

C6.2 Hamiltonianul Atomului de Hidrogen

Fie funcția de undă staționară caracterizată de doi parametri ce trebuie determinați

$$\psi_Z(C, \alpha, r) = C \exp(-\alpha r)$$

prin aplicarea condițiilor de normalizare a funcției de undă și a variației minime a eigen-energiei.

Pe baza formulei generale a lui “Slater” (a se vedea secțiunea C6 Anexa)

$$I_k(m) = \int_0^{\infty} r^k e^{-mr} dr = \frac{k!}{m^{k+1}}, \quad \forall k \in N \ \& \ m \in C, \operatorname{Re}(m) > 0$$

funcția de undă radială se normalizează astfel

$$1 = \int_0^{\infty} \psi_Z^* \psi_Z r^2 dr = C^2 \int_0^{\infty} e^{-2\alpha r} r^2 dr = C^2 \frac{2!}{(2\alpha)^3} = \frac{C^2}{4\alpha^3}$$

de unde rezultă constanta de normalizare. Cu aceasta funcția de undă se rescrie

$$\psi_Z(\alpha, r) = 2\alpha^{3/2} \exp(-\alpha r)$$

fiind acum o funcție de un singur parametru rămas spre determinare – din principiul variațional al energiei totale

$$E_Z(\alpha) = \int_0^{\infty} \psi_Z^*(\alpha, r) \hat{H} \psi_Z(\alpha, r) r^2 dr$$

cu Hamiltonianul pentru atomul de hidrogen

$$\hat{H}_Z = -\frac{\hbar^2}{2m_0} \nabla^2 - \frac{Ze_0^2}{r}, \quad e_0^2 = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$$