

Ανακεφαλαίωση

Για την οριζουσα $|\varphi_1 \varphi_2 \dots \varphi_n\rangle$ έχουμε:

$$E_{HF} = \sum_{i=1}^n \langle \varphi_i | \hat{h} | \varphi_i \rangle + \frac{1}{2} \sum_{i=1}^n \sum_{j=1}^n \langle \varphi_i \varphi_j | \hat{g} | \varphi_i \varphi_j \rangle$$

α
οπου:

$$\begin{aligned} \langle \varphi_i \varphi_j | \hat{g} | \varphi_i \varphi_j \rangle &= \langle \varphi_i(1) \varphi_j(2) | \hat{g} | \varphi_i(1) \varphi_j(2) \rangle - \\ &- \langle \varphi_i(1) \varphi_j(2) | \hat{g} | \varphi_j(1) \varphi_i(2) \rangle \\ &= J_{ij} - K_{ij} \end{aligned}$$

Τελειους Fock:

$$\hat{f} = \hat{h} + \sum_j^n (\hat{J}_j - \hat{K}_j)$$

$$\hat{f} |\varphi_i\rangle = \varepsilon_i |\varphi_i\rangle \quad \langle \varphi_j | \hat{f} | \varphi_i \rangle = \varepsilon_i \delta_{ij}$$

LCAO $\{\chi_n\}_N \rightarrow \varphi_i = \sum_n^N c_{ni} \chi_n$

$$\sum_{n=1}^N c_{ni} (F_{mn} - \varepsilon_i S_{mn}) = 0 \quad (N \text{ εξισώσεις})$$

$m=1, \dots, N$

και ψαχνουμε να βρούμε τα c_{ni} . Αυτό γίνεται με επαναληπτική λύση των εξισώσεων.

Τὰ φ_i συνηθίζουμε να τα γέμε "μοριακά τροχιακά" ενώ τα $\{\chi_n\}$ άτομικά τροχιακά ή ατομικές συναρτήσεις. Αυτό που πρέπει να τονιστεί πάντως είναι ότι τα φ_i και τα χ_n δεν έχουν καμία φυσική σημασία αλλά είναι ενδιαφέρουσες μαθηματικές ιδιότητες που χρησιμοποιούμε για να κατασκευάσουμε την (προσεγγιστική) συνοδική κυματοσυνάρτηση του προς μελέτη ποτο-ηλεκτρονιακού συστήματος, δηλ. την ορίζουσα Slater εν προκειμένω.

Όπως είδαμε παραπάνω μπορούμε να αλλάξουμε τα φ_i μέσω ενός μετασχηματισμού και η συνοδική ενέργεια να παραμένει η ίδια.

Συνήθως χρησιμοποιούμε το ίδιο χωρικό τροχιακό για να φτιάξουμε δύο spinorbitals (α και β)
 Η προσέγγιση αυτή ονομάζεται restricted Hartree-Fock (RHF). Έτσι για ένα σύστημα κλειστής επιβίθου (closed-shell) θα έχουμε:

$$|\varphi_1^\alpha \varphi_1^\beta \varphi_2^\alpha \varphi_2^\beta \dots \varphi_n^\alpha \varphi_n^\beta| \equiv |\varphi_1 \bar{\varphi}_1 \varphi_2 \bar{\varphi}_2 \dots \varphi_n \bar{\varphi}_n|$$

Βεβαίως υπάρχει και η δυνατότητα να χρησιμοποιήσουμε διαφορετικές χωρικές συναρτήσεις οπότε έχουμε unrestricted Hartree-Fock (UHF). Η προσέγγιση αυτή έχει το πρόβλημα ότι η προκύπτουσα ορίθουσα δεν είναι ιδιοσυνάρτηση του spin (spin contamination).

Αποφουδώνοντας την προσέγγιση RHF, η ενέργεια Hartree-Fock για ένα κλειστό σύστημα εκφρασμένη μέσω μόνο των χωρικών συναρτήσεων θα είναι:

$$E_{HF} = 2 \sum_i^{n/2} h_{ii} + \sum_i^{n/2} \sum_j^{n/2} (2J_{ij} - K_{ij})$$

(n: αριθμός ηλεκτρονίων)

Ενώ ο τελεστής Fock:

$$\hat{f} = \hat{h} + \sum_{j=1}^{n/2} (2\hat{J}_j - \hat{K}_j)$$

n: αριθμός spinorbitals

Εδώ οι δείκτες i, j αναφέρονται στις χωρικές συν-
 ραφίσεις και όχι στα spinorbitals. Επίσης τα J_{ij}
 είναι διπλάσια από τα K_{ij} διότι όπως έχουμε δει τα
 μεία K μηδενίζονται λόγω διαφορετικού spin, των
 ψ_i, ψ_j .

Το μόριο H_2 με το ελάχιστο δυνατό βασικό σύνολο

Το μόριο H_2 περιέχει 2 ηλεκτρόνια και δύο πυρήνες έστω σε απόσταση R σταθερή (θεωρούμε τους πυρήνες ακίνητους). Θα χρησιμοποιήσουμε την μέθοδο RHF. Ως άρτικό βασικό σύνολο θα πάρουμε το $\{1s_a, 1s_b\}$ (αυτό αντιστοιχεί σε $\{\chi_n\}$) δηλ. από ένα $1s$ τροχιακό σε κάθε πυρήνα. Θα εκφράσουμε τις ϕ_i ως: $\phi = c_a s_a + c_b s_b$ (όπου παρέμφα το 1 από το $1s$).

$$\text{Οι εξισώσεις HF-LCAO } \sum_{n=1}^N c_n i (F_{mn} - \epsilon_i S_{mn}) = 0$$

Για γράφονται:

$$c_a (F_{aa} - \epsilon S_{aa}) + c_b (F_{ab} - \epsilon S_{ab}) = 0$$

$$c_a (F_{ba} - \epsilon S_{ba}) + c_b (F_{bb} - \epsilon S_{bb}) = 0$$

με άγνωστους τα c_a, c_b, ϵ .

υπομονή:

$$F_{ab} = \langle S_a | \hat{f} | S_b \rangle = \langle S_b | \hat{f} | S_a \rangle = F_{ba}$$

$$F_{aa} = \langle S_a | \hat{f} | S_a \rangle = \langle S_b | \hat{f} | S_b \rangle = F_{bb}$$

$$S_{aa} = \langle S_a | S_a \rangle = \langle S_b | S_b \rangle = 1$$

$$S_{ab} = \langle S_a | S_b \rangle = \langle S_b | S_a \rangle = S_{ab} \equiv S$$

Is γνωστό ότι πρέπει:

$$\begin{vmatrix} F_{aa} - \epsilon & F_{ab} - \epsilon S_{ab} \\ F_{ab} - \epsilon S_{ab} & F_{aa} - \epsilon \end{vmatrix} = 0 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow (F_{aa} - \epsilon)^2 = (F_{ab} - \epsilon S_{ab})^2 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow F_{aa} - \epsilon = \pm (F_{ab} - \epsilon S_{ab})$$

μέ τους: $\epsilon_1 = \frac{F_{aa} + F_{ab}}{1 + S_{ab}}$, $\epsilon_2 = \frac{F_{aa} - F_{ab}}{1 - S_{ab}}$

(θυμηθείτε το H_2^+ , είχαμε το ίδιο αποτέλεσμα όπου αντί για H_{aa}, H_{ab} τώρα έχουμε F_{aa}, F_{bb})

$$\underline{F_{\alpha i} \quad \varepsilon = \varepsilon_1}$$

$$C_a \left(F_{aa} - \frac{F_{aa} + F_{ab}}{1 + S_{ab}} \right) + C_b \left(F_{ab} - \frac{F_{aa} + F_{ab}}{1 + S_{ab}} S_{ab} \right) = 0$$

το οποίο κανοντας τις πράξεις μας δίνει (όπως και στο H_2^+): $C_a = C_b$

\Rightarrow Άρα $\varphi_1 = C_a (S_a + S_b)$

\Rightarrow Επίσης θέτουμε $\langle \varphi_1 | \varphi_1 \rangle = 1 \Rightarrow$

$$\Rightarrow C_a^2 (\langle S_a | S_a \rangle + 2 \langle S_a | S_b \rangle + \langle S_b | S_b \rangle) = 1 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow C_a^2 (1 + 2S_{ab} + 1) = 1 \Rightarrow C_a = \frac{1}{\sqrt{2(1+S_{ab})}}$$

Τέλος: $\varphi_1 = \frac{1}{\sqrt{2(1+S_{ab})}} (S_a + S_b)$

Ομοίως για $\varepsilon = \varepsilon_2$ βρίσκουμε: $C_a = -C_b$

και τέλος $\varphi_2 = \frac{1}{\sqrt{2(1-S_{ab})}} (S_a - S_b)$

θεωρώντας ως διμετώδη την ορίζουσα:

$$|\varphi_1^\alpha \varphi_1^\beta| = |\varphi_1 \bar{\varphi}_1| \quad (\mu\epsilon \varphi_1^\alpha = \varphi_1 \times \alpha, \varphi_1^\beta = \varphi_1 \times \beta)$$

δηλ. τοποθετώντας και τα δύο ηλεκτρόνια στην φ_1

ο τέλει Fock θα είναι:

$$\hat{f} = \hat{h} + \sum_{j=1}^{n/2} (2 \hat{J}_j - \hat{K}_j) = \hat{h} + 2 \hat{J}_1 - \hat{K}_1$$

Ενώ η συνολική ενέργεια:

$$E = 2 \sum_i^{n/2} h_{ii} + \sum_i^{n/2} \sum_j^{n/2} (2 \hat{J}_{ij} - \hat{K}_{ij}) = 2 h_{11} + 2 J_{11} - K_{11}$$

$$\Rightarrow \underline{E = 2 h_{11} + J_{11}} \quad (\delta\omega\sigma\tau\ \ J_{11} = K_{11})$$

Η ιδιοτιμή E_1 που αντιστοιχεί στην φ_1 θα είναι:

$$E_1 = \langle \varphi_1 | \hat{f} | \varphi_1 \rangle = \langle \varphi_1 | \hat{h} | \varphi_1 \rangle + 2 J_{11} - K_{11} = h_{11} + J_{11}$$

Παρατηρούμε ότι $E \neq 2 E_1$ πράγμα που τονίδηκε και γενικότερα προηγούμενα.

Η συνάρτηση φ_2 δεν χρησιμοποιείται. Σημειώνεται ότι την ονομάζουν LUMO (lowest unoccupied

molecular orbital). ϵ_2 που της αντιστοιχεί

Για γράφεται:

$$\begin{aligned}\epsilon_2 &= \langle \varphi_2 | \hat{f} | \varphi_2 \rangle = \langle \varphi_2 | \hat{h} | \varphi_2 \rangle + 2 \langle \varphi_2 | \hat{J}_1 | \varphi_2 \rangle - \langle \varphi_2 | \hat{K}_1 | \varphi_2 \rangle \\ &= h_{22} + 2J_{12} - K_{12}\end{aligned}$$

μια κονδρωειδής προσέγγιση της ηλεκτρονιακής συγγέ-
νειας (electron affinity) του H_2 .

Έχει ενδιαφέρον επί συνέχεια να δούμε τα εφοκτε-
νώματα τα οποία ερμηνεύονται στην όση διαδικασία.

Κατ'άρχην όσα τα $\langle \varphi_i | \hat{h} | \varphi_i \rangle$, $\langle \varphi_i | \hat{J}_j | \varphi_i \rangle$, κλπ
μπορούν να αναχθούν σε άθροισματα εφοκτενωμά-
των μεταξύ των S_a και S_b . Π.χ

$$\begin{aligned}\langle \varphi_1 | \hat{h} | \varphi_1 \rangle &= \langle S_a + S_b | \hat{h} | S_a + S_b \rangle = \langle S_a | \hat{h} | S_a \rangle + \langle S_b | \hat{h} | S_b \rangle \\ &+ \langle S_a | \hat{h} | S_b \rangle + \langle S_b | \hat{h} | S_a \rangle \quad (\text{Τριπλά εφοκτενώματα})\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\langle \varphi_1 | \hat{J}_1 | \varphi_1 \rangle &= \langle (S_a + S_b) (S_a + S_b) | g_{(1,2)} | (S_a + S_b) (S_a + S_b) \rangle = \dots \\ &\quad (\text{Εξάπλά εφοκτενώματα})\end{aligned}$$

κλπ

"Αρα όλα τα μοριακτρονιακά (τριπλά) και δι-ηλεκτρονιακά (έξαιπλά) ότοκτηρώματα μεταξύ ατομικών συναρτήσεων μπορούν να υπολογισθούν πριν τών υπολογισμύ HF και να αποθηκευθούν. Από αυτή υπολογίζονται μετρί ότα τρι μοριακά ότοκτηρώματα που θεί χρειαζοῦμε. Για πολυατομικά μόρια ο αριθμός τους γίνεται πολύ μεγάλος και επίσης δέν πρόκειται για εύκοτα ότοκτηρώματα π.χ.

$$J_{aa} = \langle \psi_a \psi_a | g(r_{12}) | \psi_a \psi_a \rangle = \int_{-\infty}^{+\infty} \int \int \int \int e^{-ar_1} e^{-ar_2} \frac{1}{r_{12}} e^{-ar_1} e^{-ar_2} dx_1 dy_1 dz_1 dx_2 dy_2 dz_2$$

και για συναρτήσεις p, d, ππ ακόμη πιο πολύπλοκα. Εύτως οι υπολογισμοί γίνονται ταχύτερα μέσω υπολογιστών με τους κατάλληλους αλγορίθμους.

Για να διευκολυνθούν οι υπολογισμοί δέν χρησιμοποιούνται άκριβώς τα υδρογονοειδή ατομικά τροχιακά

Άλλα συναρτήσεις που προσεγγίζουν σε αυτά και κάνουν τους υπολογισμούς εύκολότερους. Όπως έχουμε ήδη πει οι συναρτήσεις αυτές δεν έχουν φυσική σημασία σε ένα ποσο-ηλεκτρονικό σύστημα. Είναι απλώς ενδιάμεσα για την κατασκευή της συνολικής κυματοσυναρτήσεως. Θα μιλήσουμε στη συνέχεια στοιχειωδώς για τα διάφορα βασικά σύνολα συναρτήσεων (ή απλοποιήσεις) που χρησιμοποιούνται.

Βασικά σύνοδα

Το 1951 ο Slater πρότεινε βασικά σύνοδα της

μορφής:
$$\Phi_{abc}^{STO} = N x^a y^b z^c e^{-\zeta r}$$

α' όπου: STO: Slater type orbital

N : κανονικοποίηση, a, b, c : ακέραιοι, ζ : πραγματικός

Αν συγκρίνουμε με την γενική μορφή ενός υδρογονοειδούς:

$$\Psi_{nlm} = N (r^l Y_l^m) \cdot L_{n-l-1}^{2l+1}(\zeta r) \cdot e^{-\zeta r}$$

παρατηρούμε ότι το πομπώτικο Laguerre L_{n-l-1}^{2l+1} δείχνει

ότι δείχνουν και οι ακτινικοί κόμβοι της συνάρτησης.

ο όρος $(r^l Y_l^m)$ αντικαθίσταται με $x^a y^b z^c$ των πραγ-

ματικών υδρογονοειδών π.χ $(a=1, b=c=0) \rightarrow x$ δηλ. p_x

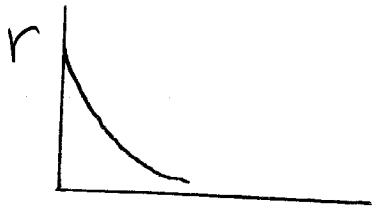
$(a=1, b=1, c=0) \rightarrow xy$ δηλ. d_{xy} , κτλ.

Γνωρίζουμε $a+b+c = l$ (για το άτομο).

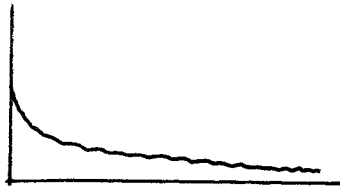
Η παράμετρος ζ στο $e^{-\zeta r}$ καθορίζει πόσο διακωπύει

η "σφαιρική" είναι η συνάρτηση, π.χ.

Μεγάλο \mathcal{J} :



Μικρό \mathcal{J} :



και φυσικά μπορούμε να συνδυάσουμε συναρτήσεις με διαφορετικές τιμές \mathcal{J} για μεγαλύτερη ευσυχισία στην κατασκευή των βέλτεστων κυματοσυναρτήσεων.

Οι συναρτήσεις Slater φαίνονται μοιάζουν με τα υδρογονοειδή τροχιακά, τουλάχιστον το $1s$, αλλά δεν περιέχουν τους ακτινικούς κόμβους για τα υπόλοιπα.

Γενικώς έχουν καλή συμπεριφορά σε μικρές και σε μεγάλες αποστάσεις. Όμως αν και είναι πιο απλά σε σχέση τις υδρογονοειδείς συναρτήσεις, ο υπολογισμός των ολοκληρωμάτων εξακολουθεί να αποτελεί δυσκολία.

Την ίδια περίοδο (1950) προτάθηκε από τον F. Boys η αντικατάσταση του εκθετικού όρου

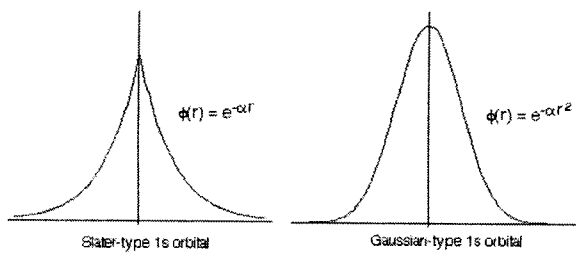
$e^{-\gamma r}$ από την γραμμική $e^{-\gamma r^2}$ έτσι ώστε να

έχουμε τα Gaussian type orbitals (GTO):

$$\Phi_{abc}^{\text{GTO}} = N x^a y^b z^c e^{-\gamma r^2}$$

Η εισαγωγή αυτών των συναρτήσεων απλοποιεί σημαντικά τον υπολογισμό των ολοκληρωμάτων λόγω κάποιων θεωρημάτων όπως π.χ. ότι το γινόμενο δύο συναρτήσεων Gaussian είναι επίσης μια Gaussian.

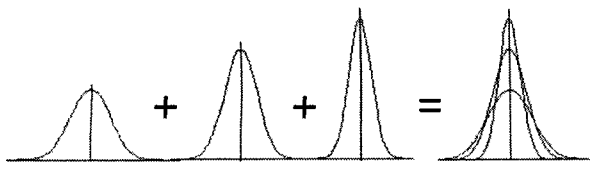
Όμως οι Gaussians έχουν το πρόβλημα ότι δεν δείχνουν σωστή συμπεριφορά ειδικά για μικρά r .



Όπως παρατηρούμε στο σχήμα για $r=0$ οι συναρτήσεις στο σημείο έχουν μία μύτη

(cusp) που είναι και η σωστή συμπεριφορά για υδρογονοαέρι. Αντίθετως οι GTO έχουν διαφορετική συμπεριφορά. Όμως είναι δυνατό να προσομοιώσουμε την

ωστί συμπεριφορά με γραμμικό συνδυασμό Gaussians



με διαφορετικά J όπως φαίνεται στο σχήμα. Δηλ. να

γράψουμε
$$\Phi_{abc}^{CGTO} = N x^a y^b z^c \sum_{i=1}^n e^{-J_i r^2}$$

ο γραμμικός αυτός συνδυασμός λέγεται contraction, και η συνάρτηση contracted GTO.

Τα βασικά συνόλα GTO έχουν επικρατήσει σχεδόν και όλοκληρία στους σύγχρονους υπολογισμούς.

Υπάρχουν "βιβλιοθήκες" βασικών συνόλων

διαφορετικών ποιοτικών χαρακτηριστικών και για

όλα τα άτομα. Π.χ www.basissetexchange.org

Επειδή το θέμα των διαφορετικών τύπων είναι τεχνικού χαρακτήρα δεν θα επεκταθώ. Όσοι ασχοληθούν

με υπολογισμούς και ενδιαφέρονται ως μου ζητήσουν

επι ητόσον ύψικό.