



Laboratorio #3

Tema: Estructura atómica y tabla periódica

Instrucciones: Resuelva la siguiente guía de estudio.

1. Con ayuda de su libro de texto defina cada término (puede utilizar otras fuentes confiables):
 - a. Átomo
 - b. Isótopo
 - c. Regla de máxima multiplicidad de Hund
 - d. Principio de exclusión de Pauli
 - e. Principio de construcción y orden de Aufbau
 - f. Spin del electrón
 - g. Configuración electrónica
2. Complete el siguiente cuadro:

Nivel de Energía	Electrones máximos por nivel	Indique que subniveles hay en cada nivel
2		
3		
4		



3. Indique cuántos orbitales hay en cada uno de los siguientes subniveles:

- a. d
- b. s
- c. p
- d. f

4. Escriba la configuración electrónica abreviada y semidesarrollada para:

- a. Al
- b. K
- c. O
- d. Cl
- e. Br