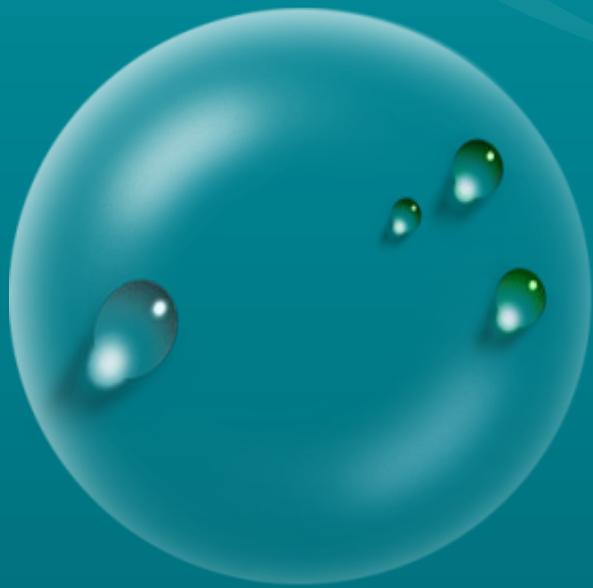


# Кристаллические решетки

8 класс



Учитель химии МОУ «Куженерская  
средняя общеобразовательная  
школа № 2» Пирогова Т.В.

**Вещества**

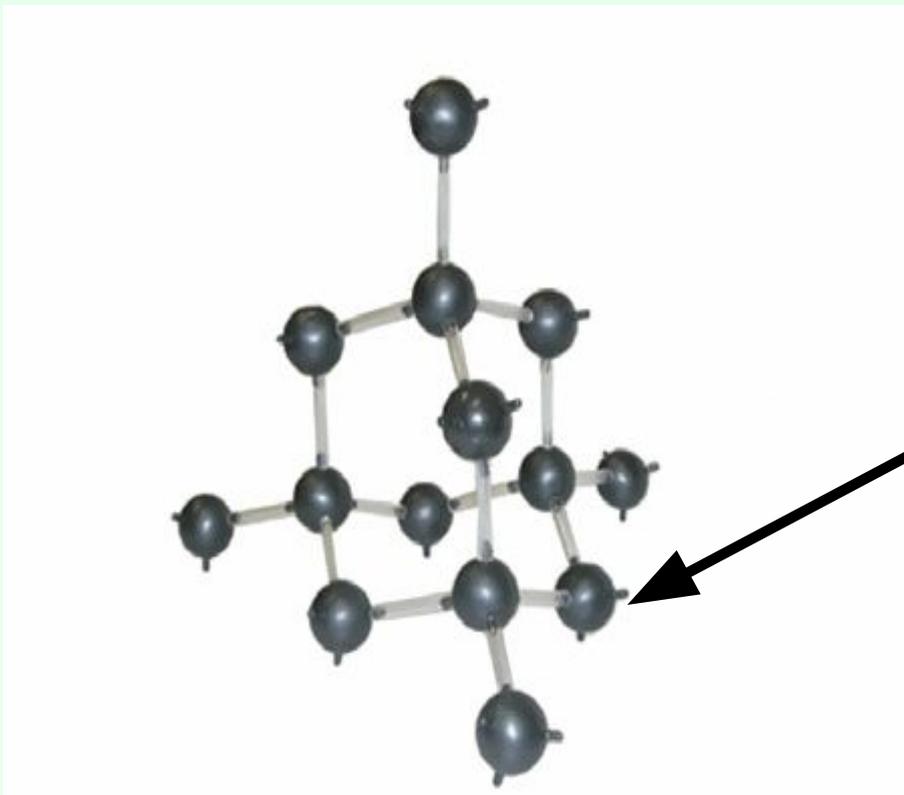
**Аморфные**



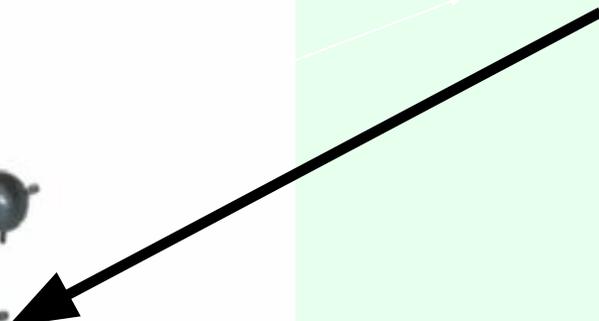
**Кристаллические**



# Кристаллическая решетка

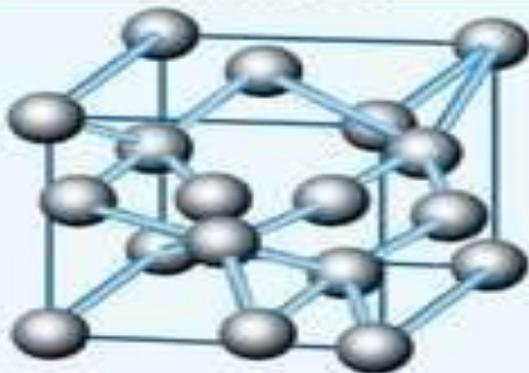


Узел решетки



# ТИПЫ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ РЕШЕТОК

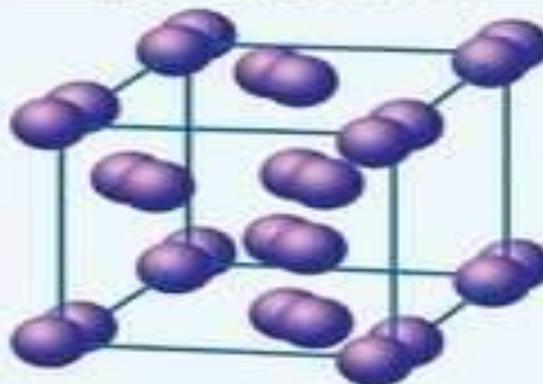
АТОМНАЯ



Алмаз



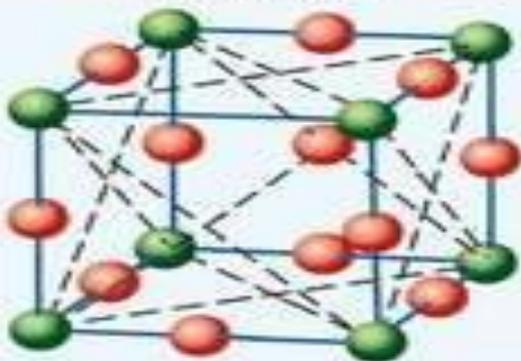
МОЛЕКУЛЯРНАЯ



Иод

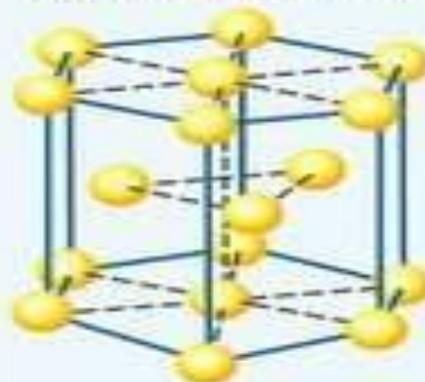


ИОННАЯ



Хлорид натрия

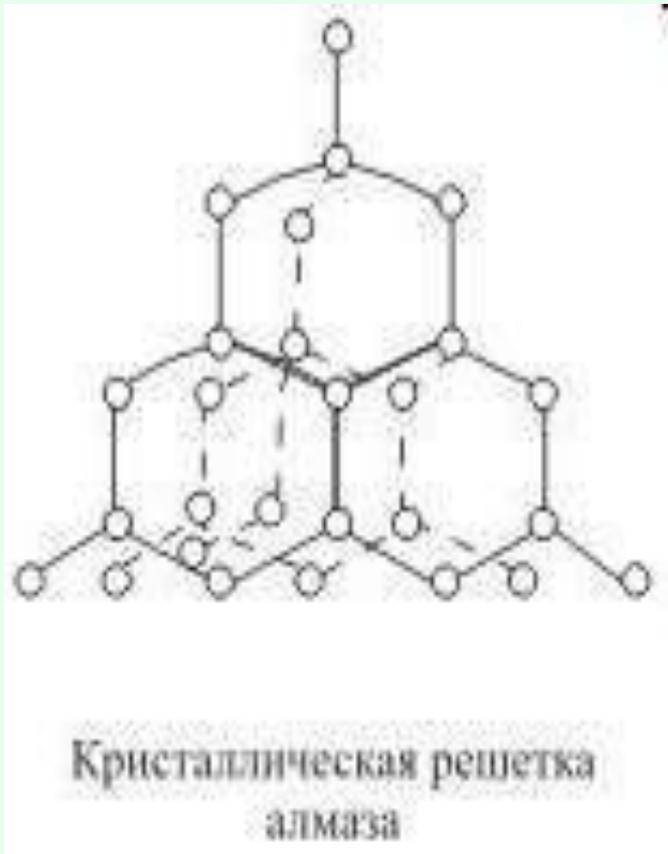
МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ



Магний



# Атомные решетки



**В узлах решетки - атомы**

**Примеры веществ: кварц, кремний, графит, алмаз и другие**

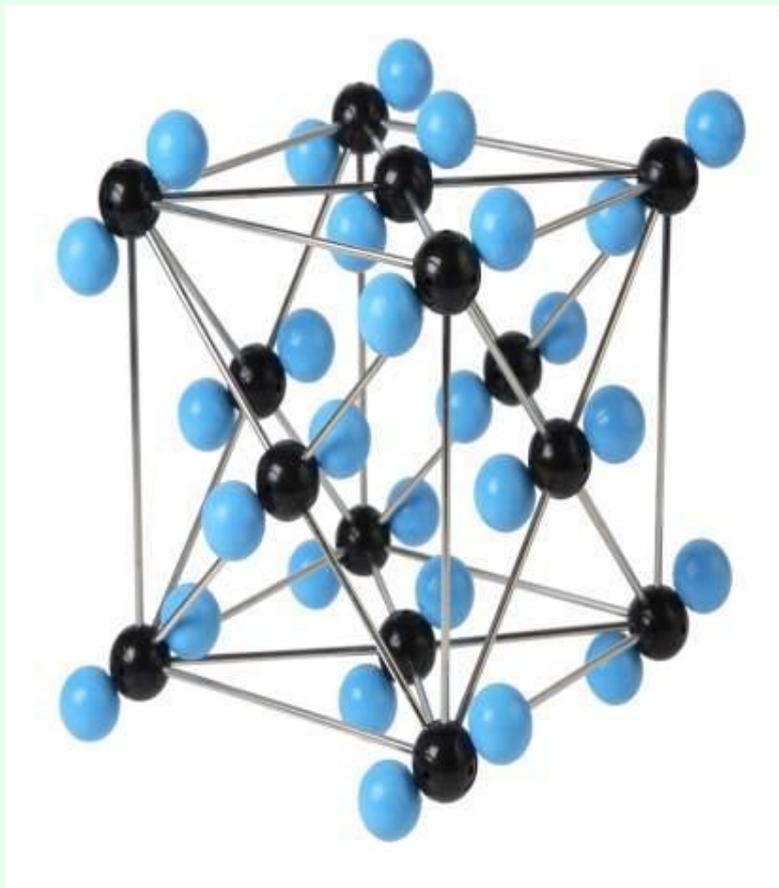
**Свойства веществ: прочные, твердые, практически нерастворимы, имеют высокие температуры кипения**

# Молекулярные решетки

**В узлах решетки - молекулы**

**Примеры веществ: азот, вода, глюкоза и другие**

**Свойства веществ: имеют малую твердость, низкие температуры плавления, летучи**

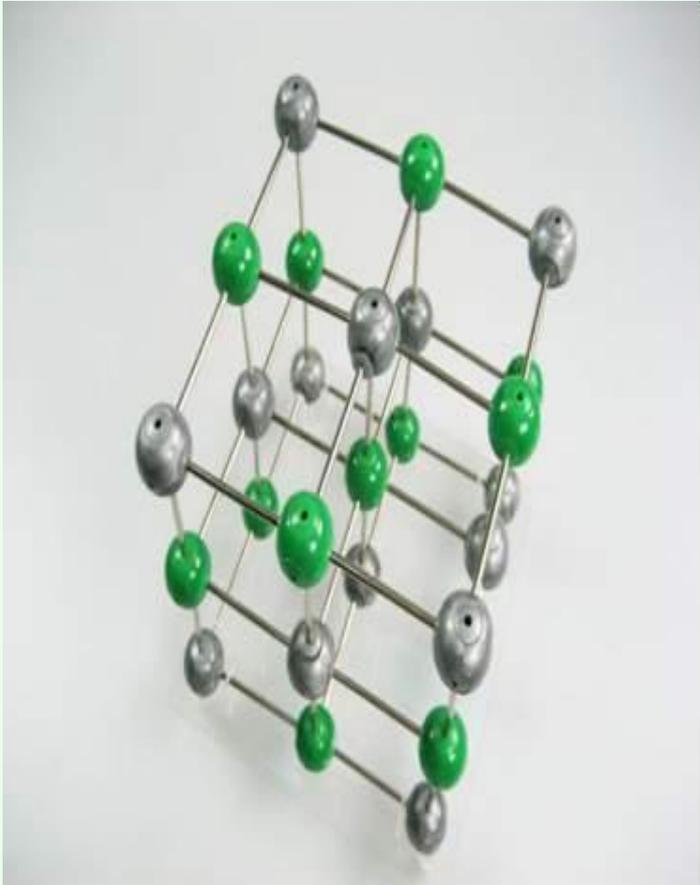


# Ионные решетки

**В узлах решетки - ионы**

**Примеры веществ: хлорид натрия, гидроксид калия и др.**

**Свойства веществ: тугоплавки, нелетучи, имеют высокую твердость**

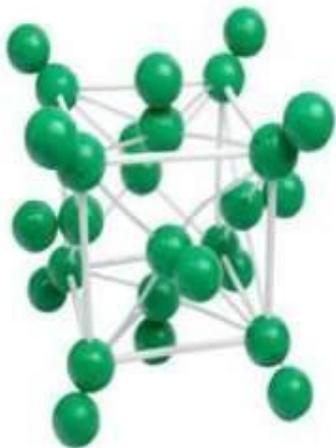


# Металлические решетки

**В узлах решетки – атомы и ионы**

**Примеры веществ: железо, магний и др. металлы; сплавы**

**Свойства веществ: ковкость, пластичность, электропроводность, металлический блеск**



Положение элементов в Периодической системе Д. И. Менделеева и типы кристаллических решеток их простых веществ

Таблица 6

Период	Группа							
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I							H <sub>2</sub>	He
II	Li	Be	B	C	N <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	F <sub>2</sub>	Ne
III	Na	Mg	Al	Si	P <sub>4</sub>	S <sub>8</sub>	Cl <sub>2</sub>	Ar
IV	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br <sub>2</sub>	Kr
V	Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I <sub>2</sub>	Xe
Тип кристаллической решетки	Металлическая				Атомная		Молекулярная	



# Источники:

- О.С.Габриелян. Химия 8 класс, Москва, Дрофа.
- <http://images.yandex.ru/>
- <http://www.himhelp.ru/section23/section3/section21/>