

# FISICOQUÍMICA

E.E.M N°1

2°A

Docente: Maurente Adriana

## Trabajo practico: estructura atómica

Continuamos trabajando con los átomos y la tabla periódica, para ello vamos a repasar un poquito...

¿QUE REPRESENTA CADA UNO DE ÉSTOS NUMEROS?



- ❖ **EL NUMERO ATOMICO (Z)** representa la cantidad de PROTONES que tiene un átomo en su NUCLEO.
- ❖ **EL NUMERO MASICO (A)** representa la cantidad de partículas totales que hay en el NUCLEO ATOMICO, es decir es la suma de los PROTONES y los NEUTRONES.
- ❖ En todo ATOMO la cantidad de PROTONES y de ELECTRONES es igual, debido a que el ATOMO es neutro, por lo tanto, la cantidad de carga eléctrica positiva debe ser igual a la cantidad de carga eléctrica negativa.

Entonces podemos decir que.....

**NUMERO ATOMICO = CANTIDAD DE PROTONES = CANTIDAD DE ELECTRONES**

**NUMERO MASICO= CANTIDAD DE PROTONES + CANTIDAD DE NEUTRONES**

**CANTIDAD DE NEUTRONES= NUMERO MASICO - NUMERO ATOMICO**

Analicemos un ejemplo sobre ésta cuestión:

### EL ALUMINIO



**NÚMERO ATÓMICO**  
- número de protones  
- número de electrones

**SÍMBOLO/NOMBRE**

**MASA ATÓMICA**  
- en AMU  
(unidades de masa atómica)

es un elemento químico o átomo que se simboliza con Al, cuyo número atómico (Z) es 13 y número másico (A) es 27.

- Entonces si....

$$Z= 13 \quad \text{y} \quad A= 27$$

posee 13 protones, 13 electrones y 14 neutrones

$$A-Z= (27 -13) = 14$$

Actividad:

Completa el siguiente cuadro

NOMBRE	SÍMBOLO	NUMERO A	NUMERO Z	ELECTRONES	PROTONES	NEUTRONES
CALCIO						
BROMO						
	Sr					
	Ag					
MERCURIO						