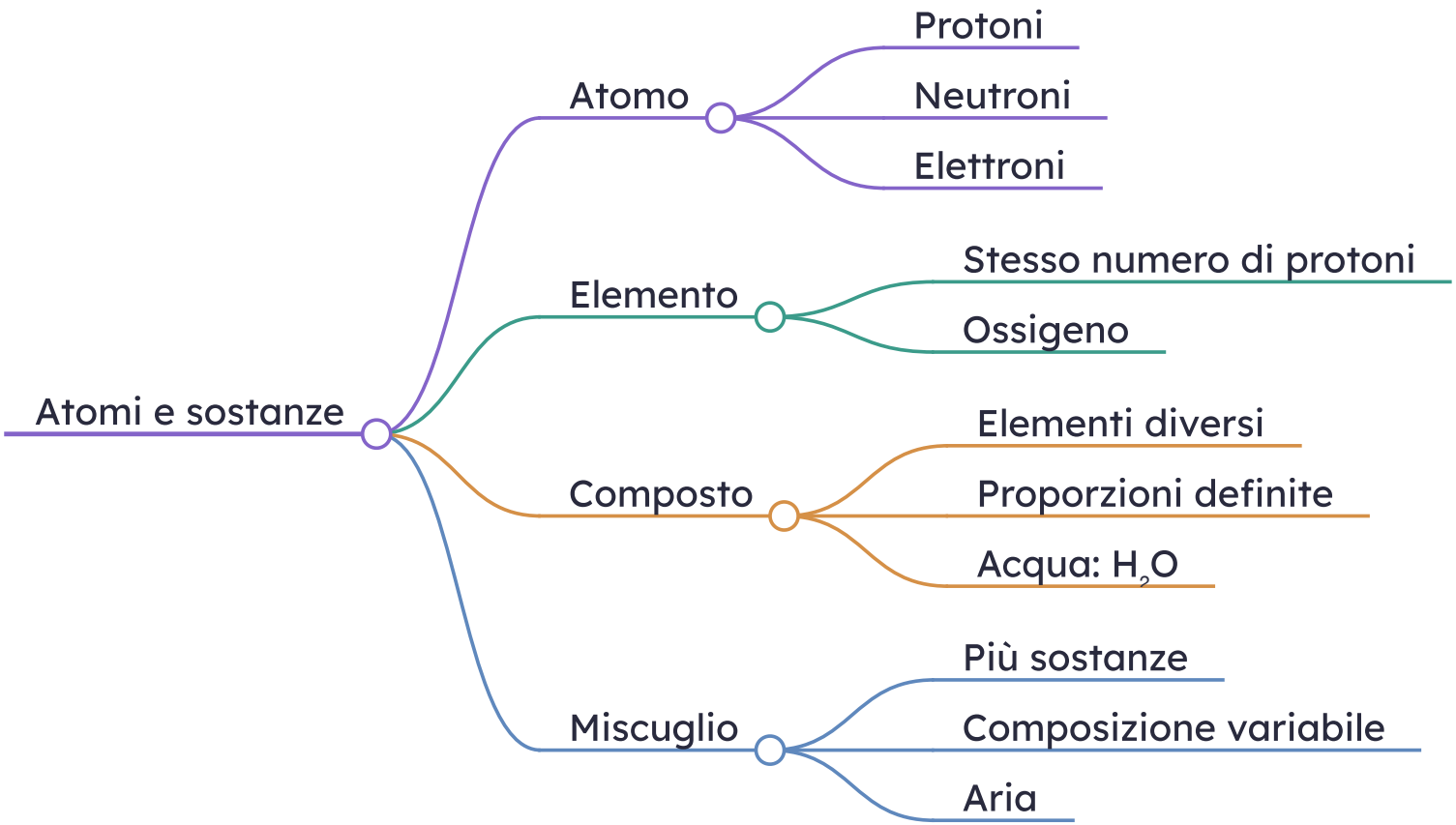
Atomi e sostanze

Distingui elemento, composto e miscuglio.



Leggi un ramo alla volta. Poi copri i dettagli e prova a spiegarli con parole tue.

Comprendi l’argomento

Gli atomi contengono protoni, elettroni e normalmente neutroni. Il numero di protoni identifica l’elemento. Un composto contiene elementi diversi legati chimicamente in proporzioni definite. Un miscuglio riunisce più sostanze senza richiedere la formazione di un nuovo composto.

Come è organizzata la mappa

Parti dalle particelle dell’atomo, poi classifica esempi di sostanze.

> **Attenzione a questo punto**
> Una molecola può contenere un solo elemento: O_2 è formato soltanto da atomi di ossigeno.

Prova tu

Colloca ossigeno, acqua e aria sui rami corretti. Spiega le scelte con il modello particellare.

Due domande a cui rispondere

Che cosa identifica l’elemento?

Gli atomi dello stesso elemento hanno lo stesso numero di protoni.

Perché l’aria è un miscuglio?

L’aria contiene, tra le altre sostanze, azoto e ossigeno.

Fonti

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

Esercizi originali e sintesi a cura di Studera.ai. Esplora le mappe su studera.ai/it/risorse/esempi-mappe-mentali.