¡Misión átomo!

Conviértete en científico por un día

Escribe en el recuadro tu nombre completo empezando por el primer apellido. **Grupo**

_____

Tercera misión: ¡Detectives atómicos!

Completa la información en los recuadros

Caso 1. Un átomo tiene 6 protones, 6 neutrones y 6 electrones.

a) ¿Cuál es su número atómico?_____

b) ¿Cuál es su número másico? _____

c) ¿Qué elemento es? _____

d) ¿Es un átomo neutro? _____

Caso 2. Un átomo tiene número atómico 11 y número másico 23.

a) ¿Cuántos protones tiene? _____

b) ¿Cuántos neutrones tiene? _____

c) Si es neutro, ¿cuántos electrones tiene? _____

Caso 3. Un átomo tiene 8 protones y 10 electrones.

a) ¿Es neutro? _____

b) ¿Tiene carga positiva o negativa? _____

c) ¿Por qué? _____

Escribe en el paréntesis V si el enunciado es verdadero o F si el enunciado es falso

1. Los protones tienen carga positiva._____
2. Los neutrones se encuentran alrededor del núcleo. _____
3. Los electrones tienen carga negativa. _____
4. El número atómico corresponde al número de protones. _____

LIVEWORKSHEETS

5. El número másico es la suma de protones y neutrones. _____

6. En un átomo neutro, protones y electrones son iguales. _____

7. Los electrones se encuentran en niveles de energía. _____

8. Los átomos de diferentes elementos tienen diferente número de protones. _____

Completa la siguiente tabla. Considera átomos neutros

Elemento	Protones	Neutrones	Electrones	Z	A
Carbono	6	6			
Oxígeno	8	8			
Sodio	11	12			
Magnesio	12	12			

LIVEWORKSHEETS