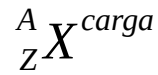


$$\text{átomo} \begin{cases} \text{nucleo} & \begin{cases} \text{protones } Z \\ \text{neutrones } A-Z \end{cases} \\ \text{corteza} & \begin{cases} \text{electrones } Z - \text{carga} \end{cases} \end{cases}$$

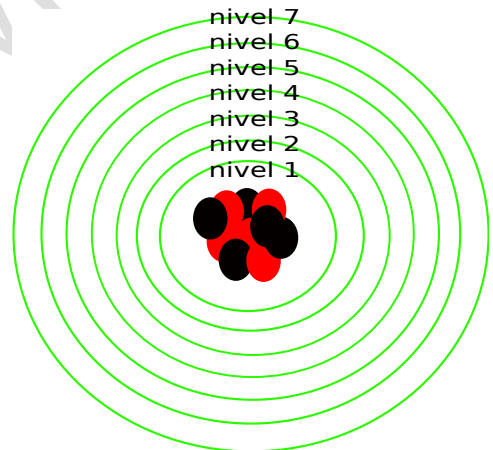


Nombre del átomo.
 Símbolo del átomo.
 Z = número atómico
 A = masa atómica
 Número de protones = Z
 Número de neutrones = A-Z
 Número de electrones = Z - (carga)
 Carga = Número de protones - número de electrones

Configuración electrónica fundamental

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

nivel 1: s	2 electrones
nivel 2: s,p	8 electrones
nivel 3: s,p,d	18 electrones
nivel 4: s,p,d,f	32 electrones
nivel 5: s,p,d,f	32 electrones
nivel 6: s,p,d	18 electrones
nivel 7: s,p	8 electrones



nivel

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

Ión: átomo con distinto número de electrones, con carga distinta de cero.

Catión si la carga es positiva

Anión si la carga es negativa

Isotopo: átomo con distinto número de neutrones, con distinta masa atómica