

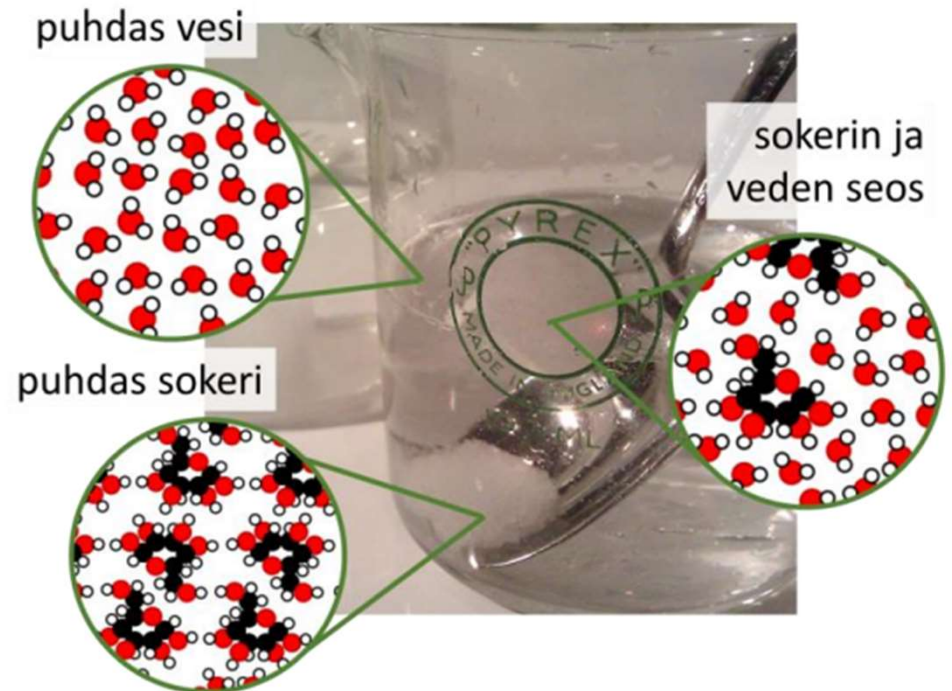
Puhdas aine ja seos

Puhdas aine sisältää vain yhtä ainetta

- Puhtaalla aineella tarkoitetaan ainetta jossa on vain yhdenlaisia molekyylejä tai atomeja. Esimerkiksi vesi joka sisältää vain H₂O-molekyylejä on puhdas aine. Samoin rauta jossa on vain Fe-atomeja on puhdas aine.
- Puhdas aine voi olla siis alkuaine (C, Fe, O₂, H₂) tai yhdiste (H₂O, CO₂, NaCl)
- Jotta yhdiste olisi puhdas aine, siinä tulee olla vain yhdenlaisia molekyylejä.

Seoksessa on vähintään kahta eri ainetta

- Kun puhutaan seoksesta, tarkoitetaan ainetta jossa on kaksi tai enemmän eri ainetta sekaisin. Esimerkiksi vesilasi, johon lisätään sokeria muuttuu vesi-molekyylien ja sokeri-molekyylien seokseksi.
- Kuvassa on siis **seos**.



Seokset voidaan jakaa kahteen ryhmään

- Seoksessa kemiallisesti on kiinnostavaa mitä aineita siinä on, mutta myös miltä seos näyttää.
- Jos seoksen eri osia ei voi erottaa toisistaan paljaalla silmällä, esimerkiksi edellinen kuva sokeri-vesi-liuoksesta, kyseessä on **homogeeninen seos**.
- Jos seoksen osat voidaan erottaa toisistaan paljaalla silmällä, kyseessä on **heterogeeninen seos**. Esimerkiksi kun veteen lisätään öljyä, öljyn ja veden voi erottaa toisistaan.



Onko kuvassa puhdas aine vai seos?
Onko seos homogeeninen vai heterogeeninen?

