

Тема: Химия

Время: 14 окт 2020 02:40 PM Москва

Подключиться к конференции Zoom

<https://us04web.zoom.us/j/76506782233?pwd=cTFaOTBGQzNpclNDU0xpQlpVS0QxZz09>

Идентификатор конференции: 765 0678 2233

Код доступа: cQusY7



Виды химической связи

Под **химической связью** понимают электрические силы притяжения, удерживающие частицы друг около друга.



Виды химической связи

- 1) **Ионная.**
- 2) Ковалентная (полярная, неполярная).
- 3) Металлическая.



Ионная связь.

1. В результате присоединения или отдачи электронов образуются заряженные частицы - **ионы**.
2. Положительно заряженные ионы называются – **катионы** (kat^+).
3. Отрицательно заряженные ионы называются – **анионы** (an^-).
4. Противоположно заряженные частицы притягиваются.
Так из ионов образуется молекула.



Ионная связь.

*Химическая связь, возникающая между ионами называется **ионной связью.***

*Ионная связь возникает между типичными **металлами (Me)** и типичными **неметаллами (неMe).***



Схема образования ионной связи.

