

TABLA DE NÚMEROS CUÁNTICOS Y ORBITALES

Nivel de energía, n	Número cuántico secundario, l	Número cuántico magnético, m	Orbitales	Nº total de orbitales	Representación de los orbitales (sin tener en cuenta su tamaño relativo)
1	0 (s)	0	1	1	
2	0 (s)	0	1	4	
	1 (p)	-1, 0, 1	3		
3	0 (s)	0	1	9	
	1 (p)	-1, 0, 1	3		
	2 (d)	-2, -1, 0, 1, 2	5		
4	0 (s)	0	1	16	
	1 (p)	-1, 0, 1	3		
	2 (d)	-2, -1, 0, 1, 2	5		
	3 (f)	-3, -2, -1, 0, 1, 2, 3	7		

A partir del nivel 5 existen orbitales de tipo g (l=4) (9 por sub-nivel)

Las imágenes de los orbitales se han tomado de la página de Javier de Lucas dedicada al átomo cuántico (<http://www.javierdelucas.es/orbitalescuanticos.htm>)