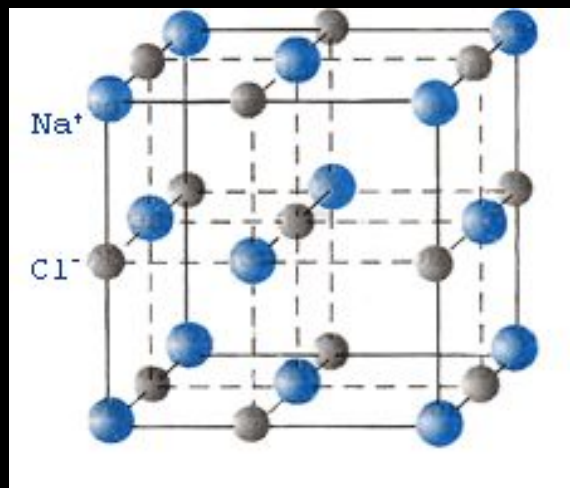


# КРИСТАЛЛИЧЕСКИЕ РЕШЕТКИ



# Твёрдые вещества

- Аморфные
- Кристаллические



# Аморфные вещества

Не имеют  
определённой  
температуры  
плавления

При нагревании  
размягчаются и  
переходят в текучее  
состояние



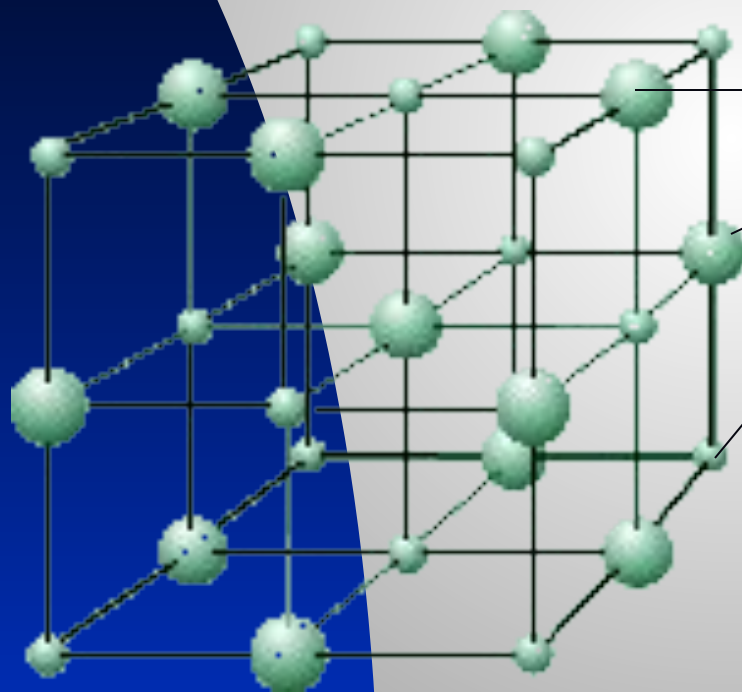
# Кристаллические вещества

Имеют строго определённую температуру плавления

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



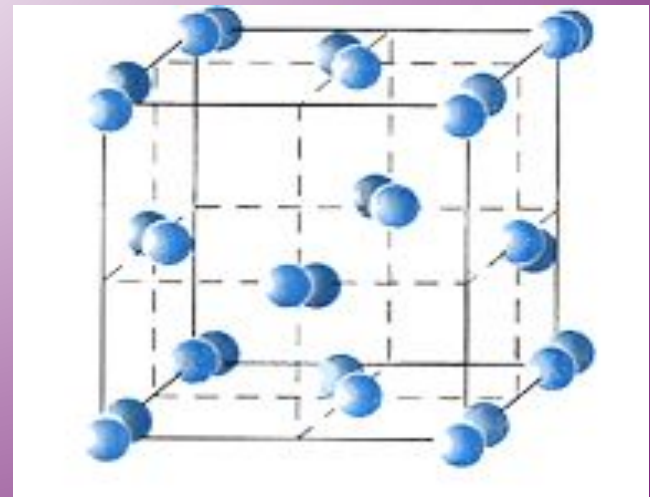
# Кристаллическая решётка



Узлы  
кристаллических  
решёток

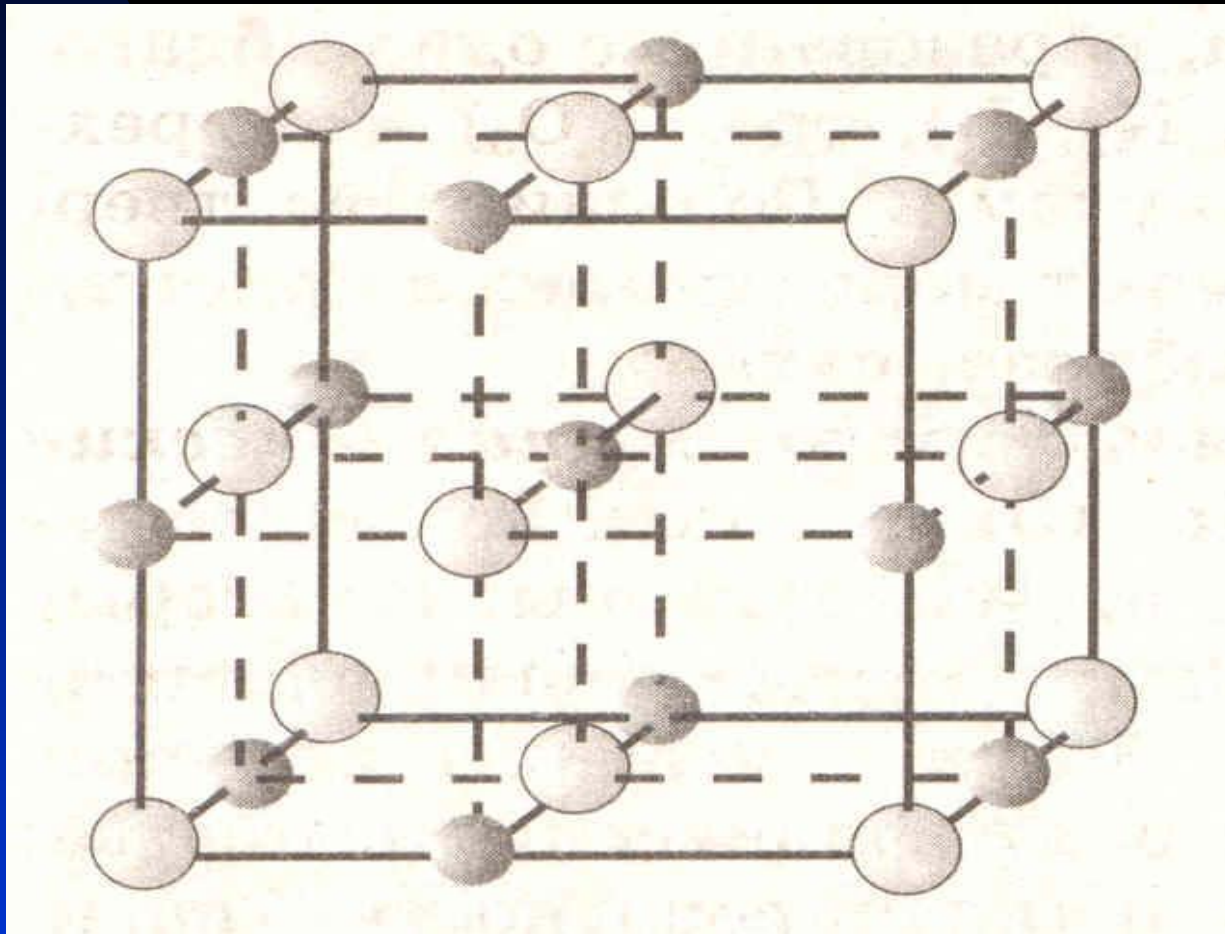
# Типы кристаллических решёток

- Ионная
- Атомная
- Молекулярная
- Металлическая



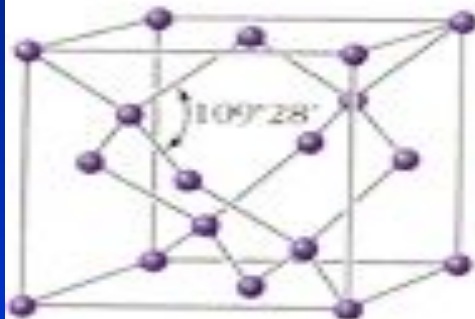
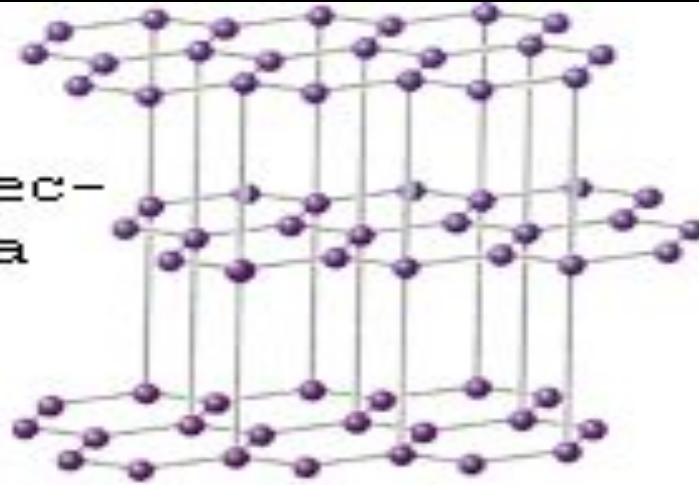


# Ионная кристаллическая решётка



# Атомная кристаллическая решётка

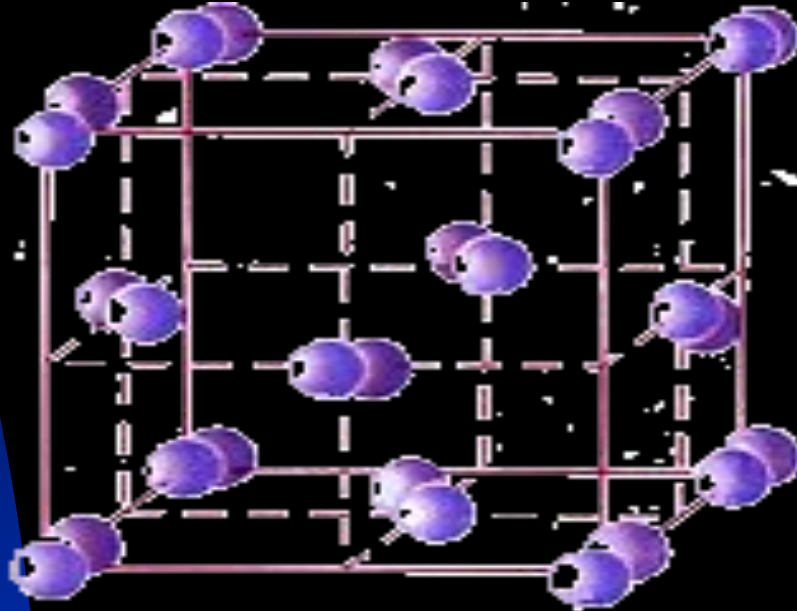
Кристаллическая  
решётка  
графита



Кристаллическая  
решётка алмаза

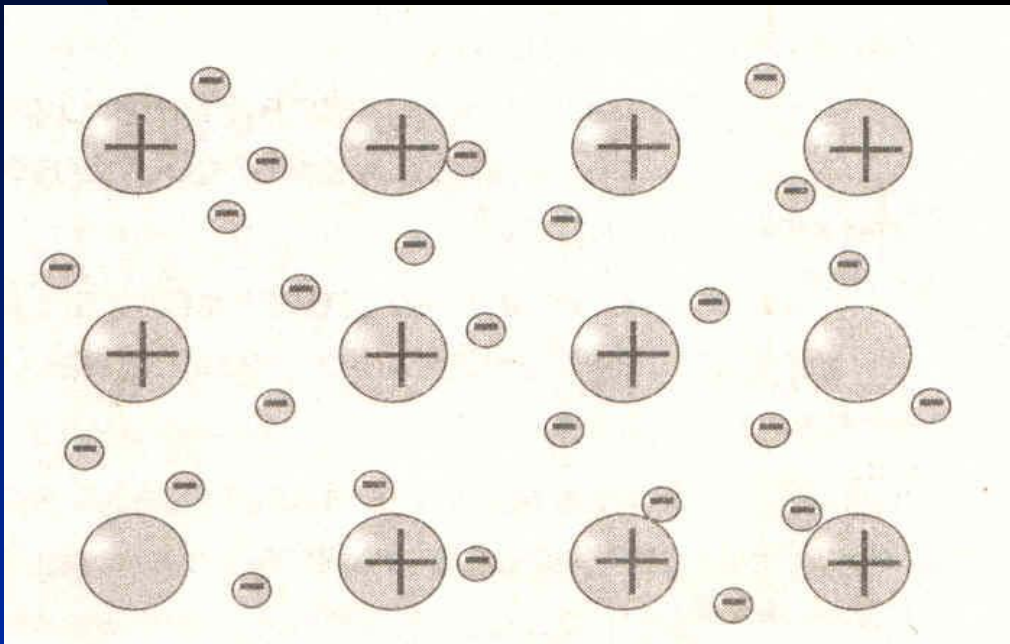


# Молекулярная кристаллическая решётка



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

С  
П  
И  
С  
О  
К  
И  
С  
П  
О  
Л  
Ь  
З  
О  
В  
А  
Н  
Н  
О  
Й  
Л  
И  
Т  
Е  
Р  
А  
Т  
У  
Р  
Ы

1) Учебник химии для 8 класса

Автор О.С.Габриелян.

2)»НОВЕЙШИЙ СПРАВОЧНИК ШКОЛЬНИКА»\

Составитель Г. П. Шалаева

3) Интернет