

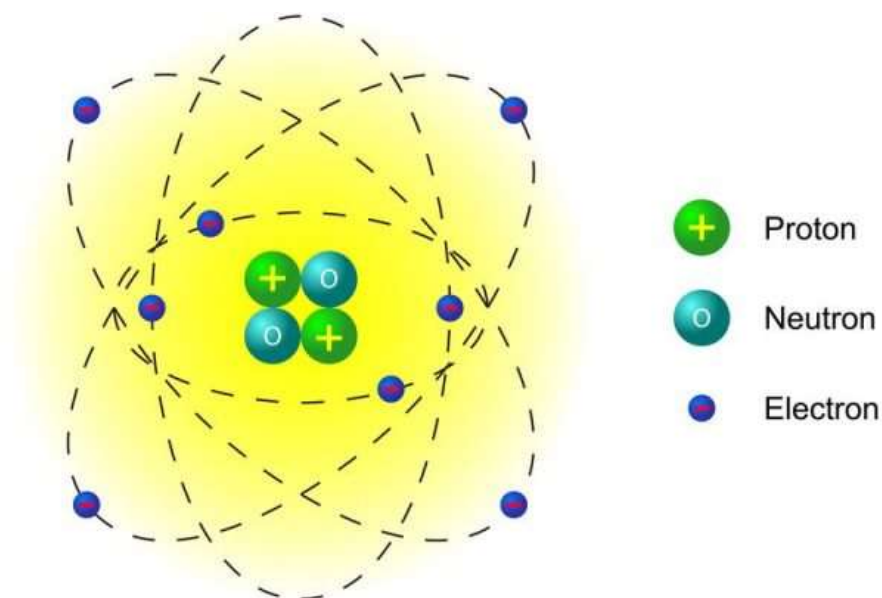
Fisicoquímica 2°A E.E.S.N°1

DOCENTE: Maurente Adriana

Wpp: 2241741454

Átomo- Tabla periódica (continuación)

Todos los átomos están compuestos de partículas subatómicas: algunas depositadas en su núcleo (protones y neutrones) y otras girando alrededor de éste (electrones). Las primeras poseen una carga positiva (protones) o neutra (neutrones) y las últimas una carga negativa (electrones).

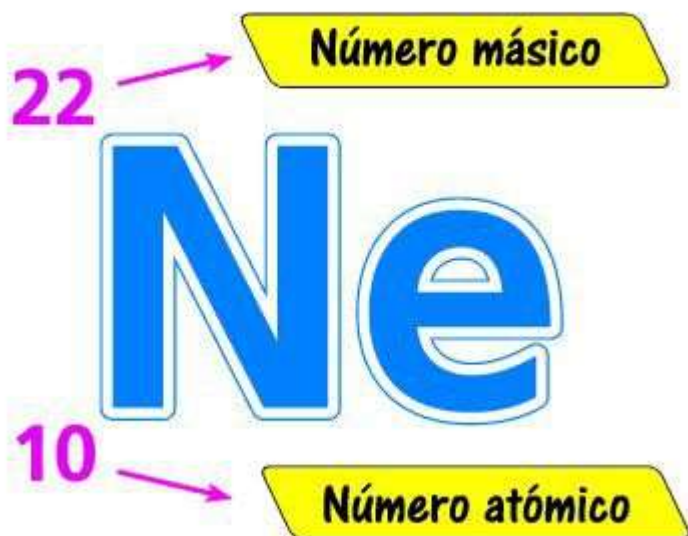


Dado que los átomos en la naturaleza son eléctricamente neutros, la cantidad de partículas positivas y negativas es equivalente, de modo que si un átomo posee $Z = 11$, tendrá no sólo once protones, sino un mismo número de electrones alrededor.

Además, el número atómico permite organizar los elementos conocidos en la Tabla Periódica, yendo del menor al mayor número de protones en el núcleo. Así, por ejemplo, el hidrógeno (H) tiene apenas un protón ($Z = 1$), mientras que el oganesón (Og) posee ciento dieciocho ($Z = 118$). Así se puede diferenciar elementos livianos de elementos pesados.

El número másico es la suma de los protones y los neutrones. Se denota con la letra A (del alemán Atomgewicht) como superíndice a la izquierda del símbolo químico (por ejemplo: ^{23}Na).

Suele ser aproximadamente el doble que el número atómico, ya que los neutrones brindan estabilidad al núcleo atómico, superando así la natural repulsión entre protones de carga positiva.



ACTIVIDAD:

Completar con el numero atómico de los siguientes elementos (te puedes ayudar con la tabla periódica que usamos la clase pasada)

Nombre	Símbolo	Numero Atómico
SODIO		
CLORO		
FLUOR		
	Hg	
	Mg	
	Ag	
Potasio		