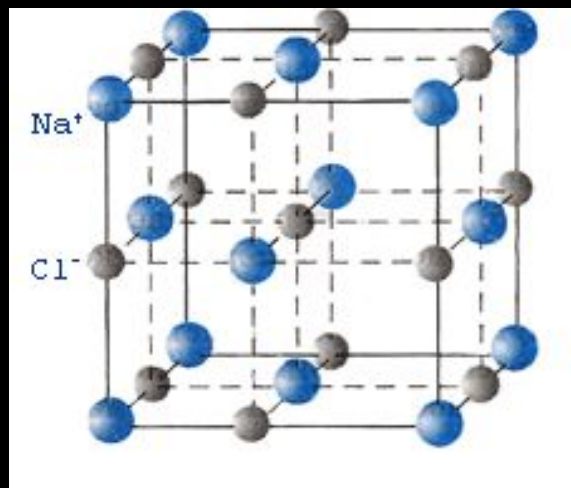


кристаллические решетки



Твёрдые вещества

- Аморфные
- Кристаллические



Аморфные вещества

Не имеют
определённой
температуры
плавления

При нагревании
размягчаются и
переходят в текучее
состояние



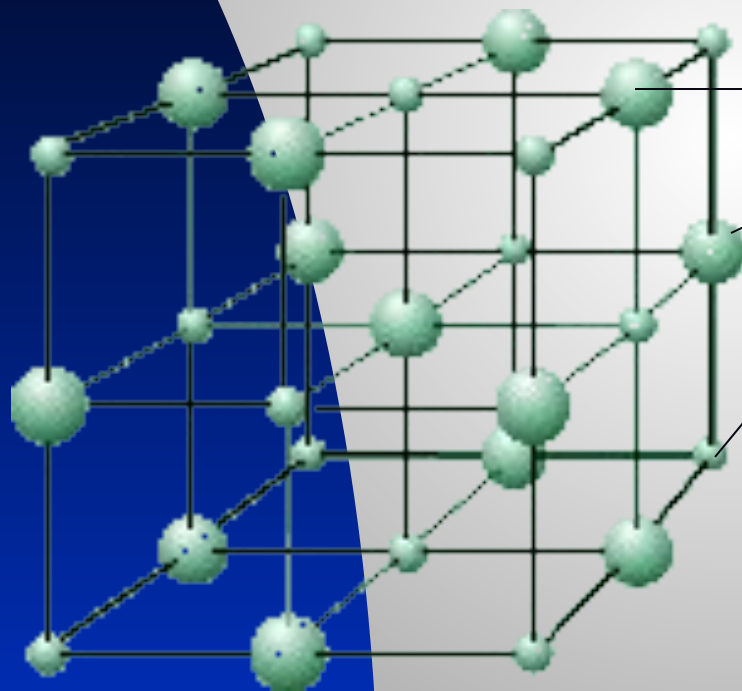
Кристаллические вещества

Имеют строго определённую температуру плавления

Характеризуются правильным расположением частиц, из которых они состоят (атомы, ионы, молекулы)



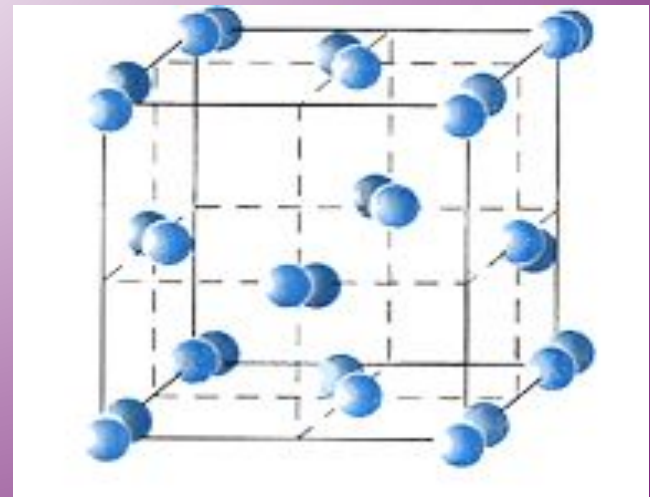
Кристаллическая решётка



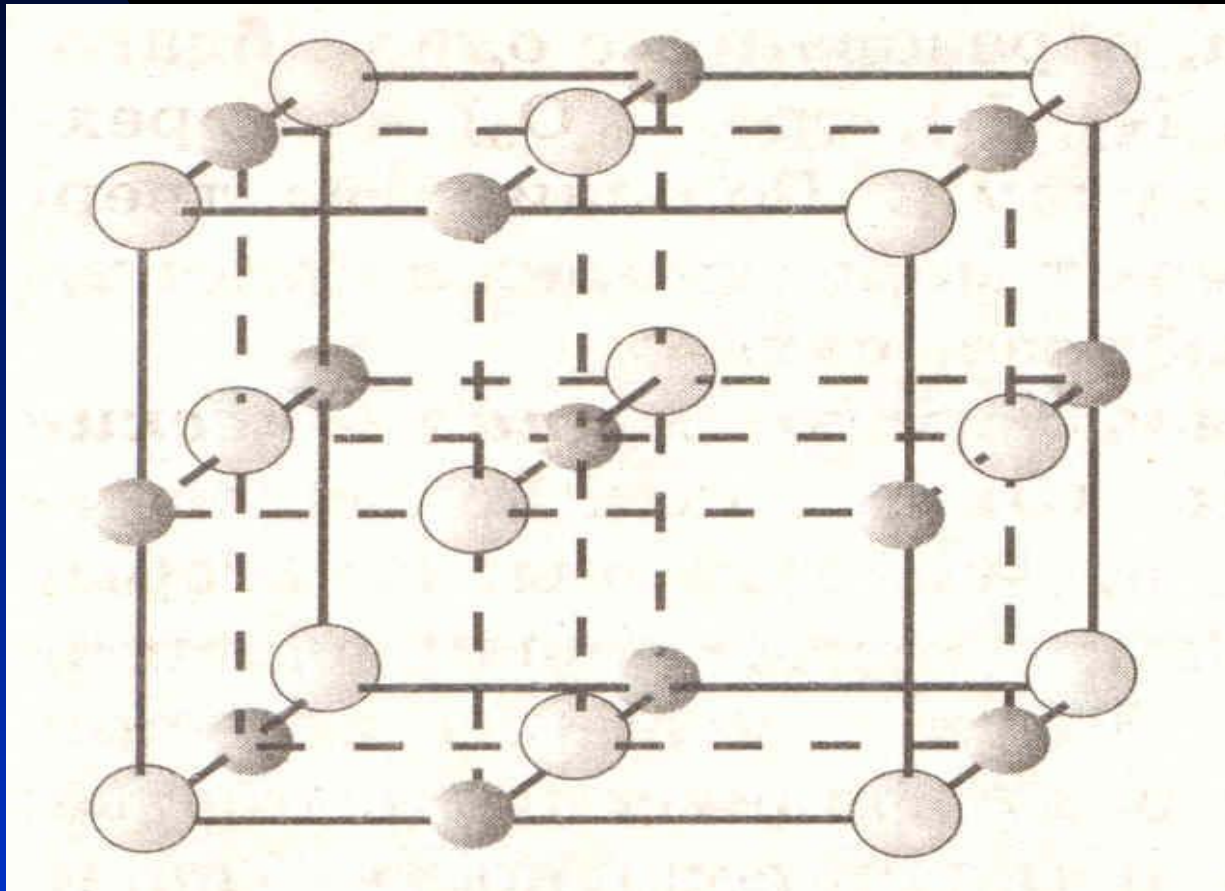
Узлы
кристаллических
решёток

Типы кристаллических решёток

- Ионная
- Атомная
- Молекулярная
- Металлическая

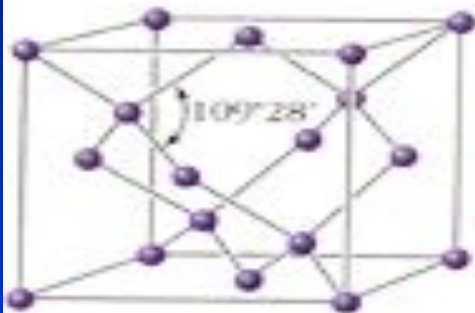
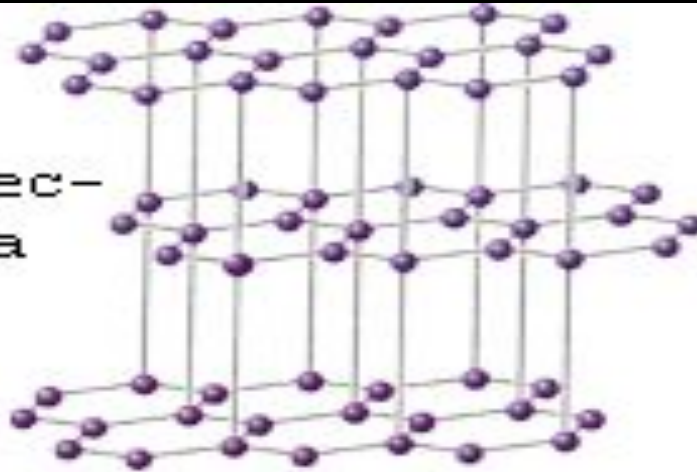


Ионная кристаллическая решётка



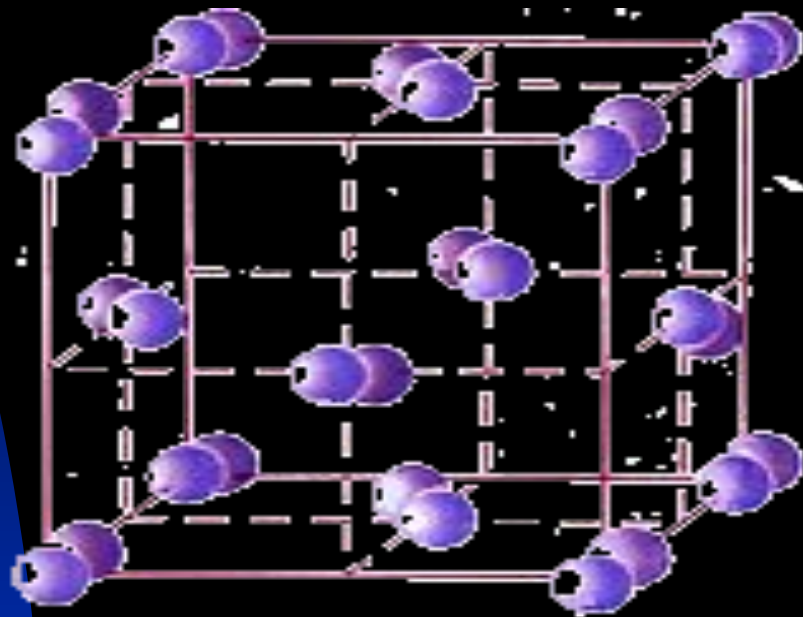
Атомная кристаллическая решётка

Кристалличес-
кая решётка
графита



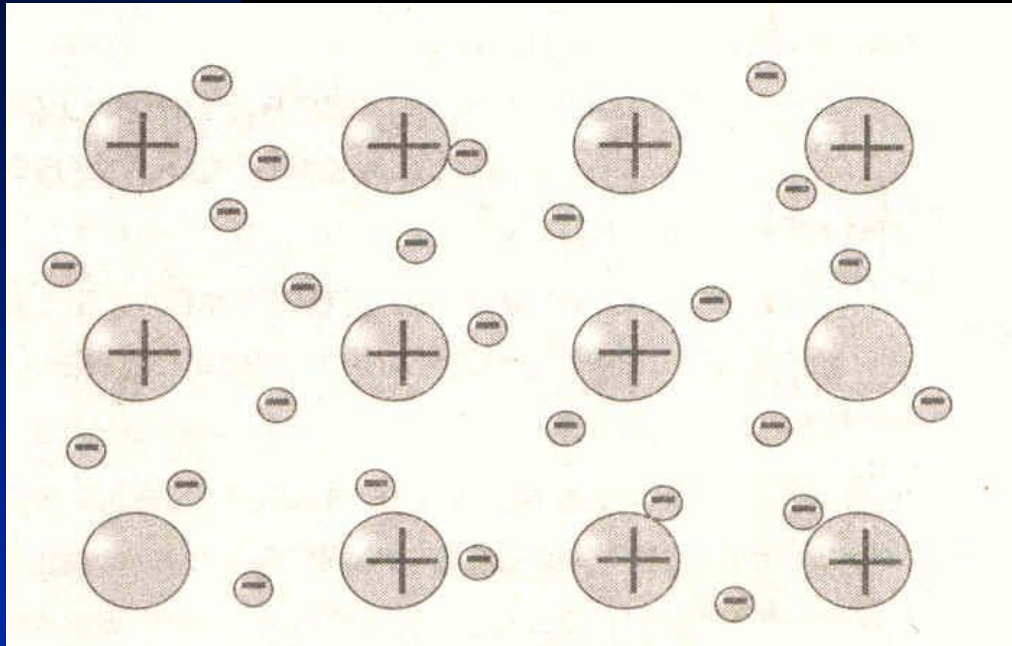
Кристаллическая
решётка алмаза

Молекулярная кристаллическая решётка



Кристаллическая
решётка йода

Металлическая кристаллическая решётка



В узлах
решётки
находятся
атомы и ионы
металла

Подумай и ответь !



- Какие свойства имеют вещества с металлической решеткой?
- Какие виды связи существуют в кристаллических решетках?
- К какой кристаллической решетки относятся соли, основания, оксиды?

Список использованной литературы

- 1) Учебник химии для 8 класса
Автор О.С.Габриелян.
- 2)»НОВЕЙШИЙ СПРАВОЧНИК
ШКОЛЬНИКА»\
Составитель Г. П. Шалаева
- 3) Интернет