

12 Jul 21

Propósito comprender las características y las diferencias de los números cuánticos

## Números Cuánticos

Número cuántico Principal: Especifica el nivel energético del orbital.

Número cuántico secundario: Nos da las subniveles de energía

Te Z: 52	n: 5	L=1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10}$
Ge Z: 32	n=4	L=1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$
Ar Z: 18	n=3	L=1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
Sr Z: 38	n=5	L=0	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$
Po Z: 84	n: 6	L=1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4f^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f14 5d^{10} 6p^4$