

SEOSTEN EROTUSMENETELMIÄ

Heterogeeniset seokset

(s)+(l)

Suodatus
 nestefaasi pääsee suodattimen läpi, kiinteä ei



haindutus
 neste höyrösty, kiinteä aine jää



dekantointi
 tiheämmän aineen päältä kaadetaan nestettä pois



sentrifugointi
 erittäin hienojakoinen kiinteä aine (kirja s.48) saadaan erotettua keskeisvoiman avulla



(l)+(l)

toisinsa liukeneemattomat nesteet

⇒ tiheusero tai kiehumispiste-ero

erotussupplio
 nestekerrokset valutetaan erilleen



(tislauus)

(s)+(s)

Uutto
 aineilla erilainen liukoisuus
 aine1 liukenee, aine2 ei
 → jatka suodattamalla
 aineet liukenee eri liuottimiin
 → jatka erotussuppilolla

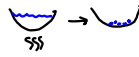
Sublimointi
 jotkut aineet sublimoituvat helposti



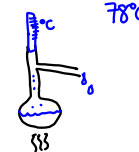
Homogeeniset seokset

→ erotus perustuu kiehumispisteisiin tai erilaisiin reaktioihin/sidokseen

Haindutus
 nesteseen liuenneet kiinteä aine jää astiaan



Tislauus
 se osa, jolla matalampi kiehumispiste poistuu ensin.



Myös kaasuseos?
 (jäähdytetään nesteeksi)

Kromatografia

seoksen joku osa tarttuu väliaineeseen enemmän, toinen osa vähemmän

paikallaan pysyvä faasi + liukkuva faasi



9.53-54

- 2.12
- 2.14
- 2.15
- 2.16 (huom kuva s.54)
- 2.17