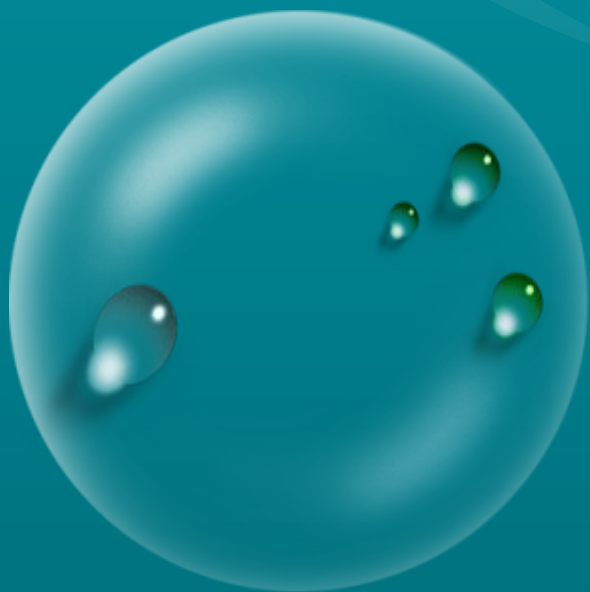


Кристаллические решетки

8 класс



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

Вещества

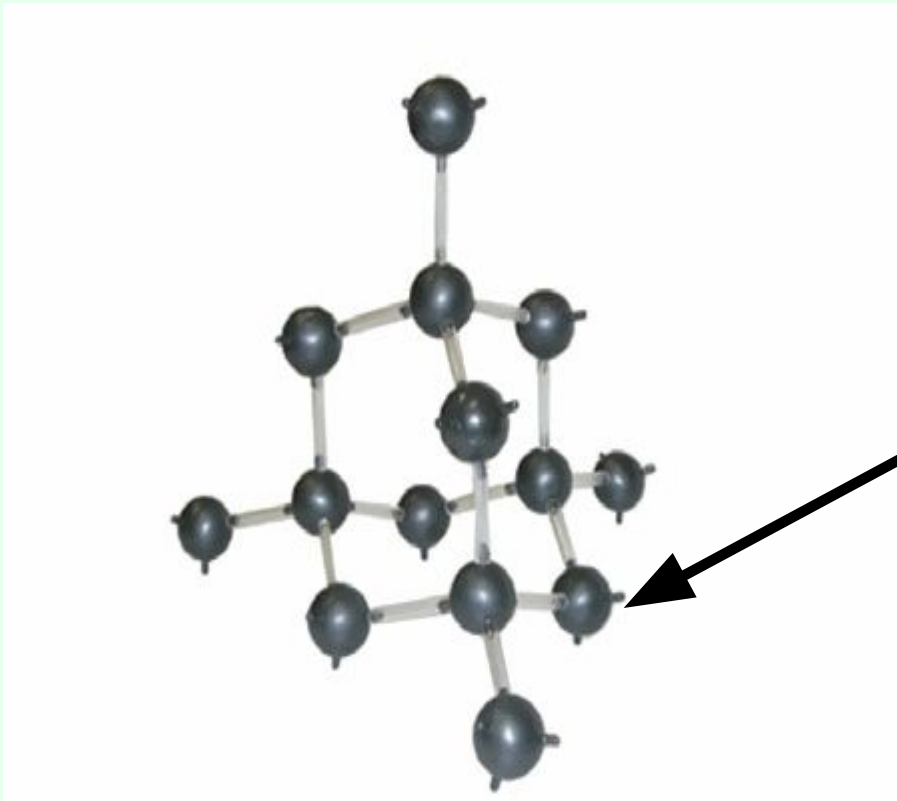
Аморфные



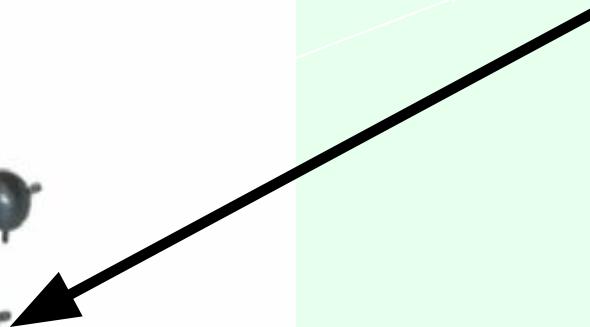
Кристаллические



Кристаллическая решетка

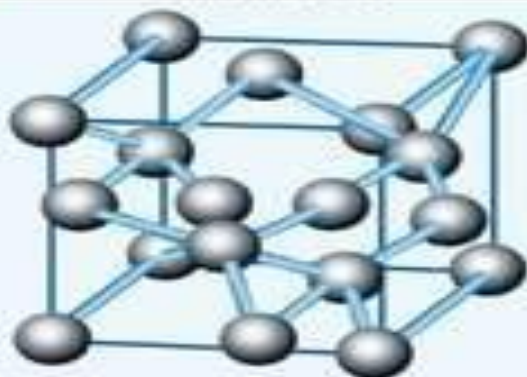


Узел решетки



ТИПЫ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ РЕШЕТОК

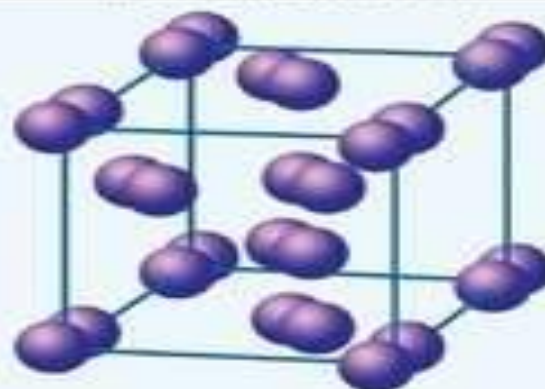
АТОМНАЯ



Алмаз



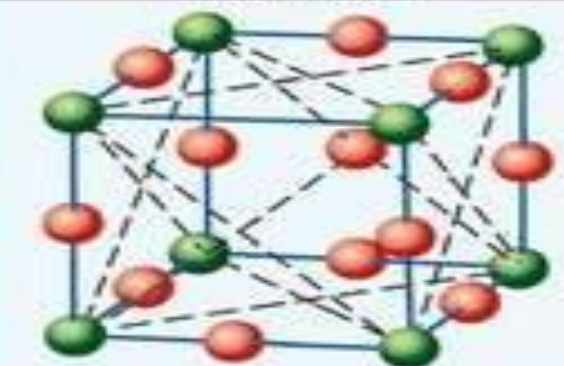
МОЛЕКУЛЯРНАЯ



Иод

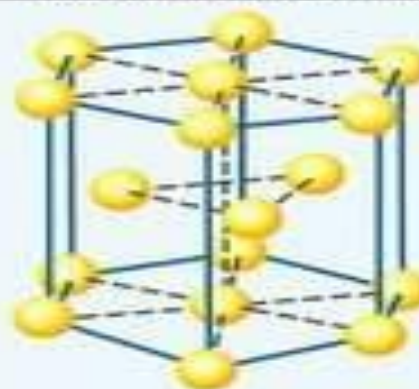


ИОННАЯ



Хлорид натрия

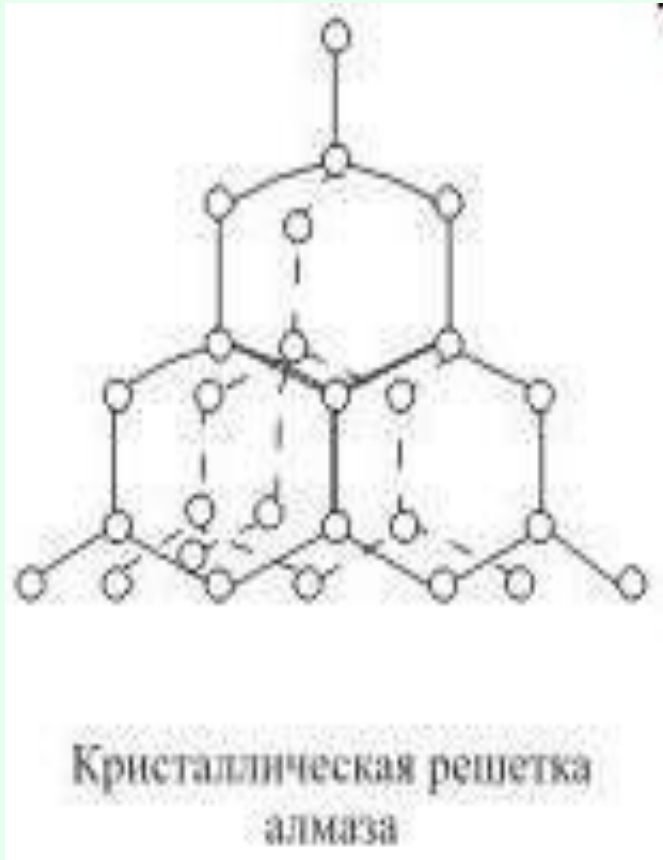
МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ



Магний



Атомные решетки



В узлах решетки - атомы

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

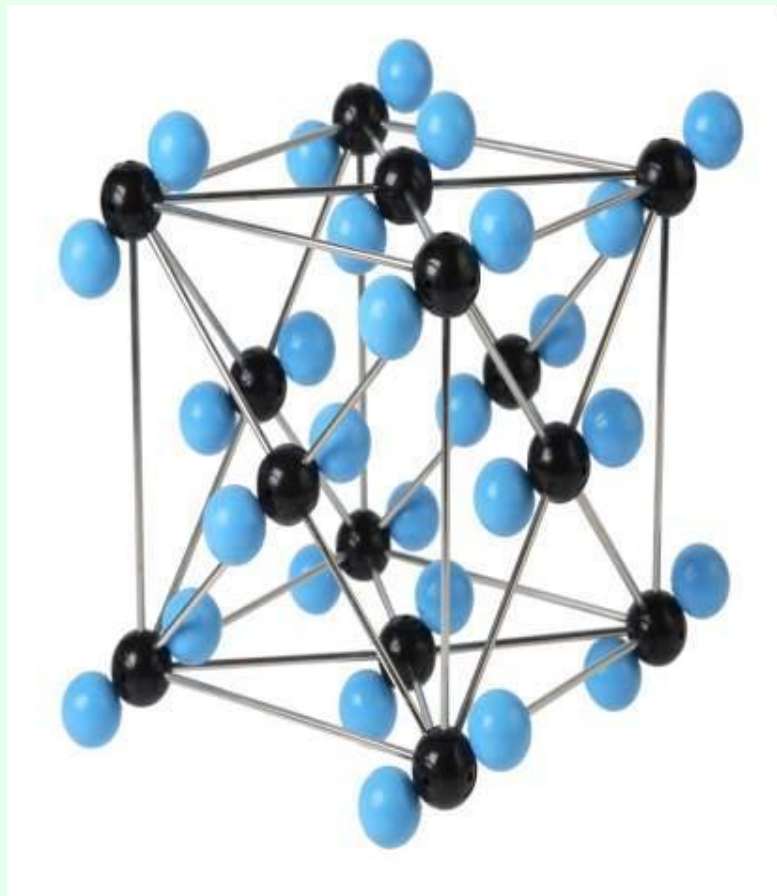
**Свойства веществ:
прочные, твердые,
практически
нерастворимы, имеют
высокие температуры
кипения**

Молекулярные решетки

В узлах решетки - молекулы

Примеры веществ: азот, вода, глюкоза и другие

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

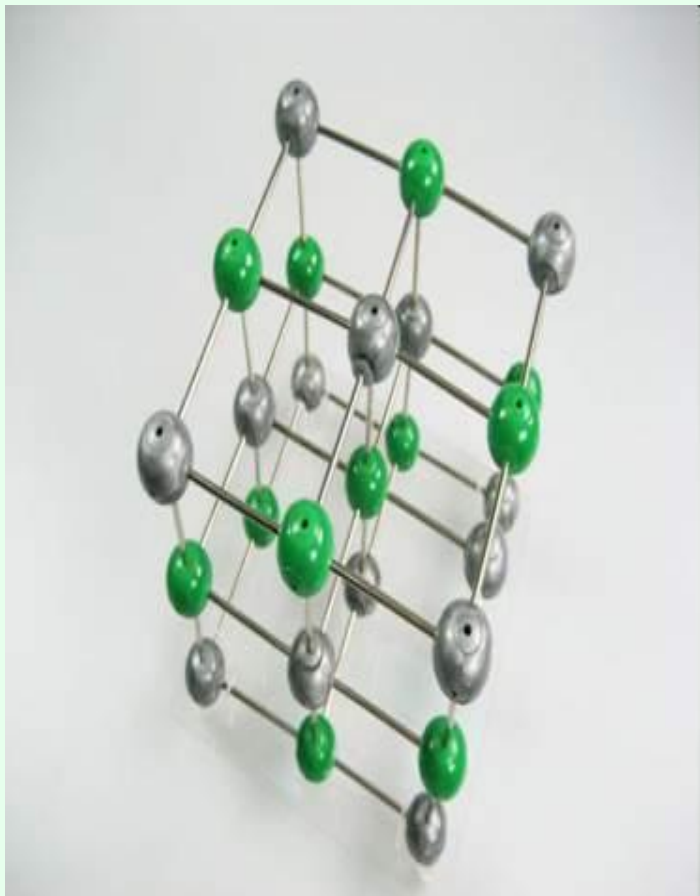


Ионные решетки

В узлах решетки - ионы

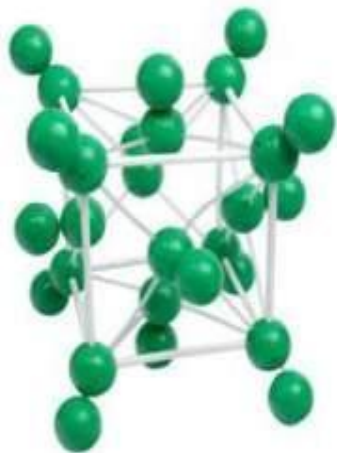
Примеры веществ: хлорид натрия, гидроксид калия и др.

**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 ₂	He
II	Li	Be	B	C	N ₂	O ₂	F ₂	Ne
III	Na	Mg	Al	Si	P ₄	S ₈	Cl ₂	Ar
IV	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br ₂	Kr
V	Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I ₂	Xe
Тип кристал- лической решетки	Металлическая				Атомная		Моле- кулярная	



Источники:

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