

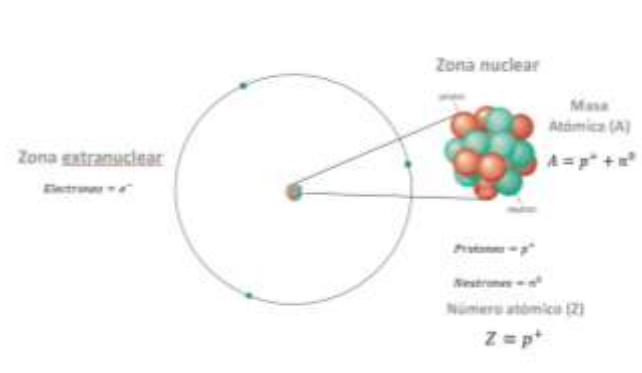


Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 4to **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

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 | | | | | | |