристаллы – твердые тела, в которых молекулы расположены в определенном порядке.