Conceptos: isótopos, número atómico, número másico, cationes y aniones

---

1. **Completa con:**

Aniones	Protones	Atómico	A	Positivo	Electrones	Isótopos	Negativo	Másico	Z	Cationes

a. Elementos que comparten número de protones pero no de neutrones: _____

b. Los isótopos tienen en mismo número _____ pero distinto número _____.

c. El número atómico se representa con la letra. ___

d. El número másico se representa con la letra. ___

e. Un átomo que gana electrones se transforma en un ión _____.

f. Un átomo que pierde electrones se transforma en un ión _____.

g. Los iones positivos también se conocen como _____

h. Los iones negativos también se conocen como _____

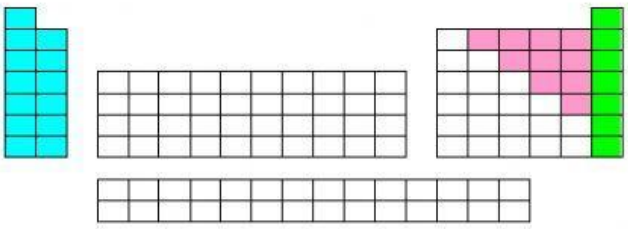
i. Un átomo neutro tiene igual número de _____ que de _____.

2. **Observa el esquema de la tabla periódica y responde:**

a. ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de azul?_____

b. ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de rosa?_____

c. ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de verde?_____



LIVEWORKSHEETS

3. Completa con:

Gases nobles	Catión	Metales	No metales	Negativo	Positivo	Anión	Ión

a. Elementos que tienen pocos electrones en la útima capa: _____

b. Elementos que tienen su última capa completa: _____

c. Elementos que tinene tendencia a crear iones negativos: _____

d. Ión positivo o _____

e. Un átomo que pierde electrones se transforma en un ión _____.

f. Un átomo que gana electrones se transforma en un ión _____.

g. Ión negativo o _____

h. El átomo que ha ganado o perdido electrones se llama _____.

LIVEWORKSHEETS