

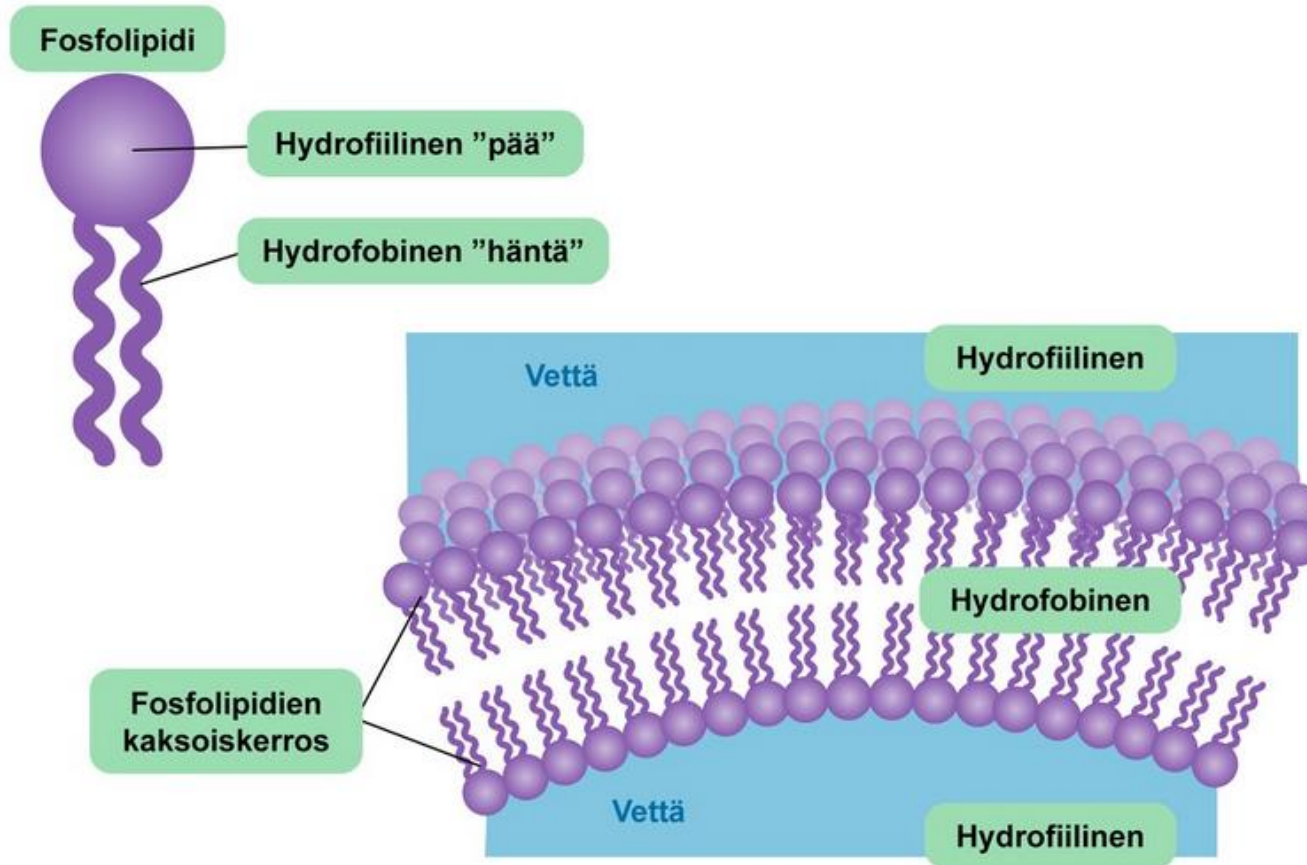
Liukoisuus

- Nestemäistä tasakoosteista seosta nimitetään **liuokseksi**.
- Se koostuu **liuottimesta** ja **liuennesta** aineesta.
- Liuottimeksi sanotaan ainetta, jota on eniten.
- Aineen liukoisuuteen vaikuttavat muun muassa aineiden kemiallinen koostumus, lämpötila, paine, pitoisuus, hiukkaskoko ja olomuoto.

Liukoisuus

- Aineet jaotellaan niiden liukoisuuden perusteella vesiliukoisiin ja rasvaliukoisiin aineisiin.
- Samanlainen liuottaa samanlaista! (Poolinen vs. pooliton)
- Veteen ja öljyyn liukenevissa aineissa on sekä vesihakuinen (**hydrofiilinen**) että vesipakoinen (**hydrofobinen**) osa.

Liukoisuus



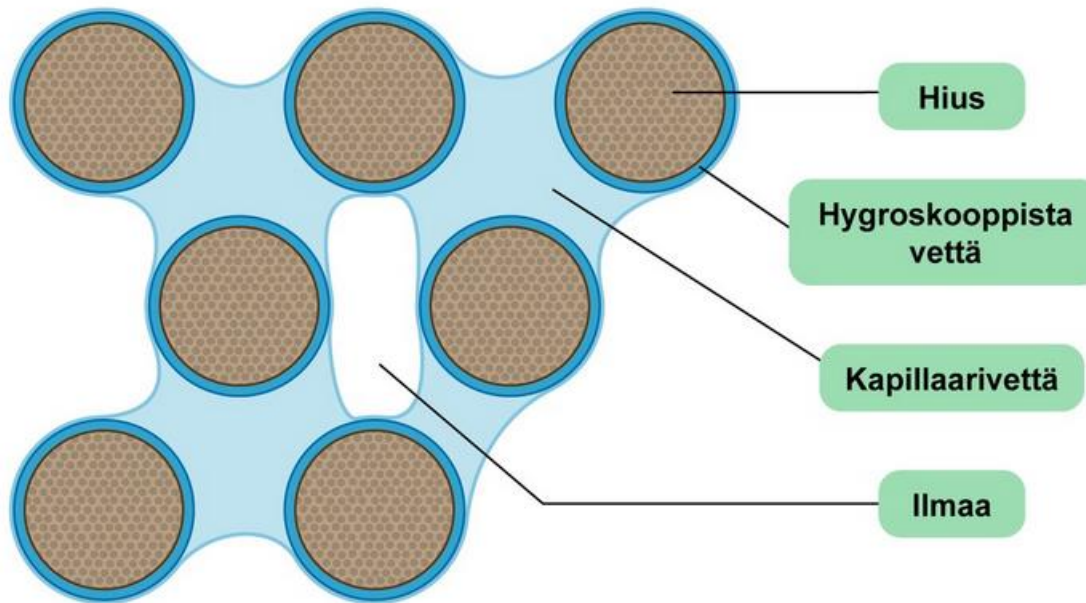
Kuva Orbitaali 1

Liukoisuus

- **Kylläinen liuos** sisältää suurimman mahdollisen määrän liuennutta ainetta.
- Liuos on kylläinen kunkin aineen suhteen erikseen.
- Liukeneminen on kemiallinen reaktio, johon voi liittyä huomattavia lämpötilan muutoksia.

Liukoisuus

- Joillakin aineilla on kyky absorboida vettä. Tämäntyyppisiä aineita nimitetään **hygroσκοoppisiksi** aineiksi.



Kuva Orbitaali 1

Liukoisuus

- Ioniyhdisteet jaetaan vesiliukoisuuden perusteella runsasliukoisiin ja niukkaliukoisiin.
- Ainetta, jota liukenee vähemmän kuin yksi gramma litraa kohden (alle 1 g/l) pidetään niukkaliukoisena.
- Ioniyhdisteen liukenemista veteen sanotaan **hydratoitumiseksi**.
- Ioniyhdisteen kiteytymistä vesiliuoksesta nimitetään **saostumiseksi**.