
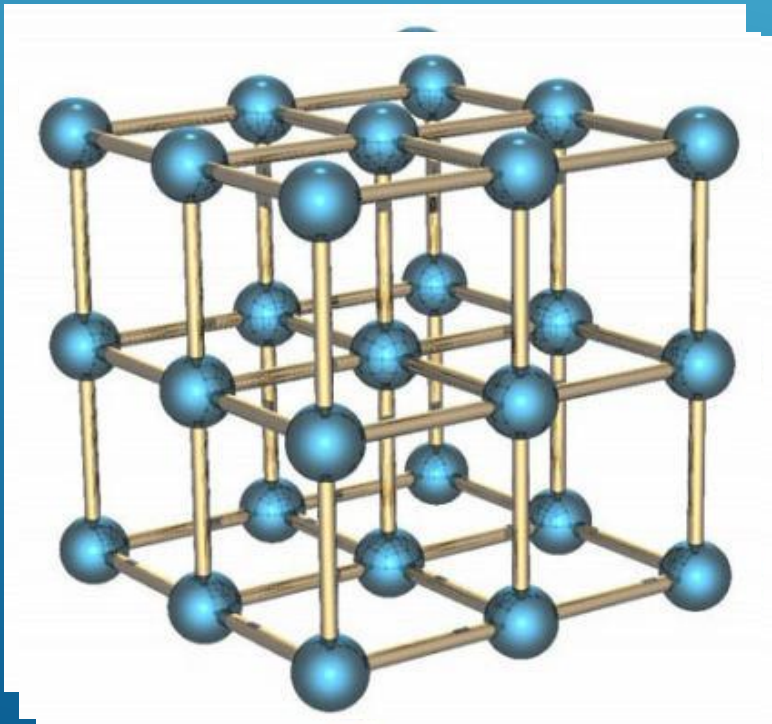


**Обобщение и
повторение за
курс основной
ШКОЛЫ ПО ХИМИИ 9
КЛАСС**



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



**Узлы кристаллической
решетки**

ТИПЫ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ РЕШЁТОК

Кристаллические решётки

```
graph TD; A[Кристаллические решётки] --- B[Ионная]; A --- C[Металлическая]; A --- D[Молекулярная]; A --- E[Атомная]
```

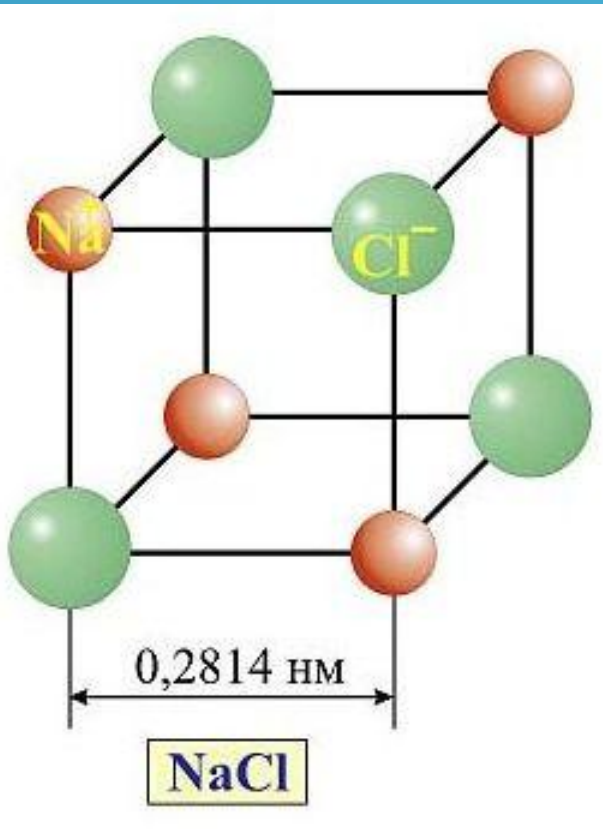
Ионная

Металлическая
я

Молекулярная

Атомная

ИОННАЯ КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ РЕШЁТКА



В узлах решётки ионы (+ и –
заряженные), между
которыми существует ионная
связь

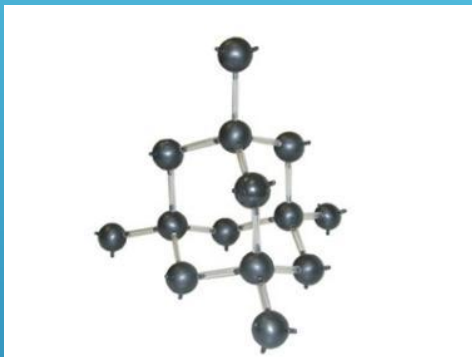
Свойства веществ:

- 1) относительно высокая
твёрдость, прочность
- 2) хрупкость
- 3) термостойкость
- 4) тугоплавкость
- 5) нелетучесть

Примеры: соли (NaCl),
основания (NaOH),
некоторые оксиды типичных
металлов

АТОМНАЯ КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ РЕШЁТКА

алмаз



В узлах решётки отдельные атомы.

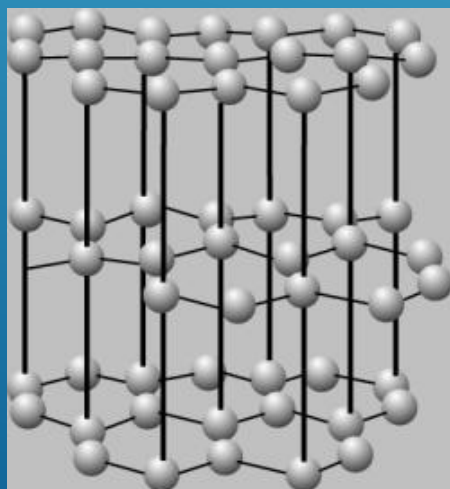
Химическая связь ковалентная

Свойства веществ:

- 1) высокая твердость, прочность
- 2) высокая $T_{пл}$.
- 3) тугоплавкость
- 4) практически нерастворимы
- 5) нелетучесть

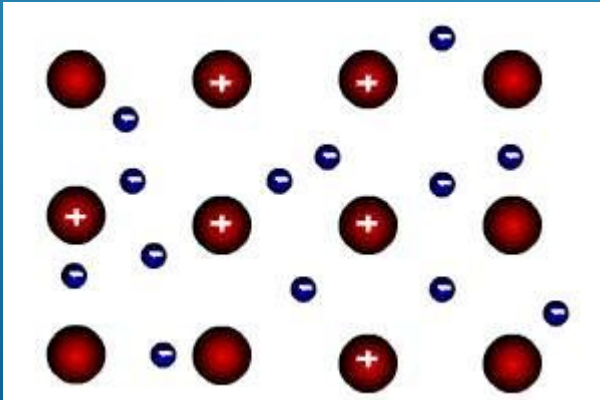
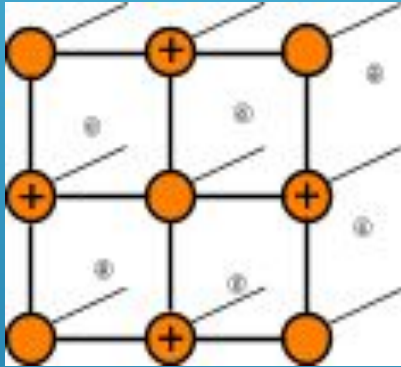
Примеры: углерод в форме алмаза, графита; бор и др.

графит



МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ

РЕШЁТКА



В узлах решётки атомы и ионы (+)

Химическая связь
металлическая

Свойства веществ:

- 1) металлический блеск
- 2) тепло- и электропроводность
- 3) ковкость и пластичность
- 4) непрозрачность

Примеры: Все металлы (Na, Ca, Fe..., кроме Hg), сплавы и т.д.

Вещества

```
graph TD; A[Вещества] --> B[Молекулярного строения: состоят из молекул]; A --> C[Немолекулярного строения: состоят из атомов и ионов];
```

Молекулярного
строения:
состоят из **молекул**

Немолекулярного
строения:
состоят из **атомов**
и ионов

МОЛЕКУЛЯРНАЯ КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ

РЕШЕТКА



Ковалентная
неполярная

химическая связь
(между частицами
в узлах решётки
действуют только
слабые
межмолекулярные
силы)

В узлах решетки

Ковалентная
полярная

молекулы
(между
молекулами в
узлах действуют
слабые силы
межмолекулярного
притяжения)



ВЫВОД

Свойства веществ зависят не только от вида химической связи, существующей между частицами, но и от пространственного расположения этих частиц относительно друг друга.

Классификация химических реакций

Эндотермические

Экзотермические

по тепловому эффекту

Обратимые

по признаку обратимости

Необратимые

Химические реакции

по числу и составу исходных и образующихся веществ

Разложения

Обмена

Замещения

Соединения

Проходящие с изменением степени окисления
(окислительно-восстановительные)

по изменению степени окисления атомов в реагирующих веществах

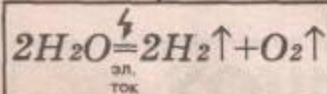
Проходящие без изменения степени окисления

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Химические реакции

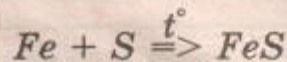
разложения

реакция, в которой из одного сложного вещества получаются несколько простых или сложных веществ.



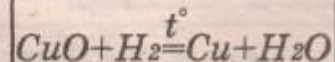
соединения

реакция, в результате которой из двух или нескольких простых или сложных веществ получается одно сложное вещество.



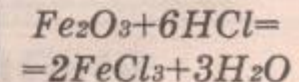
замещения

реакция, протекающая между простым и сложным веществами, при которой атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного вещества



обмена

реакция, протекающая между сложными веществами, при которой они обмениваются составными частями.



п р и м е р ы

«эндотермические реакции» - это реакции, протекающие с выделением тепла;

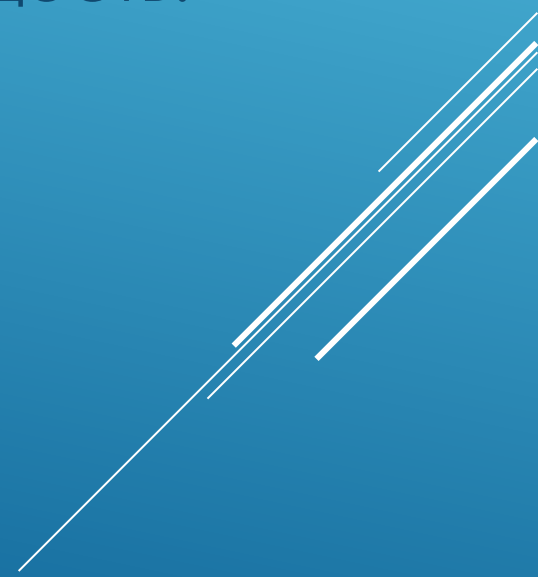
«экзотермические реакции» - это реакции, протекающие с поглощением тепла.

необратимые химические реакции

это реакции, которые идут до конца, при этом образуется:

- осадок;
- выделяется газ;
- образуется мало диссоциирующее вещество, например, вода.

СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ- ЭТО
ВЕЛИЧИНА, ПОКАЗЫВАЮЩАЯ ИЗМЕНЕНИЕ
МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ В ЕДИНИЦУ
ВРЕМЕНИ.

- ▶ **Факторы, влияющие на скорость:**
 - ▶ 1. Природа реагирующих веществ.
 - ▶ 2. Концентрация реагирующих веществ.
 - ▶ 3. Поверхность соприкосновения реагирующих веществ.
 - ▶ 4. Температура.
 - ▶ 5. Наличие катализатора.
- 

В единице V (для
гомогенной)

На единице поверхности
соприкосновения веществ S
(для гетерогенной)

$$v_{\text{гомоген}} = \frac{\Delta n}{\Delta t \cdot V} \left[\frac{\text{моль}}{\text{с} \cdot \text{л}} \right]$$

$$v_{\text{гетероген}} = \frac{\Delta n}{\Delta t \cdot S} \left[\frac{\text{моль}}{\text{мин} \cdot \text{см}^2} \right]$$

СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ ОПРЕДЕЛЯЕТСЯ

$$\frac{\Delta n}{V} = \Delta C$$

изменение молярной
концентрации

$$v = \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

Δn – изменение количества
вещества (моль);

Δt – интервал времени (с,
мин)

ЕДИНИЦУ ВРЕМЕНИ ИЛИ ИЗМЕНЕНИЕМ
МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ВЕЩЕСТВА ЗА
ЕДИНИЦУ ВРЕМЕНИ.

К Л А С С И Ф И К А Ц И Я В Е Щ Е С Т В

