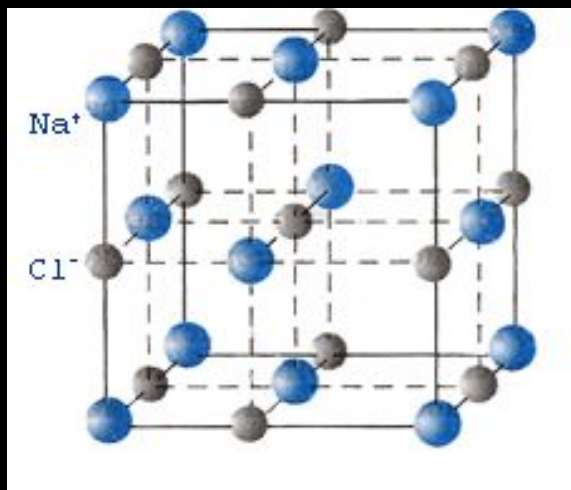


КРИСТАЛЛИЧЕСКИЕ РЕШЕТКИ



Твёрдые вещества

- Аморфные
- Кристаллические



Аморфные вещества

Не имеют
определённой
температуры
плавления

При нагревании
размягчаются и
переходят в текучее
состояние



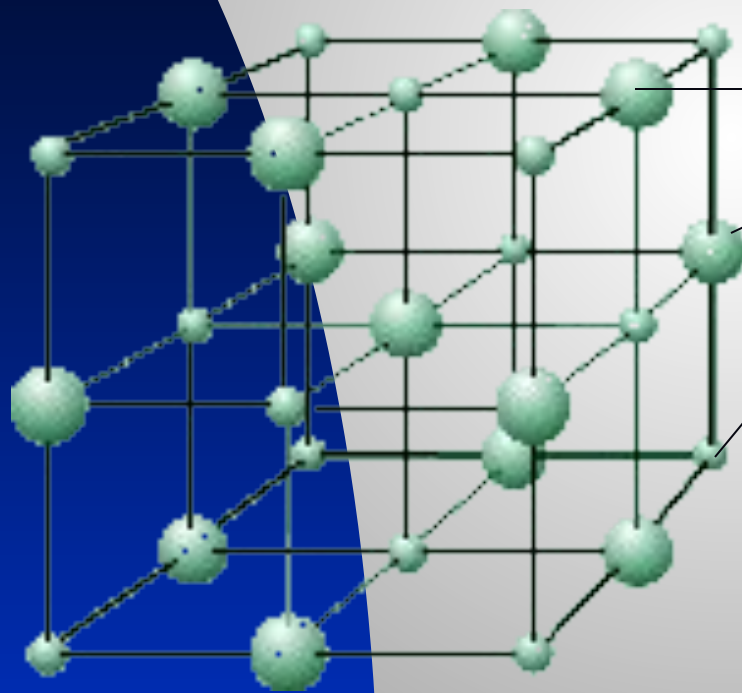
Кристаллические вещества

Имеют строго определённую температуру плавления

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



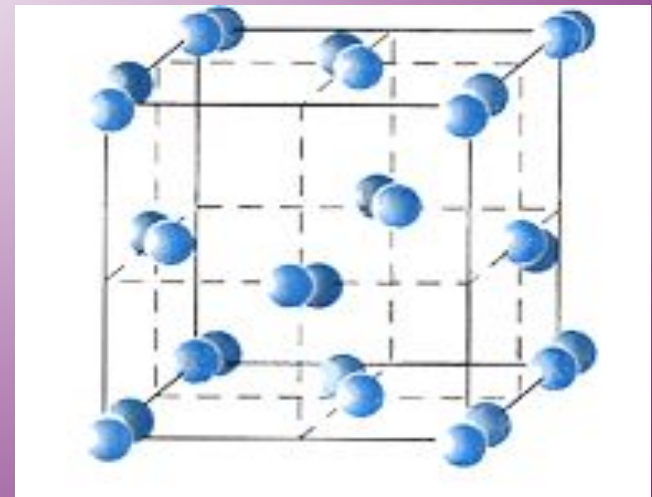
Кристаллическая решётка



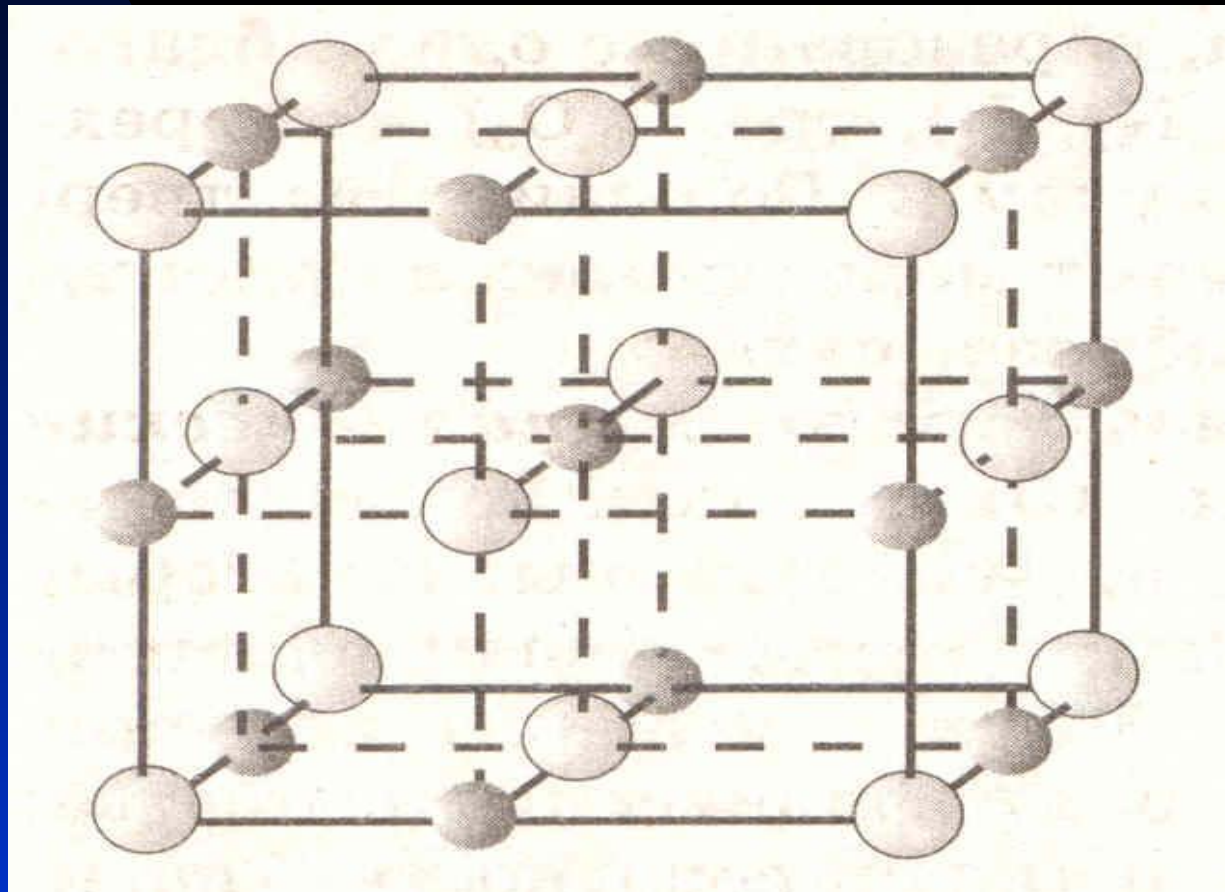
Узлы
кристаллических
решёток

Типы кристаллических решёток

- Ионная
- Атомная
- Молекулярная
- Металлическая

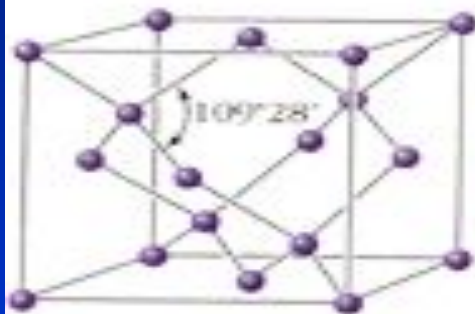
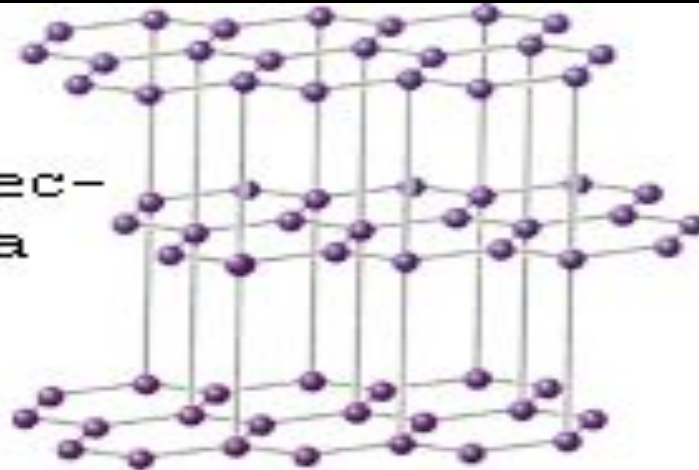


Ионная кристаллическая решётка



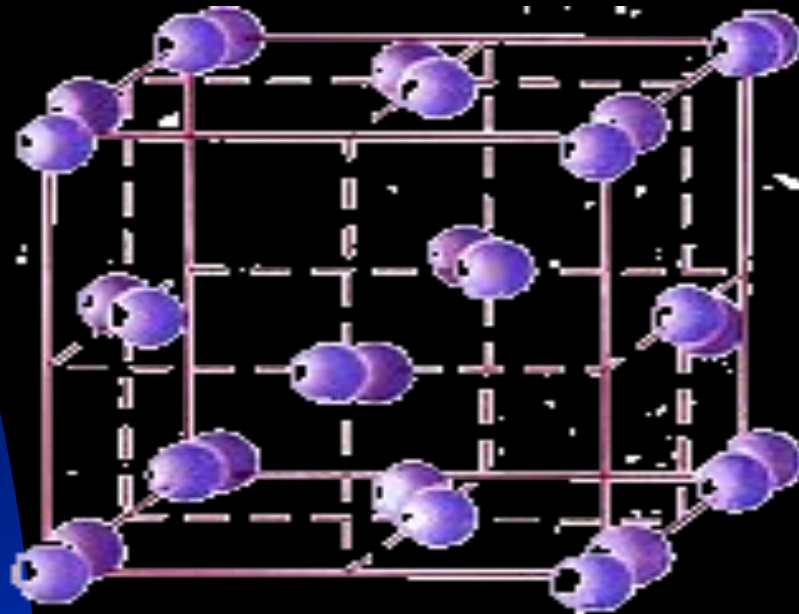
Атомная кристаллическая решётка

Кристаллическая
решётка
графита



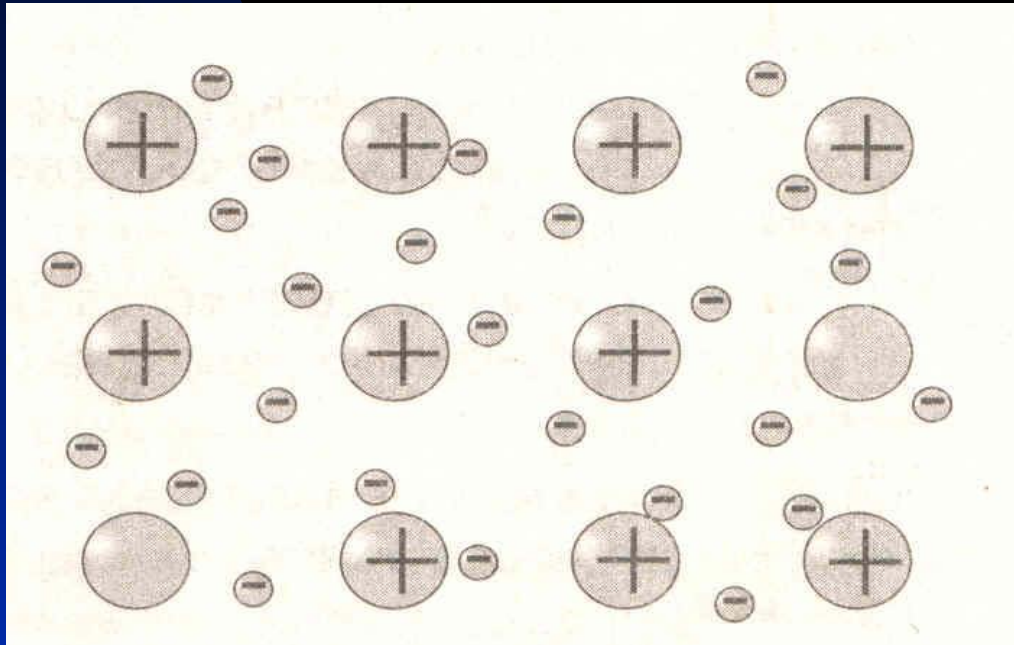
Кристаллическая
решётка алмаза

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