

Continuidad pedagógica FQA

Buenos días.

Espero que se encuentren muy bien 😊

Vamos a continuar trabajando con la tabla periódica. Realizaremos las actividades de la página 43.

Sino tienen tabla, buscan una imagen en Google.

Recuerden:

Z : número atómico (cantidad de protones)

A : número másico

Cantidad de protones = cantidad de electrones

(P + =. E -).

Los neutrones (n) = Z - A

Recuerden que cada átomo tiene su propio número atómico (Z).

El número atómico es el más pequeño mientras que el número másico es más grande y por lo general lleva decimales 😞

El símbolo del elemento son las letras o la letra, ejemplo: H = Hidrógeno. Pb = Plomo

Manos a la obra 🙌

2- Indica a qué átomo hace referencia cada par de datos:

- a) $Z = 12$; $A = 24$
- b) $Z = 34$; $A = 79$
- c) $Z = 45$; $A = 103$
- d) $Z = 18$; $A = 40$

3- Completa los datos faltantes en la tabla:

Z	A	p ⁺	e ⁻	n	Nombre	símbolo
45	103					
	23	11				
35				45		
					Plata	
						Cu
8	16					
6				6		
	11	5				
					Plomo	
						Hg

4- Calcula cuál es el número másico (**A**) y cuál el atómico (**Z**) para el átomo de un elemento compuesto por 15 protones y 20 neutrones.

ACTIVIDAD N°3

1- Utilizando la **TABLA PERIÓDICA**, indica el **símbolo** que representa a cada uno de los siguientes elementos químicos:

- a) Cloro
- b) Sodio
- c) Carbono
- d) Oxígeno
- e) Nitrógeno
- f) Hierro
- g) Neón
- h) Plata
- i) Magnesio
- j) Potasio

2- ¿Cuál es el **nombre** de cada uno de los siguientes elementos químicos?

- a) Cu
- b) P
- c) H
- d) S
- e) He
- f) Au
- g) Sn
- h) Pb
- i) Ni
- j) Ca