

分子軌道法 (MO法)

水素分子の場合 Linus Pauling の解析

分子軌道  $\psi$  は 原子軌道の 線形結合 とする. "LCAO"

$$\psi = C_A \phi_A + C_B \phi_B$$

(水素分子の場合  $\phi_A, \phi_B$  は 1s 軌道)

波動方程式を 変形 する,

$$H\psi = E\psi$$

$$\int \psi^* H \psi d\tau = \int \psi^* E \psi d\tau = E \int \psi^* \psi d\tau$$

$$\therefore E = \frac{\int \psi^* H \psi d\tau}{\int \psi^* \psi d\tau} \quad \dots \text{実測 } E \text{ の 期待値 を 求める式}$$

自然に エネルギー の 最小 を 好む.

$E$  が 最小 を 与える 条件 から 係数  $C_A, C_B$  を 決めよう. "変分原理"

$$\left(\frac{\partial E}{\partial C_A}\right)_{C_B} = 0 \quad \text{から} \quad \left(\frac{\partial E}{\partial C_B}\right)_{C_A} = 0$$

以下 計算 する.

$$\begin{aligned} \text{分母: } \int \psi^* \psi d\tau &= \int (C_A \phi_A + C_B \phi_B)^2 d\tau \quad (\text{正確には左の } \psi \text{ は } \psi^*) \\ &= C_A^2 \int \phi_A^2 d\tau + 2C_A C_B \int \phi_A \phi_B d\tau + C_B^2 \int \phi_B^2 d\tau \end{aligned}$$

( $\int \phi_A \phi_B d\tau = S$  とおく.)

$$= C_A^2 + C_B^2 + 2C_A C_B S$$

$$\begin{aligned} \text{分子: } \int \psi^* H \psi d\tau &= \int (C_A \phi_A + C_B \phi_B) H (C_A \phi_A + C_B \phi_B) d\tau \\ &= C_A^2 \int \phi_A H \phi_A d\tau + 2C_A C_B \int \phi_A H \phi_B d\tau + C_B^2 \int \phi_B H \phi_B d\tau \end{aligned}$$

$$\left( \begin{array}{l} \int \phi_A H \phi_A d\tau = \alpha \\ \int \phi_B H \phi_B d\tau = \beta \\ \int \phi_A H \phi_B d\tau = \int \phi_B H \phi_A d\tau = \gamma \end{array} \right)$$

$$= (C_A^2 + C_B^2) \alpha + 2C_A C_B \gamma$$

$$\text{ゆえに, } E = \frac{(C_A^2 + C_B^2) \alpha + 2C_A C_B \gamma}{C_A^2 + C_B^2 + 2C_A C_B S} \quad \left[ \begin{array}{l} E = f(C_A, C_B) \\ S, \alpha, \beta \text{ は 定数} \end{array} \right]$$

分母 を 定めて,

$$C_A^2 E + C_B^2 E + 2C_A C_B S E = (C_A^2 + C_B^2) \alpha + 2C_A C_B \gamma$$

$C_A$  で 偏微分 し,  $S$  も 定めて.

$$2C_A E + C_A^2 \frac{\partial E}{\partial C_A} + C_B^2 \frac{\partial E}{\partial C_A} + 2C_B S E + 2C_A C_B S \frac{\partial E}{\partial C_A} = 2C_A \alpha + 2C_B \gamma$$

$$(C_A^2 + C_B^2 + 2C_A C_B S) \frac{\partial E}{\partial C_A} = 2C_A \alpha + 2C_B \gamma - 2C_A E - 2C_B S E$$

$$\therefore 0 = (\alpha - E) C_A + (\beta - S E) C_B$$

$C_B$  についても 同様にして

$$0 = (\alpha - E) C_B + (\beta - S E) C_A$$

次の 連立 方程式:

$$\begin{pmatrix} \alpha - E & \beta - S E \\ \beta - S E & \alpha - E \end{pmatrix} \begin{pmatrix} C_A \\ C_B \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \end{pmatrix}$$

$\begin{pmatrix} C_A \\ C_B \end{pmatrix} \neq \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \end{pmatrix}$  の 解 が ある ため,

$$\begin{vmatrix} \alpha - E & \beta - S E \\ \beta - S E & \alpha - E \end{vmatrix} = 0$$

$$\therefore (\alpha - E)^2 - (\beta - S E)^2 = 0$$

$$\{ \alpha + \beta - (1+S)E \} \{ \alpha - \beta - (1-S)E \} = 0$$

$$E = \frac{\alpha + \beta}{1 + S}, \quad \frac{\alpha - \beta}{1 - S}$$

$\downarrow$   $E_+$                    $\downarrow$   $E_-$

この 2つの エネルギー に 対応 する  $C_A, C_B$  を 求める.

$E = E_+$  の時,  $C_B = C_A$  かつ, 規格化して

$$\psi_+ = C_A (\phi_A + \phi_B)$$

$$\int \psi_+^* \psi_+ d\tau = C_A^2 (1 + 2S + 1) = 1$$

$$\therefore C_A = \frac{1}{\sqrt{2+2S}}$$

$$\therefore \psi_+ = \frac{1}{\sqrt{2+2S}} (\phi_A + \phi_B)$$

$E = E_-$  の時,  $C_B = -C_A$  かつ

$$\psi_- = \frac{1}{\sqrt{2-2S}} (\phi_A - \phi_B)$$