Тема 1: **Виды химической связи.**

**Основные понятия:** химическая связь, электроотрицательность, ковалентная неполярная связь, ковалентная полярная связь, ионная связь, ионы, катион, анион

Для изучения темы:

1. Посмотрите видео уроки на сайте **Российская электронная школа** – учебные предметы – химия – 8 класс – урок 29 и 30 – основная часть, прослушайте лектора. Дополнительно прочитайте § 44-46 в учебнике

II. Для закрепления темы в тетради выполните задания.

1. Допишите предложения: 1. Взаимодействие, которое связывает, отдельные атомы в молекулы называется ………………………………… ……………… . 2. Способность атомов химического элемента оттягивать электроны от других атомов это ………………………………….. . 3. Положительно или отрицательно заряженная частица называется ……….. . 4. Положительно заряженный ион - ……….. , а отрицательно заряженный ион - …………. .
2. Пользуясь периодической системой химических элементов Д. И. Менделеева, расположите символы химических элементов элементы в порядке усиления электроотрицательности: P, Al, K, Cl, Na, S, Mg, F.
3. Заполните таблицу «Виды химических связей».

|  |  |
| --- | --- |
| Признаки сравнения | Виды химической связи  |
| Ковалентная (атомная) | Ионная |
| неполярная | полярная |
| Природа связанных химических элементов (металл, неметалл) |  |  |  |
| Схема образования связи |  |  |  |
| Определение химической связи |  |  |  |
| Примеры веществ |  |  |  |

1. Определите вид химической связи в соединениях: SO2, F2, CaO, P4, NaF, NH3, S8, KCl, H2S. Например: N2 – ковалентная неполярная связь.

Тема 2. **Кристаллическое состояние вещества**

**Цель**: рассмотрим типы кристаллических решеток: ионную, атомную, молекулярную.

I. Прочитайте § 48, рассмотрите рисунки

1. Заполните таблицу «Типы кристаллических решеток»

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Тип кристаллической решетки | Частицы, образующие кристалл | Вид химической связи | Свойства кристаллического вещества | Примеры веществ. |
| 1. Ионная |  |  |  |  |
| 2. Атомная |  |  |  |  |
| 3. Молекулярная |  |  |  |  |

2. Какой тип кристаллической решетки характерен для следующих веществ: хлорид калия, графит, сахар, иод, сульфид натрия? Например: иодид калия KI – ионная кристаллическая решетка.