

Elementos químicos

1. Completa con las palabras adecuadas:

Electrón
Número atómico
Neutrón
Protón
Z
Protones
A
Electrones

Número másico
Neutrones
Símbolos químicos
Elementos químicos
Número atómico

- * Todos los átomos del mismo elemento químico tienen el mismo.....
- * El número atómico es el mismo número de que tiene un átomo.
- * El número atómico se representa por la letra
- * El número másico es la suma del número de protones y el número de
- * El número másico se representa por la letra
- * La masa de un y de un son parecidos.
- * Para calcular la masa de los átomos despreciamos la masa de los
- * La masa de un es mucho más pequeña en comparación con la masa del resto de las partículas subatómicas.
- * Para calcular el número de neutrones de un átomo puede restar al el
- * Los permiten identificar a los

2. A partir del siguiente elemento indica:



- El nombre del elemento
- La masa atómica o número másico de elemento (A)
- Su número atómico (Z)
- La cantidad de protones
- La cantidad de neutrones

3. Aplica la fórmula de masa atómica y completa la tabla con los datos de faltan:

Elemento	Símbolo	Protones	Neutrones	Electrones	Masa atómica
Sodio	Na	11	12		
Magnesio				12	24
		13			27
Calcio	Ar	18			40
	Ca				