

1. Completa con:

Z	Aniones	Protones	A	Positivo
Electrones	Isótopos	Negativo	Neutrones	Cationes

- a. Elementos que comparten número de protones, pero no de neutrones son \_\_\_\_\_
- b. Los isótopos tienen el mismo número de \_\_\_\_\_ pero distinto número de \_\_\_\_\_
- 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 ion \_\_\_\_\_
- f. Un átomo que pierde electrones se transforma en un ion \_\_\_\_\_
- g. Los iones positivos también se conocen como \_\_\_\_\_
- h. Los iones negativos también se conocen como \_\_\_\_\_
- i. Un átomo neutro tiene igual número de protones que de \_\_\_\_\_