

Вещества молекулярного и немолекулярного строения

В каких агрегатных состояниях могут существовать вещества?

Объясните поведение атомов, молекул, ионов в каждом агрегатном состоянии.

Различают кристаллические и аморфные твердые вещества.

В кристаллических веществах частицы **расположены** в **определенном порядке,** на **определенных расстояниях друг от друга** (**атомные, молекулярные, ионные**).

Атомные — алмаз и графит.

Молекулярные — молекулы йода.

Ионные — поваренная соль.

Аморфные вещества —
твердые вещества, частицы
которых расположены
хаотически (неупорядоченно)
— при механическом
воздействии рассыпаются на
осколки без определенной
формы.

Вещества, которые состоят из молекул, — вещества молекулярного строения (имеют низкие температуры плавления и кипения, запах, летучи).

При обычных условиях газы, жидкости или легкоплавкие твердые вещества.

Вещества, которые состоят из атомов или ионов, относятся к веществам немолекулярного строения (имеют высокие температуры плавления и кипения, твердые, без запаха, нелетучие).