

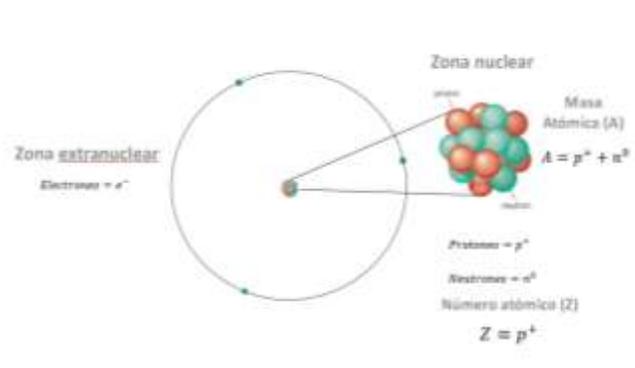


Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 4to **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Estructura atómica

El **átomo** es la menor porción de materia. Las partículas que lo componen son:

- Protones (p^+) con carga positiva.
- Electrones (e^-) carga negativa.
- Neutrones (n^0) poseen una carga neutra o balanceada.



El número atómico o Z: indica la cantidad de carga positiva que posee un átomo. Por lo tanto, podemos indicar que expresa la cantidad de protones que posee un átomo. Ejemplo: el litio tiene como número atómico 3, lo que indica que son 3 protones que integran su núcleo.

Debido a que el átomo es una unidad eléctricamente neutra se establece que la cantidad de **protones** y **electrones** es la misma. Si seguimos el ejemplo anterior, el litio presenta 3 protones y por ende 3 electrones.

El número másico o A: expresa la masa del átomo del correspondiente elemento. Este valor expresado en número decimales debemos redondearlo, a fines prácticos a un entero positivo más cercano. Por ejemplo: 35,668 si el valor después de la coma es mayor a 5 se redondea “hacia arriba” por lo que el número entero final será **36**.

Si el valor 35,459 si el valor después de la coma es menor a 5 se redondea dejando el valor que expresa con los números decimales, es decir, **35**.

Si el valor luego de la coma es 5 debo observar el valor que le precede y decidir con el mismo criterio anterior si redondeo “hacia arriba o dejo el valor como está”.

Por ejemplo: 35,567= **36** o 35,543= **35**

La cantidad de neutrones viene determinada por la resta de A o masa atómica menos Z o número atómico. $A - Z = n^0$

Siguiendo el ejemplo del litio: $A - Z = n^0 \rightarrow 7 - 3 = 4$ indica que son 4 neutrones para el átomo de litio.



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 4to **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Fecha de entrega de actividad: hasta 01 de mayo

Enviar por correo electrónico a: sollenardon@gmail.com

1) Completa el siguiente cuadro:

Elemento	Símbolo	N° Atómico (Z)	N° Másico (A)	Protones (p ⁺)	Electrones (e ⁻)	Neutrones (n ⁰)
Xenon						
Helio						
Manganeso						
Litio						
Boro						
Titanio						
Calcio						
Oro						
Plomo						
Magnesio						
Potasio						
Hierro						
Carbono						
Aluminio						
Francio						
Estroncio						
Wolframio						
Bromo						
Oro						
Cobre						
Argón						