

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).**