

Adaptación Curricular Física y Química 3ºESO

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA / MODELOS ATÓMICOS

CLASIFICA

Agua de manantial / Aluminio / Aire / Vinagre / Etanol / Leche / Amoniac / Hierro / Azufre

Sustancias	Mezclas

VERDADERO O FALSO

- A) Átomo proviene del griego y significa indivisible ____
- B) Dalton elaboró su modelo atómico experimentando con partículas alfa ____
- C) Al descubrir el electrón, Thomson demostró que el modelo de Dalton no era cierto ____
- D) Según Thomson los electrones están en el núcleo y los protones en la corteza ____
- E) Rutherford concluyó que toda la carga positiva y la masa se localizan en el núcleo ____

ESTRUCTURA ATÓMICA

Si Z es el número atómico y A el número másico, A – Z representa:

- A) El número de neutrones
- B) El número de electrones
- C) El número de protones

El núcleo de un átomo consta de 6 protones y 8 neutrones, entonces:

- A) Su número atómico es 8
- B) Su número másico es 8
- C) Su número másico es 14
- D) Su número de electrones es 14
- E) Su número atómico es 6
- F) Tiene 6 electrones

Un átomo de $^{121}_{51}\text{Sb}$ tiene:

- A) 51 protones, 121 neutrones y 51 electrones
- B) 51 protones, 70 neutrones y 51 electrones
- C) 70 protones, 121 neutrones y 70 electrones
- D) 70 protones, 70 neutrones y 51 electrones

El $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$

- A) Es un catión
- B) Es un anión
- C) Es un isótopo del oxígeno
- D) Tiene 18 electrones y 16 protones