

# Тезаурус

**Валентность** химических элементов – число ковалентных связей, которыми данный атом соединён с другими атомами.

**Валентные возможности атомов** определяются не только числом неспаренных электронов, но и числом неподелённых электронных пар, способных переходить на свободные орбитали атомов другого элемента

**Гибридизация** – процесс взаимодействия разных, но близких по энергии электронных орбиталей, приводящий к их выравниванию по форме и энергии.

**Двойная связь** – образуется при наложении  $\pi$ -связи на  $\sigma$ -связь.

**Орбиталь** – область наиболее вероятного местонахождения электрона в атоме (атомная орбиталь) или в молекуле (молекулярная орбиталь).

**Пи связь ( $\pi$ )** – связь, образованная перекрыванием атомных орбиталей по обе стороны от линии, соединяющей ядра атомов (боковые перекрывания).

**Сигма связь ( $\sigma$ )** – связь, образованная перекрыванием атомных орбиталей по линии, соединяющей ядра взаимодействующих атомов.

**Тройная связь** – образуется при наложении двух  $\pi$ -связей на  $\sigma$ -связь.