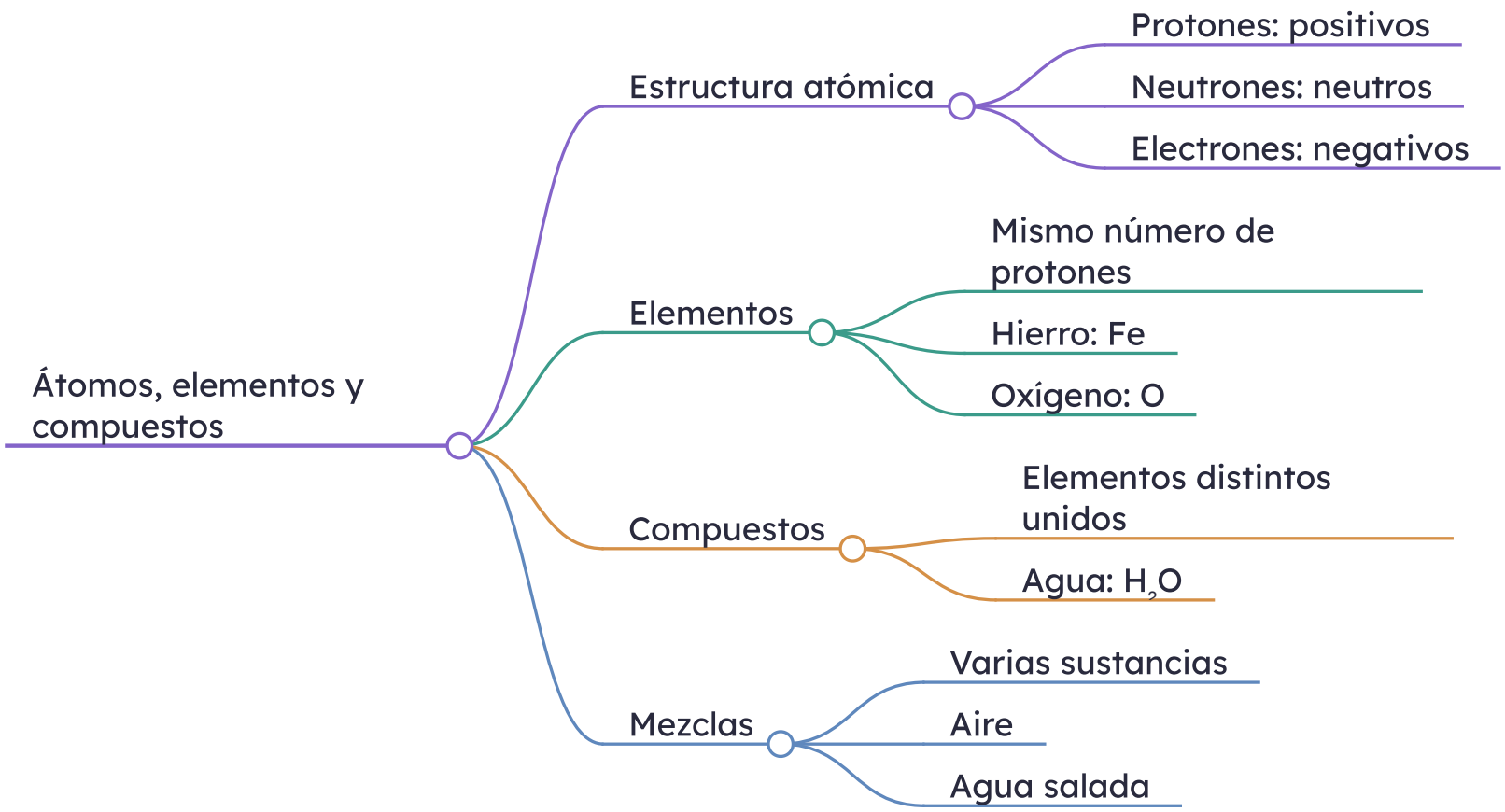
Átomos, elementos y compuestos

Distingue las partículas de la materia y las formas de combinar sustancias.



Lee una rama cada vez. Después, tapa los detalles y explícalos con tus propias palabras.

Comprende el tema

Los átomos contienen protones, electrones y, normalmente, neutrones. El número de protones identifica el elemento. Un compuesto contiene átomos de elementos diferentes unidos químicamente en proporciones definidas. Una mezcla contiene varias sustancias sin que necesariamente se forme un compuesto nuevo.

Cómo está organizado el mapa

Empieza por la estructura del átomo y compara después elementos, compuestos y mezclas con ejemplos.

> **Presta atención a esto**
> Una molécula no siempre es un compuesto: O_2 contiene un solo elemento.

Pruébalo tú

Clasifica hierro, agua pura, aire y agua salada. Justifica cada respuesta y utiliza O_2 para distinguir molécula y compuesto.

Dos preguntas para responder

¿Qué identifica un elemento?

Los átomos de un elemento tienen el mismo número de protones.

¿Por qué el aire es una mezcla?

El aire contiene sustancias como nitrógeno y oxígeno.

Fuentes

openstax.org
https://openstax.org/books/chemistry-2e/pages/1-2-phases-and-classification-of-matter

Material original de práctica elaborado por Studera.ai. Descúbrelo en studera.ai/es/recursos/ejemplos-mapas-mentales.