

Презентация для открытого
урока по химии в 8 классе по
теме «Кристаллические
решётки».

Кристаллические решётки

Твёрдые вещества

```
graph TD; A[Твёрдые вещества] --- B[Аморфные вещества. Не имеют чёткой температуры плавления, постепенно размягчаются (воск, пластилин, пластмассы)]; A --- C[Кристаллические вещества. Характеризуются правильным расположением частиц в пространстве, имеют четкую температуру плавления];
```

Аморфные вещества.
Не имеют чёткой
температуры
плавления, постепенно
размягчаются (воск,
пластилин,
пластмассы)

Кристаллические
вещества.
Характеризуются
правильным
расположением частиц
в пространстве, имеют
четкую температуру
плавления

- Кристаллической решёткой называют совокупность точек пространства, в котором располагаются частицы, образующие кристалл.
- Точки, в которых размещаются частицы кристалла, называют узлами решётки.

Кристаллические решётки, вид связи и свойства веществ.

Тип решётки	Виды частиц в узлах решётки	Вид связи между частицами	Примеры веществ	Физические свойства веществ
Ионная	Ионы	Ионная	Соли, оксиды и гидроксиды типичных металлов.	Твердые, прочные, нелетучие, тугоплавкие
Молекулярная	Молекулы	Ковалентная связь	Твердые при особых условиях вещества, которые при обычных условиях - газы или жидкости	Непрочные, летучие, легкоплавкие

Тип решётки	Виды частиц в узлах решётки	Вид связи между частицами	Примеры веществ	Физические свойства веществ
Металлическая	Атомы, ионы	Металлическая	Металлы и сплавы	Ковкие, пластичные, электро- и теплопроводные
Атомная	Атомы	Ковалентная	Алмаз, кварц	Очень твердые, очень прочные, нелетучие