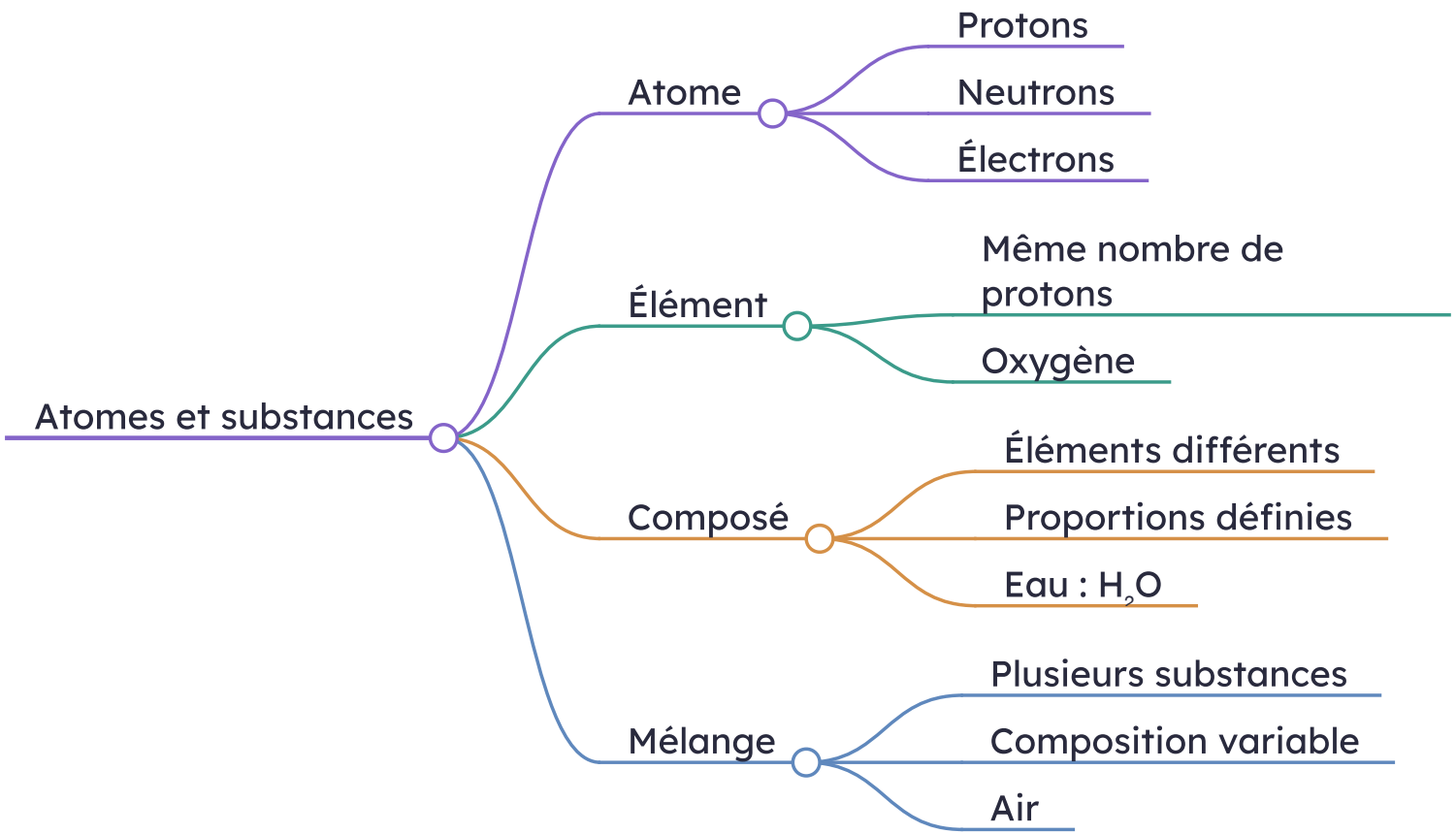
Atomes et substances

Distinguez élément chimique, composé et mélange.



Lisez une branche à la fois. Cachez ensuite les détails et expliquez-les avec vos propres mots.

Comprendre le sujet

Les atomes contiennent des protons, des électrons et généralement des neutrons. Le nombre de protons définit l’élément chimique. Un composé associe chimiquement des éléments différents dans des proportions définies. Un mélange réunit plusieurs substances sans nécessiter la formation d’un nouveau composé.

Organisation de la carte

Partez des constituants de l’atome, puis classez des exemples de substances.

> **Point de vigilance**
> Une molécule peut ne contenir qu’un seul élément : O_2 est constitué uniquement d’oxygène.

À vous d’essayer

Classez le dioxygène, l’eau et l’air. Expliquez chaque choix avec le modèle des particules.

Deux questions pour s’entraîner

Qu’est-ce qui définit un élément ?

Les atomes d’un même élément possèdent le même nombre de protons.

Pourquoi l’air est-il un mélange ?

L’air contient notamment du diazote et du dioxygène.

Sources

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

Exercices originaux et synthèse réalisés par Studera.ai. Explorez les cartes sur studera.ai/fr/ressources/exemples-cartes-mentales.