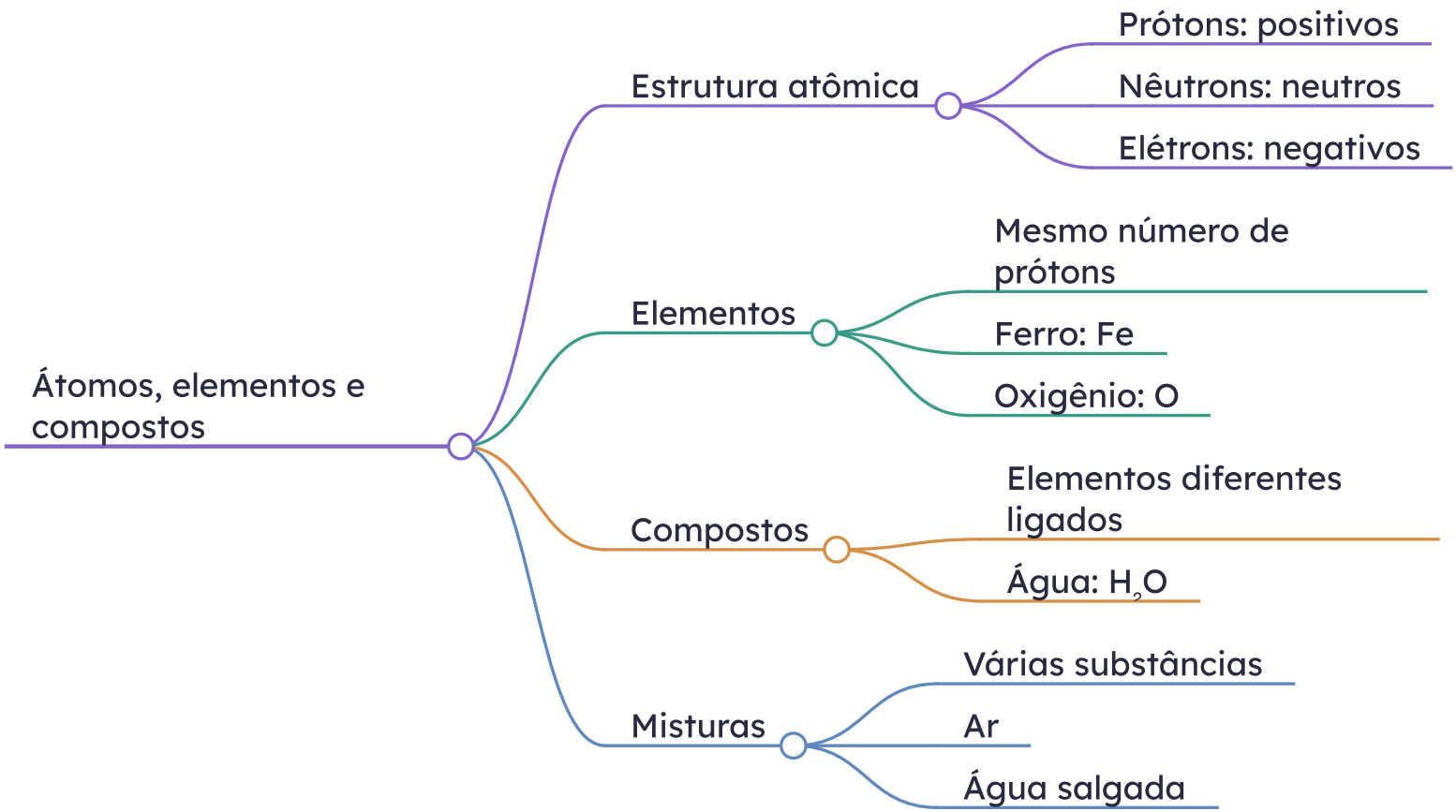
Átomos, elementos e compostos

Diferencie as partículas da matéria e as formas de combinar substâncias.



Leia uma ramificação por vez. Depois, cubra os detalhes e explique com suas próprias palavras.

Entenda o tema

Átomos contêm prótons, elétrons e, geralmente, nêutrons. O número de prótons identifica o elemento. Um composto possui átomos de elementos diferentes ligados em proporções definidas. Uma mistura reúne substâncias sem exigir a formação de um novo composto.

Como o mapa está organizado

Comece pela estrutura do átomo e compare elementos, compostos e misturas com exemplos concretos.

> **Atenção a este ponto**
> Nem toda molécula é um composto: O_2 contém apenas um elemento.

Experimente

Classifique ferro, água pura, ar e água salgada. Justifique cada escolha e use O_2 para diferenciar molécula de composto.

Duas perguntas para responder

O que identifica um elemento?

Átomos do mesmo elemento têm o mesmo número de prótons.

Por que o ar é uma mistura?

O ar contém substâncias como nitrogênio e oxigênio.

Fontes

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

Material original de estudo elaborado pelo Studera.ai. Explore em studera.ai/pt/recursos/exemplos-mapas-mentais.