# Квантово-химическое моделирование молекулярных систем

курс лекций

2025г

### Содержание

1	$M_{H}$	огоэлектронные волновые функции и операторы	1
	1.1	Постановка задачи. Атомные единицы. Многоэлектронная проблема	1
	1.2	Приближение Борна-Оппенсеймера. Поверхность потенциальной энергии	9

## 1 Многоэлектронные волновые функции и операторы

#### 1.1 Постановка задачи. Атомные единицы. Многоэлектронная проблема

Нашей задачей является нахождение решений стационарного уравнения Шрёдингера в нерелятивстском приближении

$$\hat{H}|\psi\rangle = E|\psi\rangle \tag{1.1}$$

В СГС для атома водорода:

$$\left[ -\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla^2 - \frac{e^2}{r} \right] \psi = E\psi \tag{1.2}$$

Чтобы обезразмерить данное уравнение в атомных единицах принято полагать:  $m_e = 1, e = 1, \hbar = 1$  (скорость света тогда равна обратной постоянной тонкой сктруктуры)

$$\left[ -\frac{1}{2}\nabla^2 - \frac{1}{r} \right] \psi = E\psi \tag{1.3}$$

Энергия атома водорода в таком случае равна  $-\frac{me^4}{2\hbar^2}=-0.5$  ед. Хартри = -13.6 эВ. В случае нескольких ядер и электронов:

$$\psi = \psi(\mathbf{R}_1, \dots, \mathbf{R}_K, \mathbf{r}_1, \dots, \mathbf{r}_N, \sigma_1, \dots, \sigma_N)$$
(1.4)

Для молекулы воды возникает 43 независимых координаты, поэтому сетка параметров в 100 точек на каждой координате приведёт к общему числу точек:  $100^{43} = 10^{86}$ , что не позволяет решать уравнение численно.

Решать систему дифференциальных уравнений можно несколькими способами:

- 1) Функции Грина. Например, метод GW. Хорошо предсказывает bandgap, используется для твердого тела и молекул.
- 2) Метод рядов Фурье  $\psi = \sum_k c_k \phi_k$ . Такой ортогональный базис можно получить через детерминанты Слейтера, о чём будет сказано далее.

Покажем основные обозначения для компонент гамильтониана:

$$\hat{H} = \hat{T} + \hat{V} = \hat{T}_n + \hat{T}_e + \hat{V}_{ne} + \hat{V}_{ee} + \hat{V}_{nn}$$
(1.5)

где

$$\hat{T}_n = -\frac{1}{2} \sum \frac{1}{M_\alpha} \nabla_\alpha^2, \ \hat{T}_e = -\frac{1}{2} \sum \nabla_i^2$$

$$\tag{1.6}$$

$$\hat{V}_{nn} = \sum_{\alpha < \beta} \frac{Z_{\alpha} Z_{\beta}}{|\vec{R}_{\alpha} - \vec{R}_{\beta}|} \hat{V}_{ne} = -\sum_{\alpha, i} \frac{Z_{\alpha}}{|\vec{R}_{\alpha} - \vec{r}_{i}|} \hat{V}_{ee} = \sum_{i < j} \frac{1}{|\vec{r}_{i} - \vec{r}_{j}|}$$
(1.7)

Помимо этого есть спин-спиновое взаимодействие (например, в уране, это взаимодействие может иметь вклад до 5% от ответа, что очень много для расчётов в химии)

Также есть и спин-орбитальное взаимойствие (например, в органике практически нет необходимости его учитывать). Для учёта данного взаимодействия существует *гамильтониан Брейта*.

Учёта выше перечисленных взаимодействий не требуется для первых двух периодов таблицы Менделеева.

# 1.2 Приближение Борна-Оппенгеймера. Поверхность потенциальной энергии

Поскольку ядра значительно тяжелее эелктронов, их движение происходит медленнее, чем у электронов. Поэтому хорошей аппроксимацией можно считать, что электроны в молекуле движутся в поле неподвижных ядер. Следовательно, в (1.6) можно пренебречь вкладом  $\hat{T}_n$ , а  $\hat{V}_{nn}$  можно считать константой, что не влияет на собственные функции гамильтониана, поэтому он приводится к виду

$$\hat{H}_e = \hat{T}_e + \hat{V}_{ne} + \hat{V}_{ee} + V_{nn}, \tag{1.8}$$

Потенциал  $V_{nn}$  часто включают в гамильтониа, чтобы корректнее интерпретировать спектр с точки зрения физического смысла. Таким образом приходим к электронному уравнению Шрёдингера

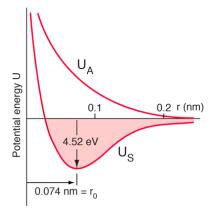


Рис. 1: Поверхность потенциальной энергии  ${\rm H}_2$ 

$$\hat{H}_e \psi_e(\mathbf{r}|\mathbf{R}) = E_e(\mathbf{R})\psi_e(\mathbf{r}|\mathbf{R}), \tag{1.9}$$

где положение ядер R является параметром.

Энергия  $E_e(\mathbf{R})$  может быть использована как потенциал при решении задачи движения ядер. Множество её значений в зависимости от координат называется поверхностью потенцильной энергии Её график в случае молекулы  $H_2$  указан на рисунке 1. Имеется всего лишь одна координата - расстояние между ядрами, причём нижняя кривая соответствтует синглетному состоянию (S=0), или основному состоянию для спектра электронного гамильтониана в каждой точке  $\mathbf{R}$ , а верхняя - триплентному (S=1).

Стоит отметить, что хотя массы электронов и ядер отличаются на порядки  $(10^3 \div 10^5)$  имеются и случаи, когда пренебрегать такой разницей уже нельзя. Например, при исследовании лёгких веществ с помощью мюонов. Помимо этого, приближение Борна-Оппенгеймера часто предполагает большое расстояние между поверхностями потенциальной энергии, и в связи с этим приводит к невозможности системы переходить между ними. Такое, в частности, наблюдается в молекулах ретиналя, отвечающих за детектирования света клетками нашего глаза. В условиях адиабатичности они бы не могли менять конформацию.

Волновую функцию всей системы можно представить 1 как

$$\psi = \sum_{k=0}^{\infty} \chi_k(\mathbf{R}) \psi_k(\mathbf{r}|\mathbf{R})$$
(1.10)

где  $\chi_k({m R})$  - ядерные волновые функции

Тогда уравнение Шредингера 1.1 примет вид:

$$(\hat{T}_n + \hat{H}_e) \sum_k \chi_k(\mathbf{R}) \psi_k(\mathbf{r}|\mathbf{R}) = E \sum_k \chi_k(\mathbf{R}) \psi_k(\mathbf{r}|\mathbf{R})$$
(1.11)

Домножим слева на  $\langle \psi_m |$ :

$$\langle \psi_m | \hat{T}_n | \sum_k \chi_k \psi_k \rangle + \langle \psi_m | \hat{H}_e | \sum_k \chi_k \psi_k \rangle = E \langle \psi_m | \sum_k \chi_k \psi_k \rangle$$
 (1.12)

Воспользуемся ортонормированностью базиса:  $\langle \psi_m | \sum_k \chi_k \psi_k \rangle = \sum_k \chi_k \delta_{mk} = \chi_m$ , а также тем, что  $\langle \psi_m | \hat{H}_e = \langle \psi_m | E_m$ .

$$-\frac{1}{2}\sum_{k}\left[\sum_{\alpha}\frac{1}{M_{\alpha}}\langle\psi_{m}|\nabla_{\alpha}^{2}|\psi_{k}\chi_{k}\rangle\right] + E_{m}\chi_{m} = E\chi_{m}$$
(1.13)

Распишем лапласиан:

$$\nabla_{\alpha}\nabla_{\alpha}\chi_{k}\psi_{k} = \nabla_{\alpha}\left[(\nabla_{\alpha}\chi_{k})\psi_{k} + \chi_{k}(\nabla_{\alpha}\psi_{k})\right] = (\nabla_{\alpha}^{2}\chi_{k})\psi_{k} + 2(\nabla_{\alpha}\chi_{k})(\nabla_{\alpha}\psi_{k}) + \chi_{k}(\nabla_{\alpha}^{2}\psi_{k})$$

Функция вида ( $\nabla_{\alpha}\chi_{k}$ ) зависит только от параметра R, поэтому её можно выносить из матричного элемента. В итоге слагаемое с суммой из (1.13) преобразуется так:

 $<sup>^{1}</sup>$ При каждом фиксированном R функция  $\psi(R)$  раскладывается по ортонормированному базису собственных функций электронного гамильтониана (1.8):  $\langle \psi_{i} | \psi_{j} \rangle = \delta_{ij}$ .

$$\sum_{k} \left( -\frac{1}{2} \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} (\nabla_{\alpha}^{2} \chi_{k}) \delta_{mk} - \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} \langle \psi_{m} | \nabla_{\alpha} | \psi_{k} \rangle \nabla_{\alpha} \chi_{k} - \frac{1}{2} \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} \langle \psi_{m} | (\nabla_{\alpha}^{2} \psi_{k}) \rangle \chi_{k} \right) = \\
= \underbrace{\left[ -\frac{1}{2} \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} \nabla_{\alpha}^{2} \right]}_{\hat{T}_{R}} \chi_{m} - \sum_{k} \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} \langle \psi_{m} | \nabla_{\alpha} | \psi_{k} \rangle \nabla_{\alpha} \chi_{k} - \frac{1}{2} \sum_{k} \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} \langle \psi_{m} | (\nabla_{\alpha}^{2} \psi_{k}) \rangle \chi_{k} \tag{1.14}$$

Таким образом (1.13) переходит в

$$\hat{T}_n \chi_m + E_m \chi_m - \sum_k \left[ \sum_{\alpha} \frac{1}{M_{\alpha}} \overbrace{\langle \psi_m | \nabla_{\alpha} | \psi_k \rangle}^{A_{mk}} \nabla_{\alpha} \right] \chi_k - \frac{1}{2} \sum_k \left( \sum_{\alpha} \overbrace{\langle \psi_m | \nabla_{\alpha}^2 | \psi_k \rangle}^{B_{mk}} \right) \chi_k = E \chi_m \quad (1.15)$$

Попробуем упростить данное уравнение. Рассмотрим при каких условиях можно пренебречь недиагональными матричными элементами.

Оценим  $A_{mk}$ . При m=k в случае выбора вещественных волновых функций.

$$0 = \nabla_{\alpha} \langle \psi_m | \psi_m \rangle = 2 \langle \psi_m | \nabla_{\alpha} \psi_m \rangle$$

При  $m \neq k$ 

$$0 = \nabla_{\alpha} \langle \psi_m | \hat{H}_e | \psi_k \rangle = E_k \langle \nabla_{\alpha} \psi_m | \psi_k \rangle + \langle \psi_m | (\nabla_{\alpha} \hat{H}_e) | \psi_k \rangle + E_m \langle \psi_m | \nabla_{\alpha} \psi_k \rangle$$

Откуда, пользуясь тем, что  $\langle \psi_m | \nabla_\alpha \psi_k \rangle = - \langle \nabla_\alpha \psi_m | \psi_m \rangle$ , получаем

$$A_{mk} = \langle \psi_m | \nabla_\alpha \psi_k \rangle = \frac{\langle \psi_m | (\nabla_\alpha \hat{H}_e) | \psi_k \rangle}{E_k - E_m}$$
(1.16)

Уравнение (1.16) называется формулой Борна-Фока. В случае, если  $A_{mk} \ll A_{mm}$ ,  $m \neq k$ , что характерно для больших расстояний между энергиями  $E_k$  и  $E_m$ , в уравнении (1.15) можно пренебречь слагаемыми с  $A_{mk}$ ,  $m \neq k$ . Аналагично пренебрегаются и  $B_{mk}$ ,  $m \neq k$ , как поправки второго порядка к неадиабатичности.

С учётом вышесказанных приближений уравнение (1.15) переходит в

$$\left[\hat{T}_n + E_m(\mathbf{R})\right] \chi_m + \left\langle \psi_m | \hat{T}_n | \psi_m \right\rangle \chi_m = E \chi_m \tag{1.17}$$

Матричный элемент  $B_{mm}$  называется диагональной Борн-Оппенгеймееровской поправкой (DBOS). С DBOS уравнение (1.17) записано в адиабатическом приближении. Без DBOS в приближении Борн-Оппенгеймера:

$$\left[\hat{T}_n + E_m(\mathbf{R})\right] \chi_m = E\chi_m \tag{1.18}$$