

Estos son el número cuántico secundario, representado con la letra l que indica la forma de los orbitales donde se encuentran ubicado ese electron.

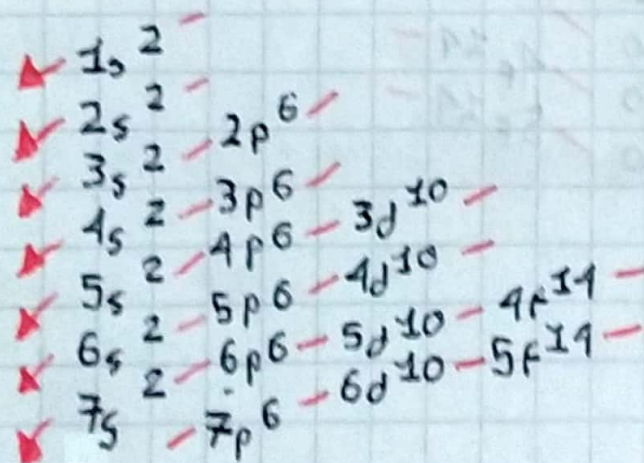
19/03/21

Proposito: Comprender la organización de los electrones de un átomo por medio de la configuración electrónica.

Configuración Electrónica

Es la distribución de los electrones de un átomo en los diferentes estados energéticos determinados por los orbitales en dicho átomo.

Diagrama de Moller



Ejemplo:

Magnesio = 12

$Z = 12$

$Z = 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$

Mercurio = Hg

$Z = 80$

$Z = 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^{10}, 5p^6, 6s^2, 4f^{14}, 5d^{10}$

El numero 1s² es el maximo puede variar depende del Z (Los numeros utilizados son e)

Cobalto = Co

Z = 27

Z = 1s², 2s², 2p⁶, 3s², 3p⁶, 4s², 3d⁷

Taller

1 Fe ✓

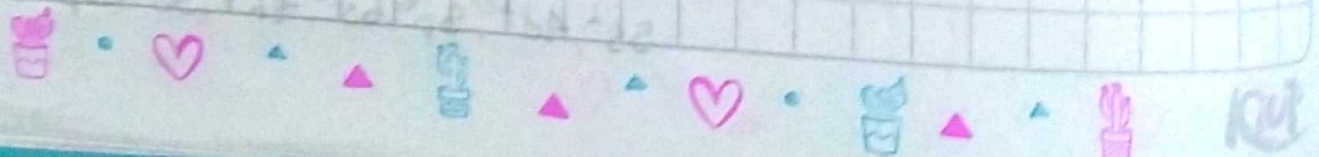
2 Au ✓

3 Ti ✓

4 K ✓

5 Br

1s	2				
2s	2	2p	6		
3s	2	3p	6	3d	10
4s	2	4p	6	4d	10
5s	2	5p	6	5d	10
6s	2	6p	6	6d	10
7s	2	7p	6		
				4f	14
				5f	14



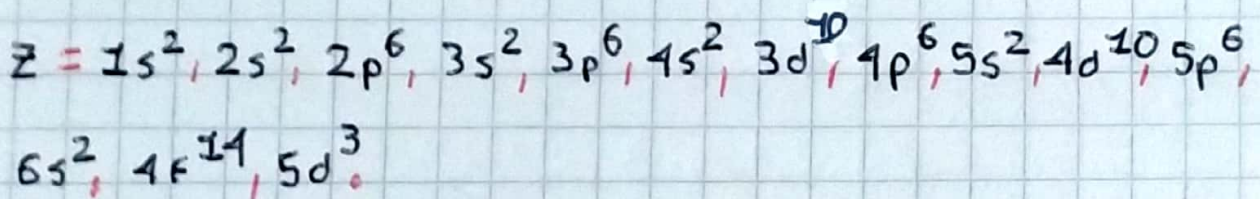
Hierro = Fe

$$Z = 26$$



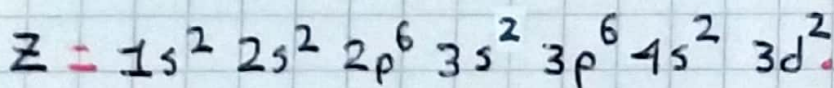
Oro = Au

$$Z = 79$$



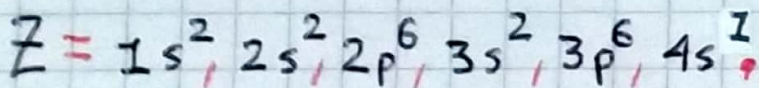
Titanio = Ti

$$Z = 22$$



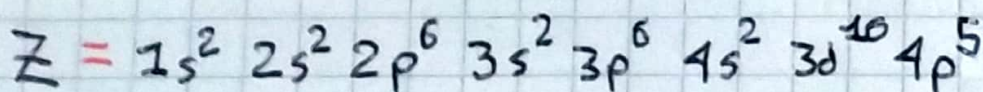
Potasio = K

$$Z = 19$$



Bromo Br

$$Z = 35$$



S-2

P-6

D-10

F-14