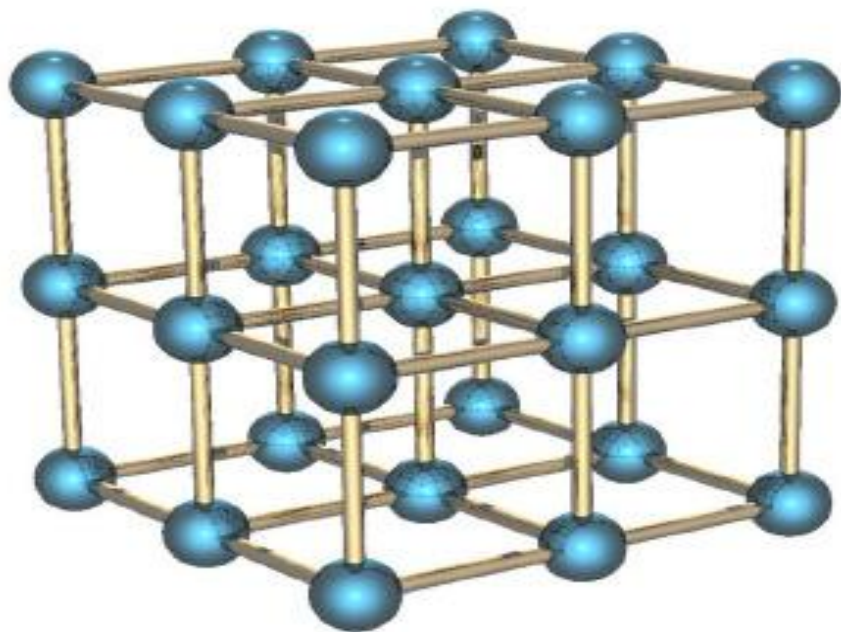


# Типы кристаллических решеток

---



**Николенко Т.П.**  
**Учитель химии**  
**МОУ «СОШ №5»**  
**г. Ивантеевка МО**

---

# Цели урока

---

- ❑ **Сформировать понятия о кристаллическом и аморфном состоянии твердых тел**
  - ❑ **Дать представления о типах кристаллических решеток**
  - ❑ **Установить взаимосвязь между строением и свойствами веществ**
  - ❑ **Дать представление о законе постоянства состава**
-

# Вещество – то, из чего состоит физическое тело.





# Аморфные вещества

---



# Кристаллические вещества



# Твердое вещество

---

## Аморфное

*нет определенной тпл,  
расположение частиц в них  
строго не упорядоченно*

**смола**

**стекло**

**пластилин**

**воск**

**пластмассы**

## Кристаллическое

*определенная тпл, правильное  
расположение частиц, из  
которых они построены:  
атомов, ионов, молекул*

**хлорид натрия**

**графит**

**металлы**

---

## **Кристаллические решётки**

**веществ**-это упорядоченное расположение частиц (атомов, молекул, ионов) в строго определённых точках пространства. Точки размещения частиц называют узлами кристаллической решётки.

---



# Вывод:

---

- **Свойства веществ в твердом состоянии зависят от типа кристаллической решетки (прежде всего от того, какие частицы находятся в ее узлах).**
-

# **Вывод:**

---

***Строение атома***



***ЭО***



***Вид химической связи***



***Тип кристаллической решетки***

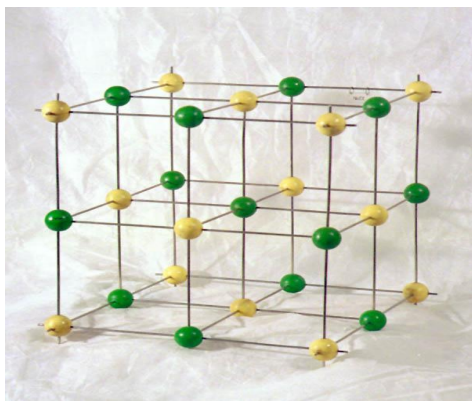


***Свойства веществ***

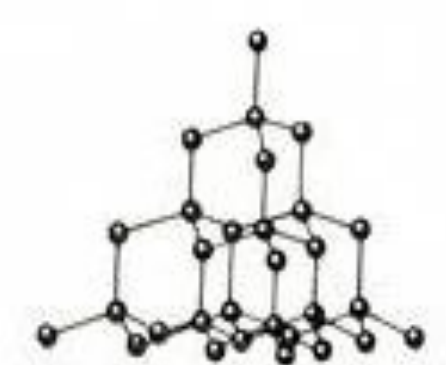
---

# Типы кристаллических решеток

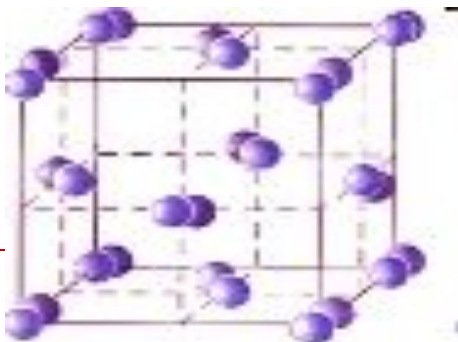
## □ Ионные



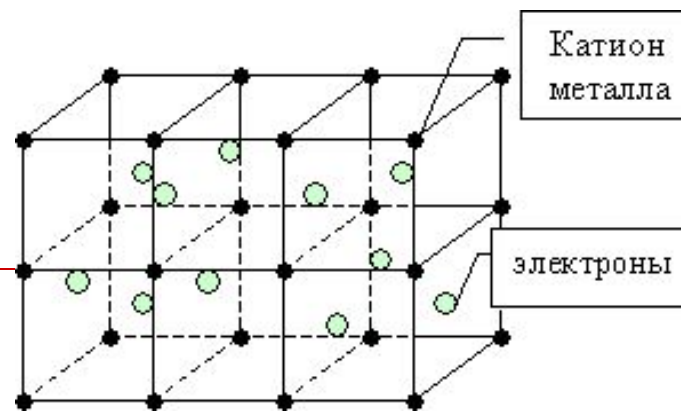
## □ Атомные



## □ Молекулярные



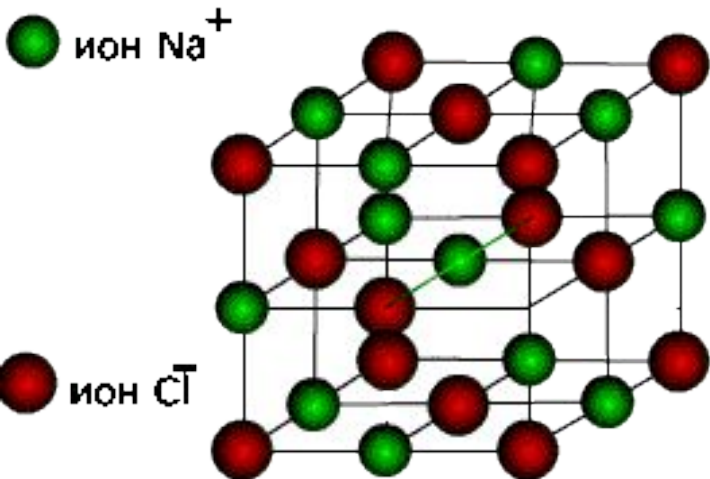
## □ Металлические



# Кристаллические решетки, вид связи и свойства веществ

<b>Тип решетки</b>	<b>Виды частиц в узлах решетки</b>	<b>Вид связи между частицами</b>	<b>Примеры веществ</b>	<b>Физические свойства веществ</b>
<b><u>Ионная</u></b>				
<b><u>Молекулярная</u></b>				
<b><u>Атомная</u></b>				
<b><u>Металлическая</u></b>				

# Ионные кристаллические решетки



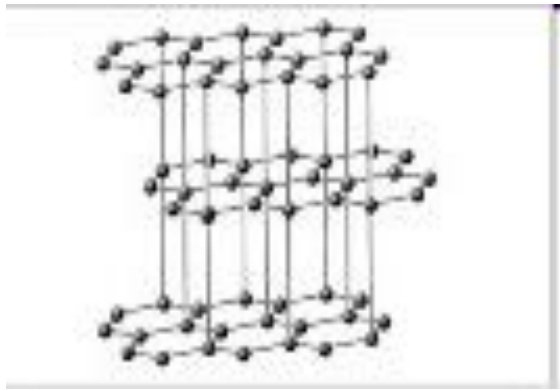
- **Ионными** называют кристаллические решетки, в узлах которых находятся ионы. Их образуют вещества с ионной связью.

Ионные кристаллические решётки имеют соли, некоторые оксиды и гидроксиды металлов.

Рассмотрим строение кристалла поваренной соли, в узлах которого находятся ионы хлора и натрия. Связи между ионами в кристалле очень прочные и устойчивые. Поэтому вещества с ионной решёткой обладают высокой твёрдостью и прочностью, тугоплавки и нелетучи.

# Атомные кристаллические решетки

---



**Атомными** называют кристаллические решётки, в узлах которых находятся отдельные атомы, которые соединены очень прочными ковалентными связями.

В природе встречается немного веществ с атомной кристаллической решёткой. К ним относятся **бор, кремний, германий, кварц, алмаз**.

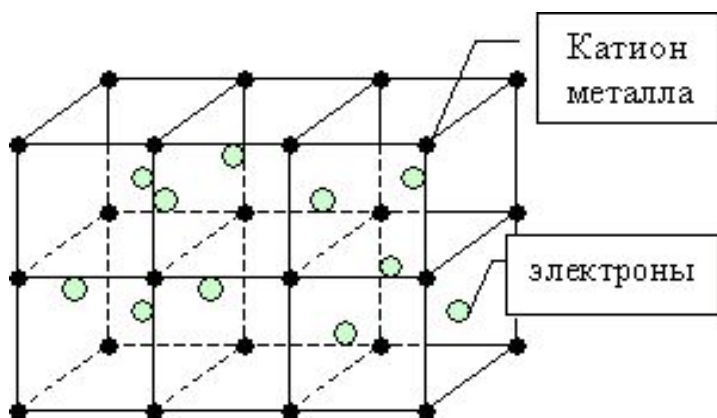
Вещества с АКР имеют **высокие температуры плавления, обладают повышенной твёрдостью**.

Алмаз - самый твёрдый природный материал.

---

# Металлические кристаллические решетки

---



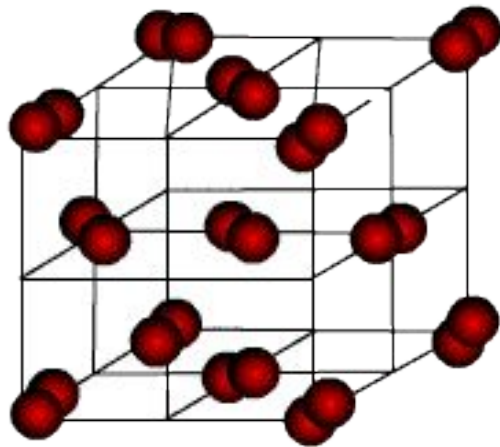
## Металлическими

называют решётки, в узлах которых находятся атомы и ионы металла. Для металлов характерны физические свойства: **пластичность, ковкость, металлический блеск, высокая электро- и теплопроводность**

---

# Молекулярные кристаллические решетки

---



**Молекулярными** называют кристаллические решётки, в узлах которых располагаются молекулы. Химические связи в них ковалентные, как полярные, так и неполярные. **Связи** в молекулах прочные, но **между молекулами связи не прочные.**

Вещества с МКР непрочные, имеют **малую твёрдость, низкую температуру плавления, летучие, способны к возгонке** при обычных условиях находятся в **газообразном или жидком состоянии** .

---



## Кристаллические решетки, вид связи и свойства веществ.

Тип решетки	Виды частиц в узлах решетки	Вид связи между частицами	Примеры веществ	Физические свойства веществ
<u><b>Ионная</b></u>	Ионы	Ионная – связь прочная	Соли, галогениды (IA,IIA), оксиды и гидроксиды типичных металлов	Твердые, прочные, нелетучие, хрупкие, тугоплавкие, многие растворимы в воде, расплавы проводят электрический ток
<u><b>Атомная</b></u>	Атомы	1. Ковалентная неполярная – связь очень прочная 2. Ковалентная полярная – связь очень прочная	<b>Простые вещества:</b> алмаз (C), графит (C), бор (B), кремний (Si). <b>Сложные вещества:</b> оксид алюминия ( $Al_2O_3$ ), оксид кремния (IV) - $SiO_2$	Очень твердые, очень тугоплавкие, прочные, нелетучие, не растворимы в воде
<u><b>Молекулярная</b></u>	Молекулы	Между молекулами – слабые силы межмолекулярного притяжения, а вот внутри молекул – прочная ковалентная связь	Твердые вещества при особых условиях, которые при обычных – газы или жидкости ( $O_2, H_2, Cl_2, N_2, Br_2, H_2O, CO_2, HCl$ ); сера, белый фосфор, йод; органические вещества	Непрочные, летучие, легкоплавкие, способны к возгонке, имеют небольшую твердость
<u><b>Металлическая</b></u>	Атом-ионы	Металлическая – разной прочности	Металлы и сплавы	Ковкие, обладают блеском, пластичностью, тепло- и электропроводны

# Вывод:

---

- **Существует следующая закономерность: если известно строение веществ, то можно предсказать их свойства, или наоборот: если известны свойства веществ, то можно определить строение.**
-





# Закон постоянства состава

## Жозеф Луи Пруст. 1808 г.

- родился 26 сентября 1754 г. в небольшом городке Анжере в семье аптекаря
- 1775 г. он был назначен на должность управляющего аптекой больницы Сальпетриер
- 1777 г. Пруст получил приглашение на кафедру химии и металлургии недавно основанной Королевской семинарии в Вергаре (Испания)
- 1785 г. король Испании Карл III пригласил Пруста на должность профессора химии Артиллерийской школы в Сеговии
- В дальнейшем Пруст руководил кафедрами химии в университете Саламанки (1789), а затем Мадрида (1791–1808).

# **Вывод: химическая формула вещества заключает в себе большую информацию**

---



- 1. Конкретное вещество** – серный газ, или оксид серы (VI).
  - 2. Тип вещества** – сложное; **класс** – оксид.
  - 3. Качественный состав** – состоит из двух элементов: серы и кислорода.
  - 4. Количественный состав** – молекула состоит из 1 атома серы и 3 атомов кислорода.
  - 5. Относительная молекулярная масса** –  $M_r(\text{SO}_3) = 32 + 3 * 16 = 80$
  - 6. Молярная масса** –  $M(\text{SO}_3) = 80 \text{ г/моль}$
  - 7. Много другой информации**
-

**Зачеркните по вертикали, горизонтали, диагонали вещества, имеющие одинаковую кристаллическую решетку.**

---

<b>NaCl</b>	<b>N<sub>2</sub>O</b>	<b>Mg(OH)<sub>2</sub></b>
<b>CO<sub>2</sub></b>	<b>K<sub>2</sub>S</b>	<b>NH<sub>3</sub></b>
<b>Cl<sub>2</sub></b>	<b>O<sub>2</sub></b>	<b>NaOH</b>

---



# Подведение итогов занятия

---

- Какие классификации веществ вы узнали?
  - Как вы понимаете термин кристаллическая решетка.
  - В каком агрегатном состоянии вещества имеют кристаллические решетки?
  - Какие типы кристаллических решеток вы теперь знаете?
  - О какой закономерности строения и свойств веществ вы узнали?
  - С каким основным законом химии вы познакомились на уроке?
-