

## 4) Molekülorbitale und LCAO-Ansatz

Basisentwicklung:  $\psi(\mathbf{r}) = \sum_i a_i \phi_i(\mathbf{r})$  (vollständiger Satz)

mit:  $a_i = \langle \phi_i | \psi \rangle$ ;  $\langle \phi_i | \phi_j \rangle = S_{ij}$  ( $= \delta_{ij}$  bei vollst. ONS)

Bra-Ket-Notation:  $\langle \phi | \psi \rangle = \int \phi^*(\mathbf{r}) \psi(\mathbf{r}) d^3\mathbf{r}$

$|a_i|^2$  = Wahrscheinlichkeit, das System im Zustand  $|\phi_i\rangle$  bzw.  $\phi_i(\mathbf{r})$  vorzufinden (vollst. ONS)

LCAO-Ansatz (Linear combination of atomic orbitals):  $\phi_i(\mathbf{r})$  = Atomorbital,  
 $\psi(\mathbf{r})$  = Molekülorbital:

Eigenwertproblem:

$$\begin{aligned} \mathbf{H} \sum_j a_j \phi_j &= E \sum_j a_j \phi_j \\ \Rightarrow \sum_j \langle \phi_i | \mathbf{H} | \phi_j \rangle a_j &= E \sum_j \langle \phi_i | \phi_j \rangle a_j \\ \Rightarrow \sum_j (H_{ij} - E S_{ij}) a_j &= 0 \\ \Leftrightarrow \det(\mathbf{H}_{ij} - E \mathbf{S}_{ij}) &= 0 \quad (a_j \neq 0) \end{aligned}$$

Liefert die Energie der stationären Zustände (z.B. MO-Energien)