

El átomo.

1- Puedes buscar en el libro las palabras que completan las definiciones:

El **átomo** se puede definir como la más pequeña en que una sustancia puede ser dividida sin perder sus propiedades

Un **elemento químico** es una sustancia que por ningún procedimiento, ni físico ni químico, puede descomponerse en otras sustancias más simples.

Un **elemento químico** es un tipo de formada por el mismo tipo de

Los experimentos científicos indican que la materia puede adquirir carga eléctrica. Deben existir partículas más pequeñas que el átomo, las **partículas subatómicas**.

2- Relaciona las partículas subatómicas con sus propiedades.

- ELECTRÓN

← Sin carga.
← Igual masa que el protón ($1,67 \cdot 10^{-27}$ kg).

- NEUTRÓN

← Carga negativa: -1
← Masa muy pequeña ($9,11 \cdot 10^{-31}$ kg).

- PROTÓN

← Carga positiva: $+1$
← Masa 1836 veces mayor que la del electrón ($1,67 \cdot 10^{-27}$ kg).

3- Un átomo está formado por 3 protones, 3 electrones y 4 neutrones.

1. ¿Qué carga tiene el átomo?
2. ¿Cuál sería su carga si solo tuviera dos electrones?

4- ¿Cuáles de estas entidades contienen átomos?

Un trozo de hierro.	Un rayo de luz.	Una bacteria.
El agua.	Un diamante.	Un trueno.
El aire.	El espacio interestelar.	La sal común.
El vacío.	El Sol.	Tú.

5- Selecciona la respuesta correcta.

¿Qué ocurriría si una sustancia simple la dividiéramos en partículas más pequeñas que los átomos?

No ocurriría nada relevante.

Que perdería sus propiedades químicas.

No es posible hacer eso