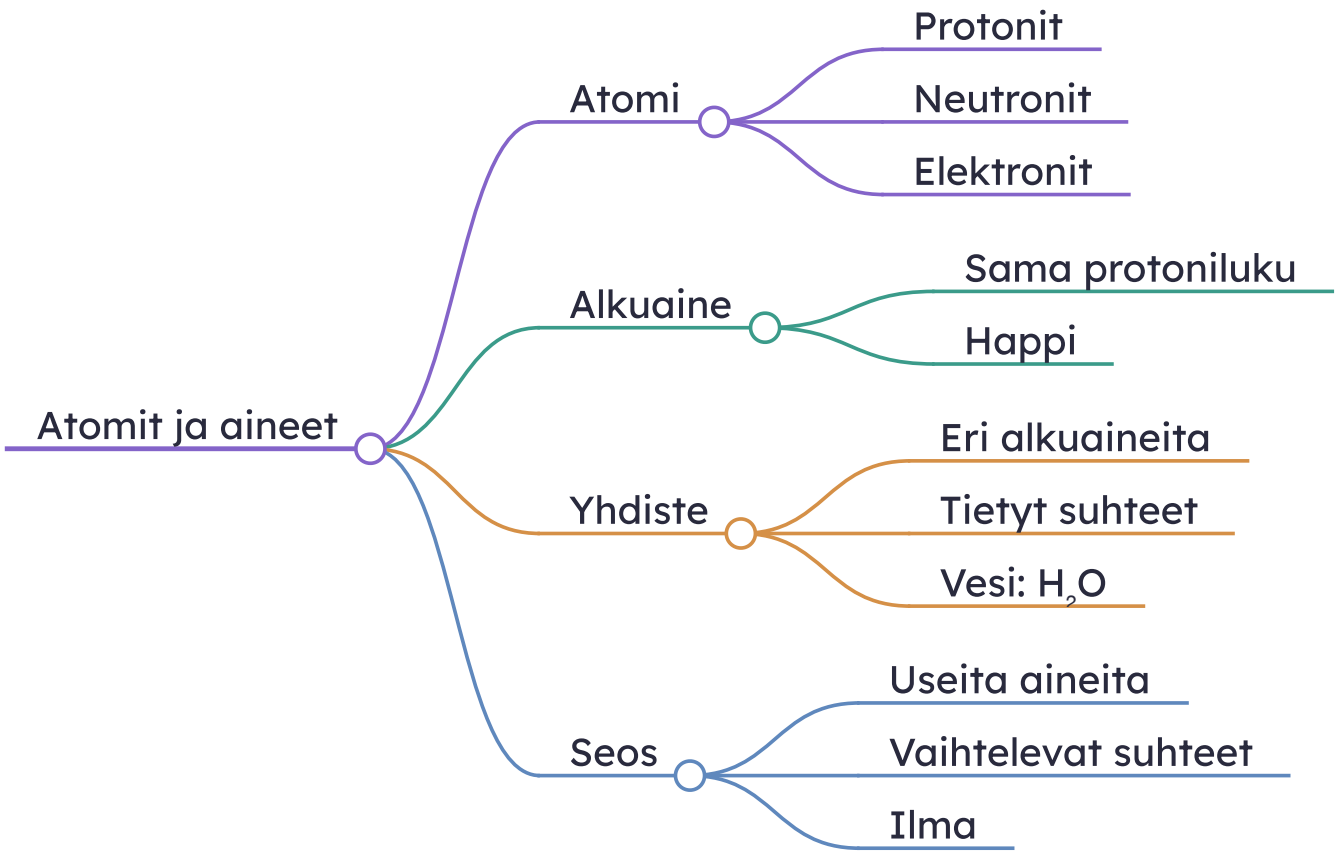
Atomit ja aineet

Erota alkuaine, yhdiste ja seos.



Lue yksi haara kerrallaan. Peitä yksityiskohdat ja selitä ne omin sanoin.

Ymmärrä aihe

Atomin ytimessä on protoneja ja yleensä neutroneja; elektronit ovat ytimen ympärillä. Protonien määrä määrittää alkuaineen. Yhdisteessä eri alkuaineiden atomit ovat kemiallisesti sitoutuneita. Seoksessa on useita aineita, joiden suhteet voivat vaihdella.

Näin kartta rakentuu

Siirry atomin osista aineiden luokitteluun.

> **Huomaa tämä**
> Molekyyli ei aina ole yhdiste: happimolekyylissä on vain yhden alkuaineen atomeja.

Kokeile itse

Luokittele happi, vesi ja ilma. Perustele jokainen valinta koostumuksen avulla.

Kaksi harjoituskysymystä

Mikä määrittää alkuaineen?

Alkuaineen järjestysluku on protonien määrä.

Miksi ilma on seos?

Ilma sisältää useita aineita eikä ole yksi kemiallinen yhdiste.

Lähteet

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

Studera.ai:n oma harjoitus ja kooste. Tutki karttoja osoitteessa studera.ai/fi/materiaalit/ajatuskartta-esimerkit.