

Метод молекулярных орбиталей (МО). Основные положения. Энергетические диаграммы гомоядерных молекул.

Основные принципы:

- Молекула рассматривается как единое целое, каждый  $e^-$  принадлежит молекуле в целом.
- Движение  $e^-$  независимо друг от друга
- Образование МО упрощенно рассматривается как линейная комбинация АО

Пример:

Молекула  $B_2$

