

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

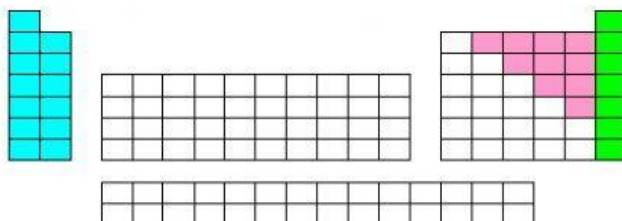
1. Completa con:

Aniones	Protones	Atómico	A	Positivo	Electrones	Isótopos	Negativo
Másico	Z	Cationes					

- Elementos que comparten número de protones pero no de neutrones: _____
- Los isótopos tienen en mismo número _____ pero distinto número _____.
- El número atómico se representa con la letra. ____
- El número másico se representa con la letra. ____
- Un átomo que gana electrones se transforma en un ión _____.
- Un átomo que pierde electrones se transforma en un ión _____.
- Los iones positivos también se conocen como _____
- Los iones negativos también se conocen como _____
- Un átomo neutro tiene igual número de _____ que de _____.

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

- ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de azul? _____
- ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de rosa? _____
- ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de verde? _____



3. Completa con:

Gases nobles	Catión	Metales	No metales	Negativo	Positivo	Anión	Ión
--------------	--------	---------	------------	----------	----------	-------	-----

- a. Elementos que tienen pocos electrones en la última capa: _____
- b. Elementos que tienen su última capa completa: _____
- c. Elementos que tienen 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 _____.