

Erilaisia seoksia

KPL 3.3

Erilaisia seoksia

enemmän seoksessa ► vähemmän seoksessa ▼	kaasu	neste	kiinteä
kaasu	homogeeninen seos • ilma	vaahto • kermavaahto	kiinteä vaahto • vaahtokarkki
neste	aerosoli • hiuslakka	emulsio • kosteusvoide	kiinteä emulsio • voi
kiinteä	aerosoli • savu	suspensio (sooli) • vesivärimaali	kiinteä suspensio • rubiinilasi

Näitä seoksia voidaan pitää kolloideina, eli heterogeenisen ja homogeenisen seoksen välimalleina.

Massa- ja tilavuusprosentti

$$\text{aineen A massaprocentti} = \frac{\text{aineen A massa}}{\text{koko seoksen massa}} \cdot 100 \%$$

$$\text{aineen A tilavuusprosentti} = \frac{\text{aineen A tilavuus}}{\text{koko seoksen tilavuus}} \cdot 100 \%$$

Tiheys

Tiheys kertoo, miten paljon yksi kuutiometri ainetta painaa. Mitä ”raskaampi” aine on, sitä suurempi tiheys sillä on.

Tiheyden symboli on ρ (rhoo) ja yksikkö kg/m^3 .

$$\frac{\text{kg}}{\text{m}^3} = \frac{\text{g}}{\text{dm}^3} = \frac{\text{g}}{\text{l}}$$

$$1 \text{ dm}^3 = 1 \text{ litra}$$

MAOL
-Merkintöjä ja
kaavoja-
Laskukaavoja

$$\rho = \frac{m}{V}$$