

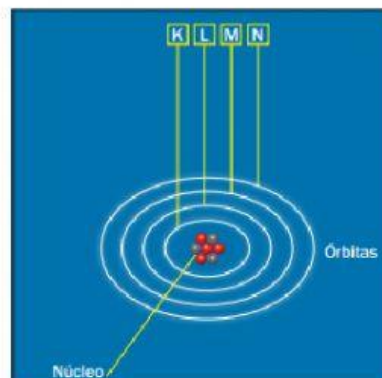
CORTEZA ELECTRÓNICA

¿Cómo se disponen los electrones en el átomo?

Los electrones se colocan en la corteza del átomo en niveles de energía. No todos los niveles de energía pueden contener el mismo número de electrones.

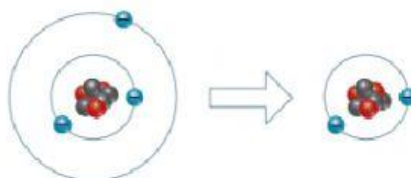
En la corteza de un átomo los electrones se colocan por capas:

- En la capa K caben 2 electrones.
- En la capa L caben 8 electrones.
- En la capa M caben 18 electrones.
- En la capa N caben 38 electrones.

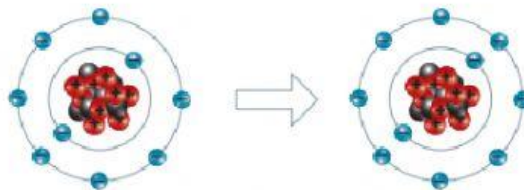


Formación de iones

Si un átomo neutro pierde electrones, quedará con carga positiva y se tratará entonces de un **catión**.



Si un átomo neutro gana electrones, quedará con carga negativa y se tratará entonces de un **anión**.



1. Completa la siguiente tabla, indicando la distribución de electrones por capas para estos átomos neutros.

Elemento	Z	electrones	n.º electrones por capa			
			K	L	M	N
Litio	3					
Cloro	17					
Azufre	16					
Sodio	11					
Oxígeno	8					
Flúor	9					
Nitrógeno	7					

2. Completa la siguiente tabla, indicando la carga que tendrán cada uno de estos elementos para ser estables, indicando si es un anión o un catión.

Elemento	Carga	Z	Anión/Catión
Litio	+1	3	Catión
Cloro		17	
Azufre		16	
Sodio		11	
Aluminio		13	
Flúor		9	
Nitrógeno		7	