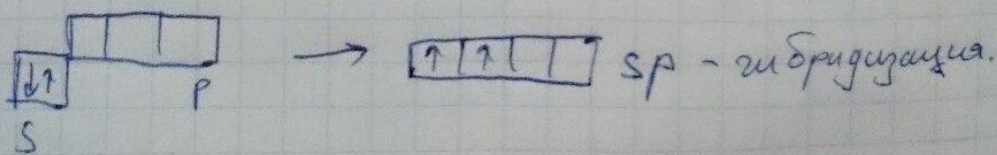


9. Метод валентных связей. Гибридизация атомных орбиталей, виды гибридизации, геометрическая конфигурация молекул

Основные постулаты МВС:

1. Одинарная химическая связь осуществляется двумя валентными электронами с антипараллельными спинами, которые занимают валентные орбитали -
- по одной от каждого из взаимодействующих атомов
2. Исходные атомные орбитали сохраняют свою геометрическую форму и в составе молекулы.
3. Связь образуется за счёт перекрытия валентных атомных орбиталей.

Гибридизация АО - перестройка электронной структуры атома, при которой происходит выравнивание энергии нескольких типов орбиталей и возникают орбитали нового типа.



Виды гибридизации:

- sp
- sp^2
- sp^3

Геометрическая конфигурация молекулы полностью определяется типом гибридизации орбиталей центрального атома. (при условии, что)