

CUÁNTICOS

- **Número Cuántico principal (n)**: Especifica el nivel energético del orbital, siendo el primer nivel el de menor energía, y se relaciona con la distancia promedio que hay del electrón al núcleo en un determinado orbital.

Ejemplo:

Selenio (Se) Número atómico 34

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$

l	0	1	2	3
Subniveles	s	p	d	f

- **Número cuántico secundario (l)**

También es conocido como el número cuántico del momento angular. El orbital se simboliza como l (l minúscula). Describe la forma y geometría del orbital, los valores dependen del número cuántico principal.

GeZ: 32: N: l :

TeZ: 52: N: l :

ArZ: 18: N: l :

SrZ: 38: N: l :

Do. Z: 84. N. 6

Telurio: $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6, 4d^{10}, 5s^2, 5p^4$

N: 5 $l=1$

Ge. Z: 32 $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^2$

N: 4 $l=1$

Argon = Z: 18 = $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6$

N: 3 $l=1$

Estroncio: Z: 38 = $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2$

N: 5 $l=0$

Polonium: $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6, 4d^{10}, 5s^2, 5p^6$

$4f^{14}, 5d^{10}, 6s^2, 6p^4$ Z: 84

N: 6 $l=1$