

image not found or type unknown



Ковалентная связь - это связь, возникающая между атомами за счет образования общих электронных пар. По степени смещенности общих электронных пар к одному из связанных ими атомов ковалентная связь может быть полярной и неполярной.

Механизм образования связи. Каждый атом неметалла отдает в общее пользование другому атому свои наружные неспаренные электроны. Образуются общие электронные пары. Общая электронная пара смещена к более электроотрицательному элементу.

Ионная связь образуется между атомами металлов и неметаллов, т.е. между атомами резко отличающимися друг от друга по электроотрицательности.

Механизм образования связи. Атом неметалла забирает наружные электроны у атома металла и превращается в анион (отрицательно заряженный ион). Атом металла теряет электроны и превращается в катион (положительно заряженный ион). Ионы связаны электростатическими силами.

Металлическая связь - связь в металлах и сплавах, которую выполняют относительно свободные электроны между ионами металлов в металлической кристаллической решетке.

Водородная связь - связь между атомами водорода одной молекулы и сильноотрицательными элементами (O, N, F) другой молекулы.

Механизм возникновения связи. Протон одной молекулы притягивается неподеленной электронной парой атома другой молекулы.