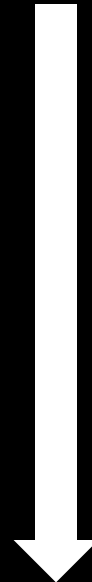
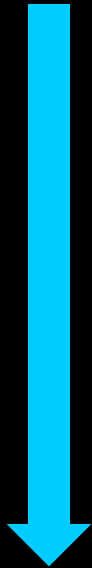
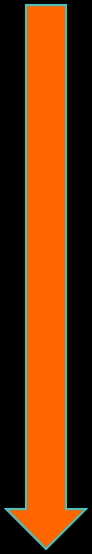


Кристаллические решетки.



Как известно вещество может состоять в трех агрегатных состояниях:



газообразном

жидком

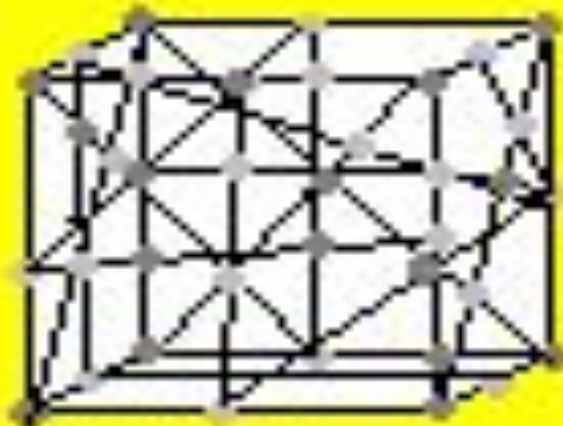
твердом

Твердые вещества делятся на *кристаллические и аморфные.*

Аморфные вещества не имеют четкой температуры плавления – при нагревании они постепенно размягчаются и переходят в текучее состояние. К аморфным веществам относятся большинство пластмасс, воск, шоколад, пластилин, различные смолы и жевательные резинки.



Кристаллические вещества характеризуются правильным расположением составляющих их частиц. При соединении этих точек прямыми линиями образуется каркас – кристаллическая решетка. В узлах кристаллической решетки могут находиться ионы, молекулы, атомы.



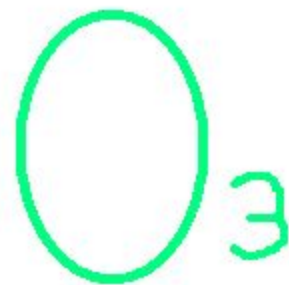
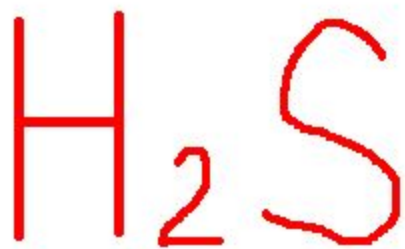
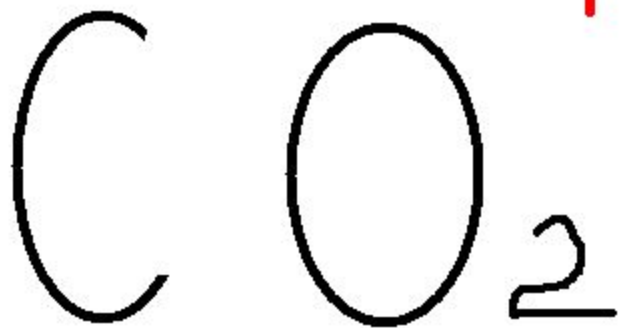
В зависимости от типа частиц, расположенных в узлах решетки, различают четыре типа: ***ионные, атомные, молекулярные, металлические.***

Ионными называют кристаллические решетки, в узлах которых находятся ионы. Вещества с ионной решеткой обладают высокой твердостью и прочностью, они тугоплавки и нелетучи.

Атомными называют кристаллические решетки, в узлах которых находятся атомы. Например кристаллической решеткой обладает АЛМАЗ. Большинство веществ с атомной решеткой имеют высокую температуру плавления, у алмаза она выше 3500°C , они прочны и тверды, практически нерастворимы.



Молекулярными решетками называется те у которых в узлах расположены молекулы. Вещества с молекулярными кристаллическими решетками имеют малую твердость, низкие температуры плавления, летучи.



металлическими называют та вещества в узлах решетки которых расположены атомы и ионы. Эти вещества имеют физические свойства: ковкость, пластичность, электропроводность, металлический блеск.

Молекулярные химические соединения независимо от способа
Их получения имеют постоянные состав и свойства.

Закон Пруста является одним из основных законов химии.

Всё.

**Создание презентаций на любые:
тему**

и вкус, всего 5р. за слайд...

гарантия

Положительной оценки!!!

Свяжись со

мной: http://vk.com/dubodelov_sergo

