

Átomo hidrogenoide: discusión

$$\Psi(\vec{r}) \rightarrow R(r) Y(\theta, \varphi) ; R(r) = \frac{u(r)}{r}$$

ρ es r adimensional $\rho = r/a_0$; $u(\rho) = f(\rho)e^{-\lambda\rho}$

$$\lambda = \sqrt{\frac{-E}{E_0}}$$

Escribimos $f(\rho) = \rho^3 \sum c_q \rho^q$

Encontramos

$$c_q = (-1)^q \left(\frac{2}{k+l} \right)^q \frac{(k-1)!}{(k-q-1)!} \frac{(2l+1)!}{q!(q+2l+1)!} c_0$$

$$E_{k,l} = -\frac{Z^2 E_0}{(k+l)^2} \quad \text{válido para } \begin{matrix} k \geq 1 \\ l \geq 0 \end{matrix}$$

$$R_{k=1, l=0}(r) = 2(a_0)^{-3/2} e^{-r/a_0} \quad (Z=1)$$

$$R_{k=2, l=0}(r) = 2(a_0)^{-3/2} \left(1 - \frac{r}{2a_0}\right) e^{-r/2a_0}$$

⋮

La energía depende de la suma $k+l$.

Se define $n = k+l$

$$E_n = -\frac{Z^2 E_0}{n^2} ; k \geq 1 \Rightarrow n-l \geq 1 \Rightarrow n \geq l+1$$

Los e-estados de hidrógeno se representan usualmente por $|n, l, m\rangle$

número principal
cuántico

número cuántico de
magnitud de momento
angular orbital

número cuántico
de proyección de
momento
angular
orbital

$$\Psi_{n,l,m}(\vec{r}) = R(r) Y_l^m(\theta, \varphi)$$

$$\psi_{nlm}(\mathbf{r}) = \langle r, \theta, \varphi | n, l, m \rangle = R_{n,l}(r) Y_l^m(\theta, \varphi).$$

La forma general de la función de onda hidrogenoide normalizada es

$$\psi_{nlm}(\mathbf{r}) = \underbrace{\sqrt{\left(\frac{2Z}{na_0}\right)^3 \frac{(n-l-1)!}{2n(n+l)!}} e^{-Zr/na_0} \left(\frac{2Zr}{na_0}\right)^l L_{n-l-1}^{2l+1}\left(\frac{2Zr}{na_0}\right)}_{R_{n,l}(r)} Y_l^m(\theta, \varphi),$$

donde $L_\alpha^\beta(x)$ son los polinomios generalizados de Laguerre.

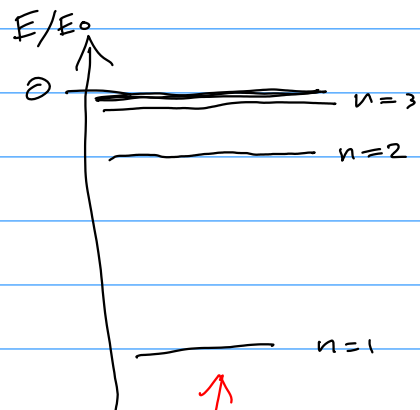
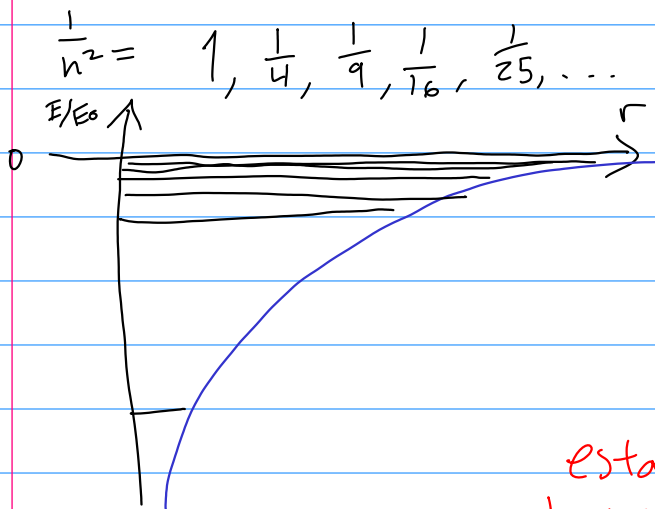
normalización

$$\int |\psi(\vec{r})|^2 dV = 1$$

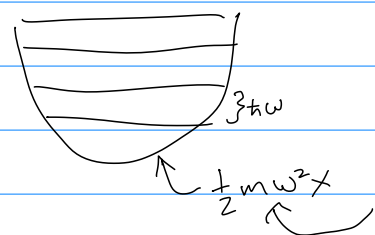
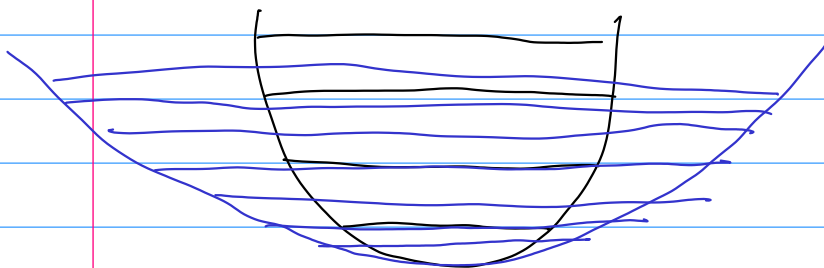
$$\begin{aligned} \int |\psi(\vec{r})|^2 dV &= \iiint |R(r)|^2 |Y_l^m(\theta, \varphi)|^2 r^2 \sin\theta dr d\theta d\varphi \\ &= \underbrace{\int |R(r)|^2 r^2 dr}_1 \underbrace{\iint |Y_l^m(\theta, \varphi)|^2 \sin\theta d\theta d\varphi}_1 \end{aligned}$$

Números cuánticos

Dijimos $n \geq l+1$, $n \geq 1$, $E_n \sim -\frac{1}{n^2}$



estado base $\psi_{n=1, l=0, m=0}(\vec{r})$



De la clase pasada

$$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{m_e e^2} \quad \text{radio de Bohr} \quad E_0 = \frac{m_e e^4}{(4\pi\epsilon_0)^2 2 \hbar^2} \quad \text{energía de estado base}$$

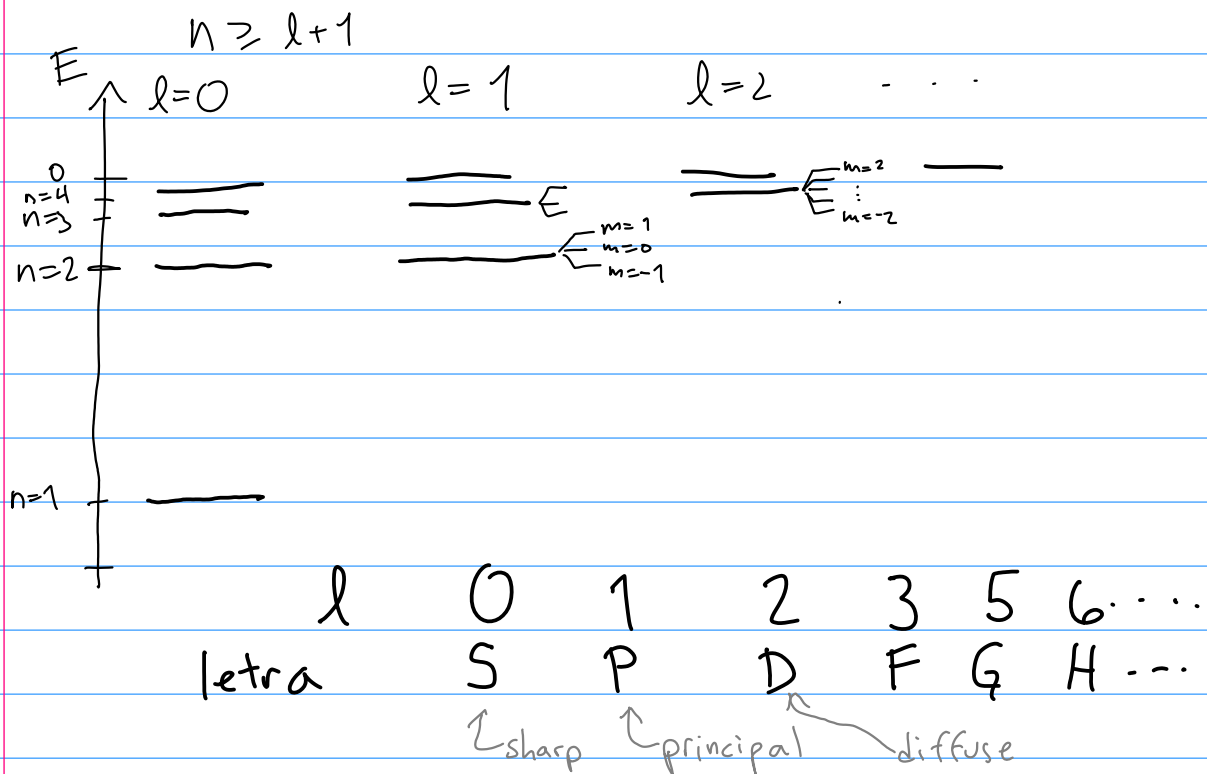
$$E_n = - \frac{Z^2 E_0}{n^2} \quad ; \quad E_{n=1} = Z^2 E_0$$

Otra forma de escribir la energía del estado base, usando la constante de estructura fina.

$$\alpha = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar c} \approx \frac{1}{137} \quad ; \quad E_0 = \frac{1}{2} \alpha^2 m_e c^2$$

Como $E_0 \ll m_e c^2$, no usar ecuaciones relativistas es una aproximación decente.

Estructura de niveles



$$3S \rightarrow n=3, l=0$$

$$\begin{array}{ccc} n=1 & 2 & 3 \\ l=0 & 0,1 & 0,1,2 \end{array}$$

$$\begin{array}{ccc} l=0 & 1 & 2 \\ m=0 & -1,0,1 & -2,-1,0,1,2 \end{array}$$

Para cada valor de n , hay n posibles valores de l .

Para cada valor de l , hay $2l+1$ posibles valores de m

$$\begin{aligned} (\# \text{ de estados con energía } E_n) &= \sum_{l=0}^{n-1} (2l+1) \\ &= 2 \sum_{l=0}^{n-1} l + \sum_{l=0}^{n-1} 1 = 2 \frac{(n-1)n}{2} + n = n^2 - n + n \\ &= n^2 \end{aligned}$$

$$\sum_{p=1}^n p = \frac{n(n+1)}{2} = n^2$$

Estado general

$$\psi(\vec{r}) = \sum_{n=0}^{\infty} \sum_{l=0}^{n-1} \sum_{m=-l}^l C_{n,l,m} R_{n,l}(r) Y_l^m(\theta, \phi)$$

Los e-vectores en abstracto los escribimos como $|n, l, m\rangle$ y cumplen

$$H|n, l, m\rangle = E_n |n, l, m\rangle$$

$$\psi_{n,l,m}(\vec{r}) = \langle \vec{r} | n, l, m \rangle$$

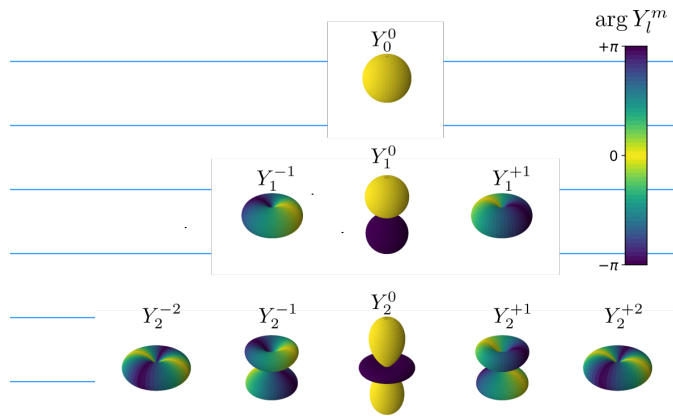
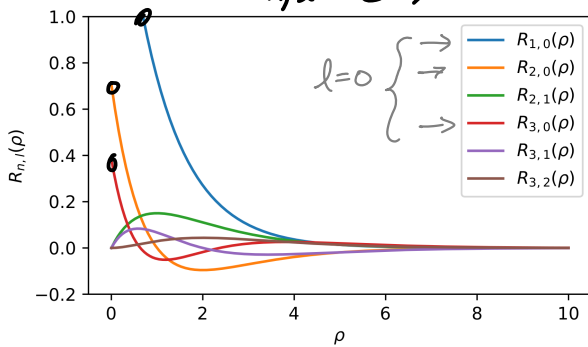
Habíamos usado $\hat{H} = \frac{\hat{p}^2}{2\mu} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 \hat{R}}$ pero también lo podemos escribir así:

$$\hat{H} = \sum_{n=1}^{\infty} \sum_{l=0}^{n-1} \sum_{m=-l}^l E_n |n, l, m\rangle \langle n, l, m|$$

$$E_n = - \frac{Z^2 E_0}{n^2}$$

Eigenfunciones:

$R_{n,l}(\rho)$



Habíamos dicho que la ecuación radial es como una ecuación en 1D pero con potencial $V_{\text{eff}} = \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2\mu r^2} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$

$$[|R_{n,l}(r)|^2] = \frac{1}{L^3} \quad [|R_{n,l}(r)|^2 r^2 dr] = \text{adimensional}$$

$$\langle l \rangle \approx 1 \quad \langle r \rangle \approx a_0$$