

Типы химических связей

Химическая связь - это взаимодействие двух частиц, в ходе обмена электронами

При образовании связи, все стремится завершить внешний уровень (содержащего 8 электронов)

Ионная

металл + неметалл =
металлнеметалл

Например: NaCl, KBr

это тип химической связи, характерный для разноименно заряженных ионов, которые образовались в результате отдачи и присоединения электронов атомами. В нее вступают элементы с большой разностью электроотрицательности.

Металлическая

простые вещества -
металлы

Например: Na, K, Mg

это связь между положительно заряженными ионами и атомами металлов и свободно движущимися по кристаллу электронами.

Ковалентная полярная

разные НеМе

Например: HNO₃,
H₂O

это электронный обмен между двумя атомами в молекуле вещества, при котором общая пара электронов смещается к одному атому (более электроотрицательному).

Ковалентная неполярная

одинаковые НеМе

Например: O₂, Cl₂

это взаимодействие двух атомов, при котором их общая пара электронов равноудалена от атомных ядер и одинаково принадлежит обоим атомам.