VALORES PROPIOS, NÚMEROS CUÁNTICOS Y DEGENERACIÓN

Debe notarse que:

- El átomo monoelectrónico tiene una energía de punto cero, pues el número cuántico principal $n_{min} = 1$
- Aunque los valores propios solo dependen de n las funciones propias dependen de todos los números cuánticos según $R_{nl}(r)$, $\Theta_{lm}(\theta)$, $\Phi_m(\phi)$

En resumen, los números cuánticos son:

$$\begin{split} |m_l| &= 0,1,2,3,\dots \\ l &= |m_l|, |m_l|+1, |m_l|+2, |m_l|+3,\dots \\ n &= l+1, l+2, l+3,\dots \end{split}$$

O de forma más sencilla:

$$n = 1,2,3,...$$

 $l = 0,1,2,3,...,n-1$ (s, p, d, f,...)
 $m_l = -l, -l+1,...,0,...,+l-1,+l$

Los casos de estados representados por diferentes valores de l y m_l pero con el mismo valor de n, o sea, con la misma energía, se denominan estados degenerados.