ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

Урок-упражнение

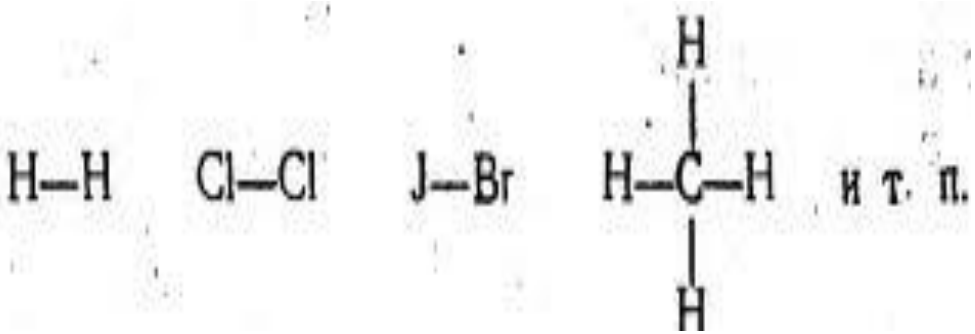
ХИМИЧЕСКИЙ ДИКТАНТ

1. Связь между ионами называют …
2. Связь, которая образуется за счет общих электронных пар называется…
3. Атом, который отдает или присоединяет электроны превращается в …
4. Ковалентная связь делится на два типа …
5. Металлическая связь характерна для всех …

ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНЫЙ ОТВЕТ

На рисунке показаны:

1) Молекулярные формулы
2) Структурные формулы
3) Электронные формулы



ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНЫЙ ОТВЕТ

На рисунке показаны:

1) Молекулярные формулы
2) Структурные формулы
3) Электронные формулы

H:H

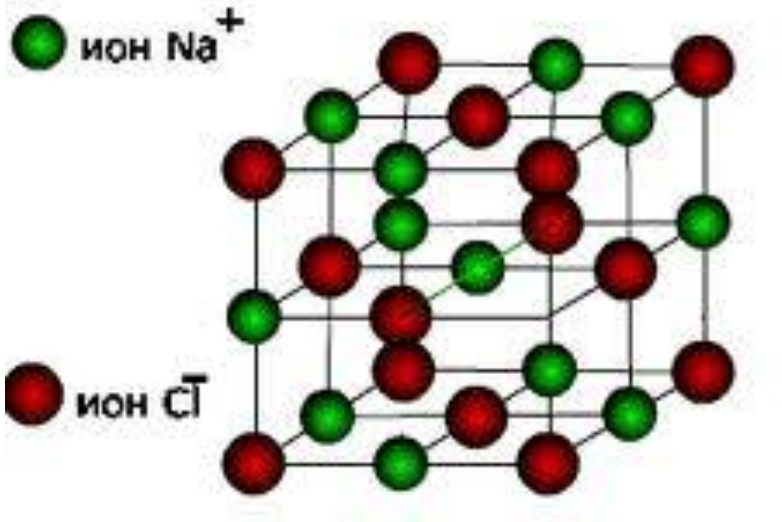
N:::N

O::O

ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНЫЙ ОТВЕТ

На рисунке показана:

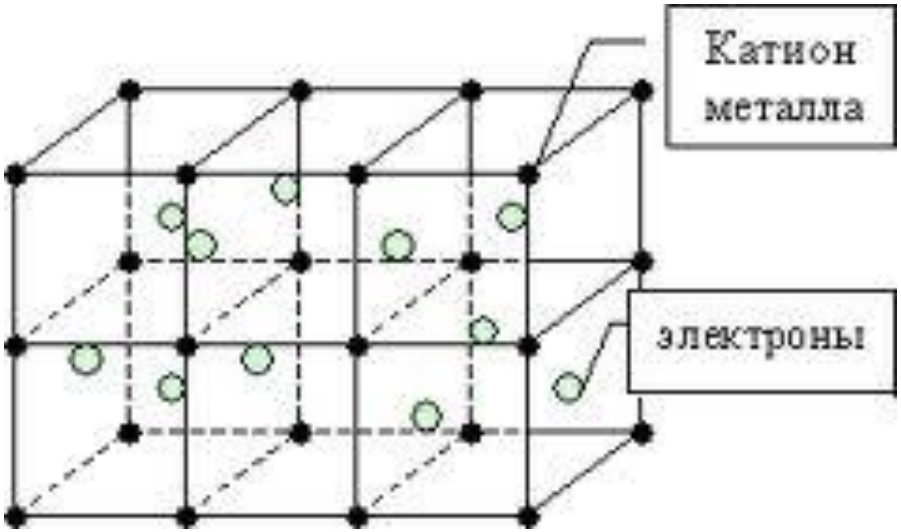
1) Ионная кристаллическая решетка
2) Металлическая кристаллическая решетка
3) Атомная кристаллическая решетка



ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНЫЙ ОТВЕТ

На рисунке показана:

1) Ионная кристаллическая решетка
2) Металлическая кристаллическая решетка
3) Атомная кристаллическая решетка



ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНЫЙ ОТВЕТ

Свойства характерные для металлов:

1) Хрупкость
2) Пластичность
3) Электропроводность
4) Текучесть
5) Теплопроводность

ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНЫЙ ОТВЕТ

1. Какой тип связи характерен для поваренной соли?
2. Какой тип связи характерен для йода?
3. Какой тип связи характерен для воды?
4. Какой тип связи характерен для железа и его сплавов?

1. *Ионная связь*
2. *Ковалентная неполярная связь*
3. *Ковалентная полярная связь*
4. *Металлическая связь*

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ

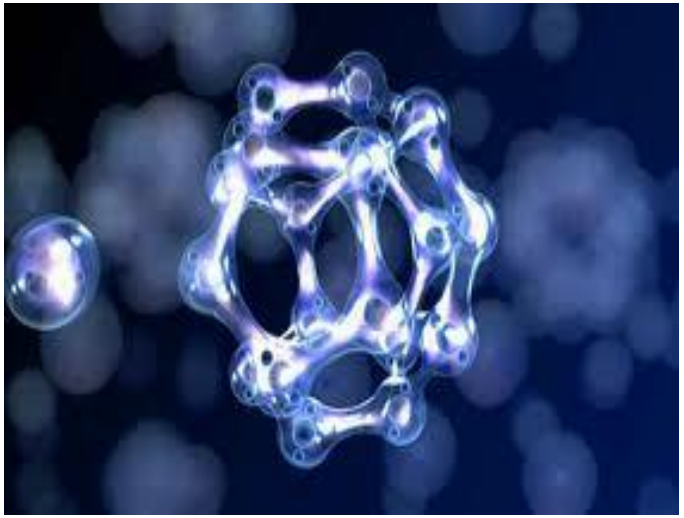
Формула вещества	Тип химической связи
CaO	Ионная
N_2	Ковалентная неполярная
HCl	Ковалентная полярная
Al	Металлическая

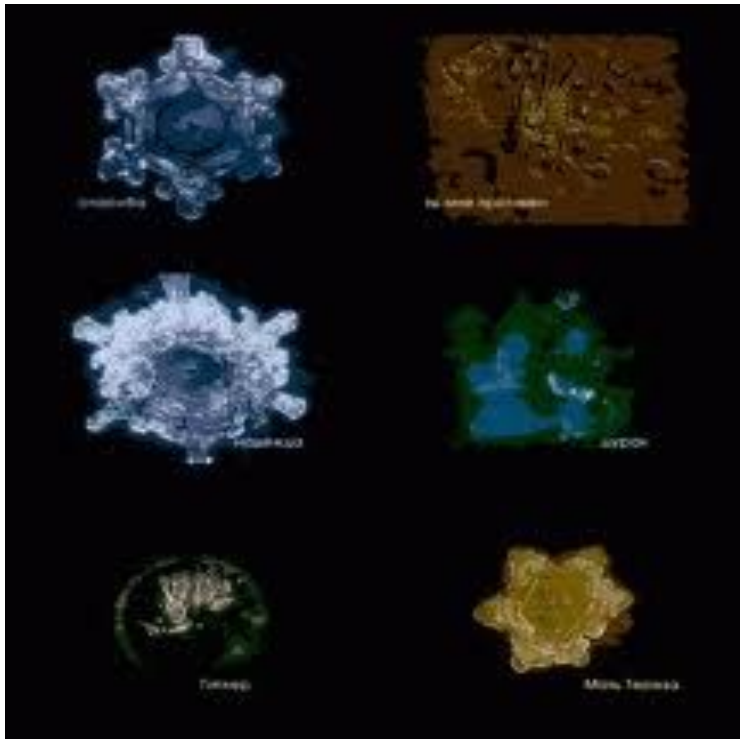
ПОДВОДИМ ИТОГИ

- Деление химической связи на виды носит условный характер
- Причиной единства всех видов химических связей служит их природа – электронно-ядерное взаимодействие

ЭТО ИНТЕРЕСНО

Вода состоит не из отдельных молекул, а из крупных соединений, включающих до 900 молекул - так называемых кластеров.





ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

Повторить определения.

Определить тип связи:
сульфат калия, озон,
оксид кремния (IV),
бромоводород.