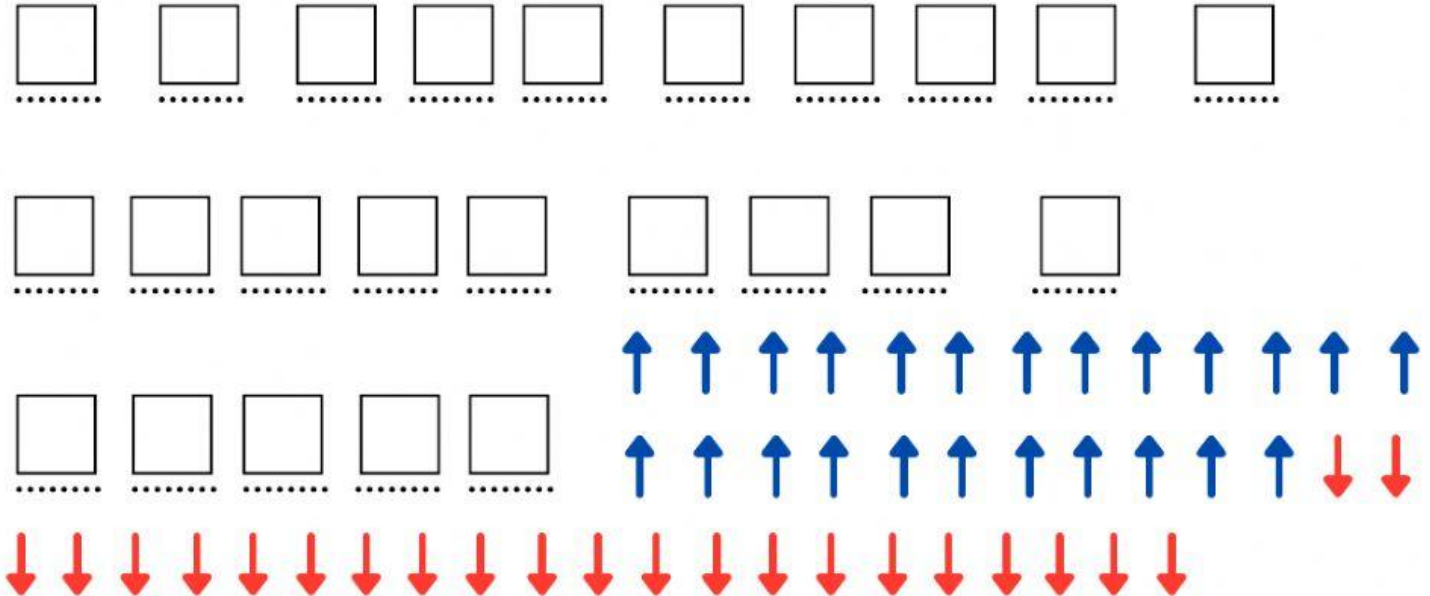


PRINCIPIO DE AUFBAU



Configuración electrónica desarrollada:

Configuración electrónica gráfica:



INSTRUCCIONES: Con la información obtenida de la configuración electrónica completa lo que falta y coloca el elemento en la posición que le corresponde dentro de la tabla.



Tabla Periódica de los Elementos Químicos

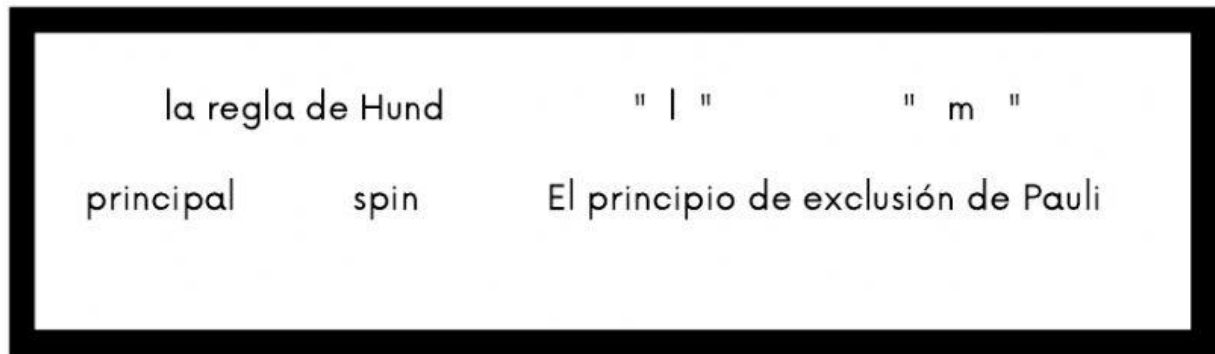
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																	
2																	
3																	
4																	
5																	
6																	
7																	
8																	

Periodo:

Bloque:

Posición

INSTRUCCIONES: Arrastra las palabras de la caja que completen correctamente la oración dada:



- 1.- _____ determina que no puede haber dos átomos con los mismos números cuánticos.
- 2.- El número cuántico azimutal o _____ nos indica la forma espacial de los orbitales y el subnivel de energía al que pertenecen.
- 3.- El número cuántico de _____ o " s " nos indica el momento angular o rotación del electrón.
- 4.- El número cuántico magnético o _____ nos indica la orientación del orbital del subnivel.
- 5.- El número cuántico _____ o " n " nos indica el nivel energético en el que se encuentra el electrón y el tamaño de la separación entre el electrón y el núcleo.
- 6.- Según _____, la configuración más estable de orbitales atómicos con igual energía es en la que los electrones se encuentran ocupando orbitales distintos y con spines que estén orientados paralelamente.