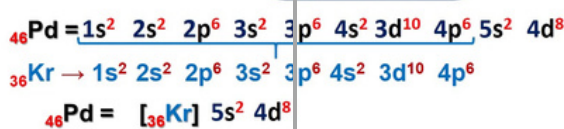
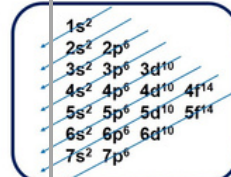


CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

PASO 1

Abré tu tabla periódica y determina el elemento que quieres usar por grupo y periodo.

EJEMPLO: Realizar la configuración electrónica simplificada del ${}_{46}\text{Pd}$



PASO 2

Determina el número atómico del elemento que indica el número de protones en el núcleo.

Número atómico	5	10.81	Masa atómica
			Símbolo
			BORO
			Nombre del elemento

PASO 3

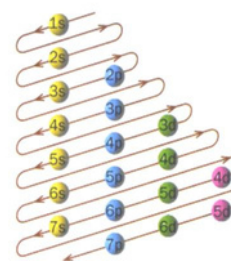
Empieza a llenar los orbitales electrónicos en orden creciente de energía siguiendo el principio de Aufbau sucesivamente como está representando en la imagen anterior.

Principio de construcción (aufbau)

procedimiento para deducir la configuración electrónica de un átomo.

Consiste en seguir un orden para el llenado de los diferentes orbitales, basado en los diferentes valores de la energía de cada uno de ellos.

Para recordarlo se utiliza el diagrama de Möller o de las diagonales



PASO 4

Llena cada orbital con el número máximo de electrones permitido:

- s: 2 electrones
- p: 6 electrones
- d: 10 electrones
- f: 14 electrones

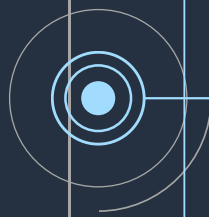
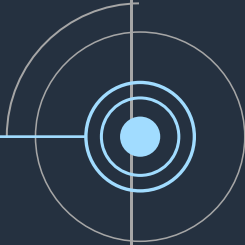
PASO 5

Sigue el principio de Pauli no puede haber más de 2 electrones en el mismo orbital y deben tener espines opuestos.

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

PASO 7

Continúa llenando orbitales hasta que se hayan colocado todos los electrones.



EJEMPLO:

Calculemos la configuración electrónica del Oxígeno (O) $Z=8$:

1. $1s^2$ (electrones)
2. $2s^2$ (electrones)
3. $2p^4$ (electrones)

La configuración electrónica del Oxígeno es : $1s^2 2s^2 2p^4$

Oxígeno

8

O

15.999

Integrantes:

Juan Castro

Gonzalo Castro

Octavio Álvarez

Marcos Roses