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
	Ar	18			40
Calcio	Ca				

LIVEWORKSHEETS