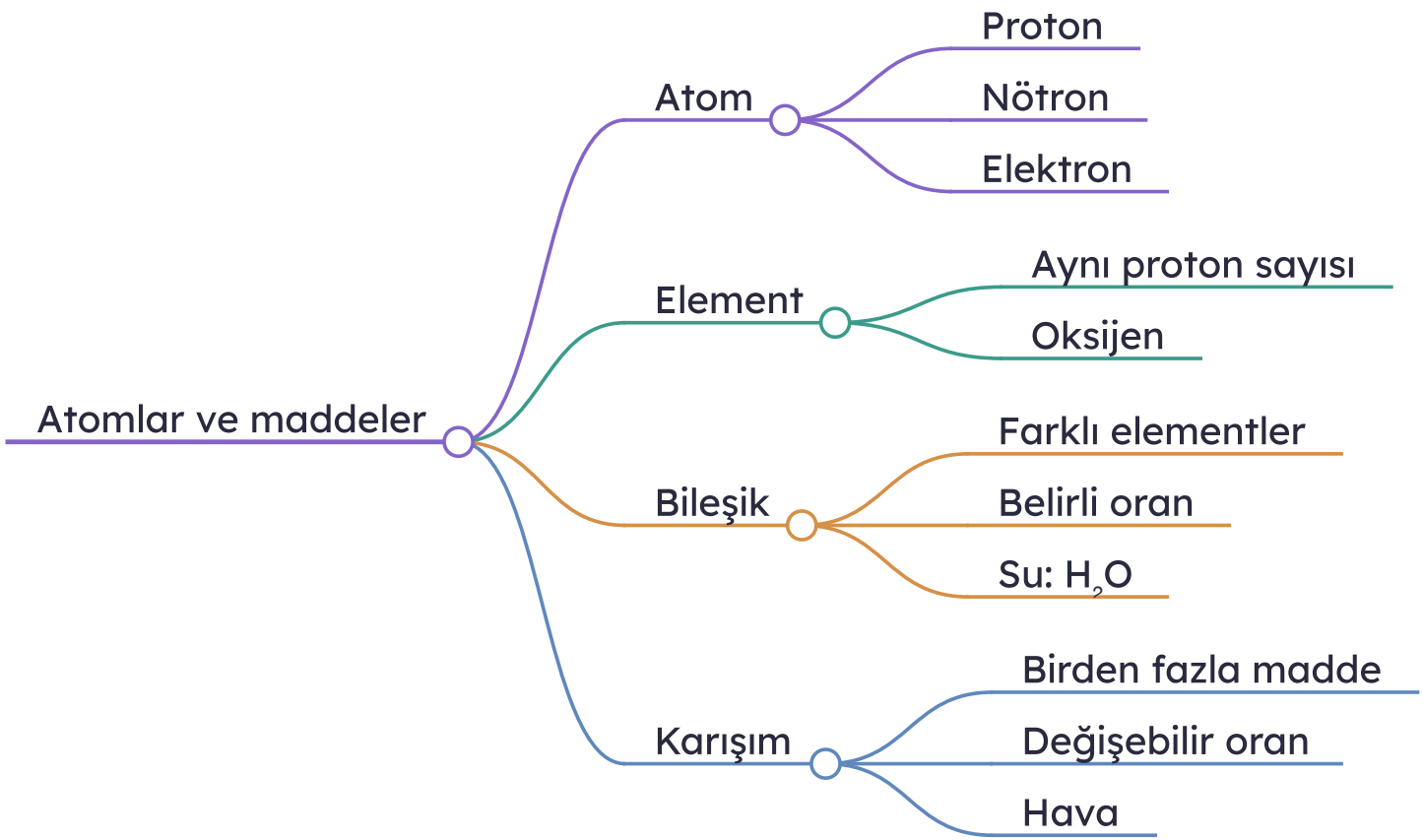
Atomlar ve maddeler

Element, bileşik ve karışımı ayırt edin.



Her seferinde bir dal okuyun. Ayrıntıları kapatıp kendi sözlerinizle açıklayın.

Konuyu anlayın

Atomun çekirdeğinde protonlar ve genellikle nötronlar bulunur; elektronlar çekirdeğin çevresindedir. Proton sayısı elementi belirler. Bileşikte farklı elementlerin atomları kimyasal bağlarla birleşir. Karışım birden fazla madde içerir ve bileşen oranları değişebilir.

Haritanın yapısı

Atomun parçalarından madde türlerine ilerleyin.

> **Dikkat edilmesi gereken nokta**
> Her molekül bileşik değildir: Oksijen molekülü tek bir elementin atomlarından oluşur.

Kendiniz deneyin

Oksijen, su ve havayı sınıflandırıp bileşimleriyle gerekçelendirin.

Yanıtlanacak iki soru

Elementi ne belirler?

Atom numarası, çekirdekteki protonların sayısıdır.

Hava neden karışımdır?

Hava tek bir bileşik değil, çeşitli gazların karışımıdır.

Kaynaklar

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

Studera.ai tarafından hazırlanan özgün çalışma. studera.ai/tr/kaynaklar/zihin-haritasi-ornekleri adresinde keşfedin.