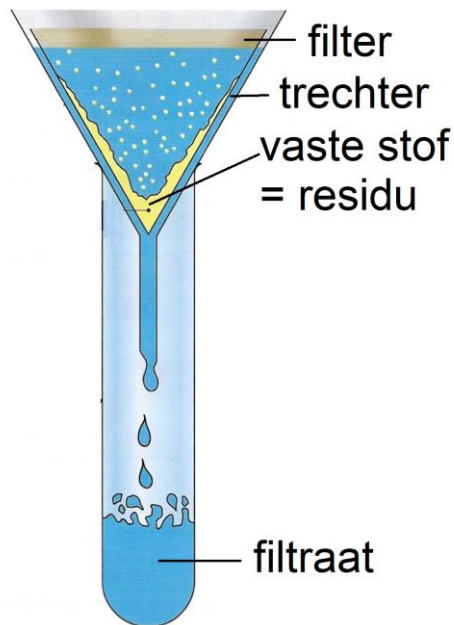


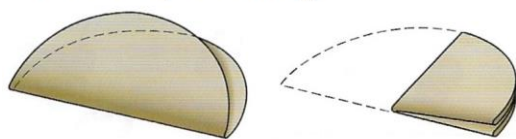
§ 1.2 Scheidingsmethoden

Scheiden van mengsels is gebaseerd op verschil in **stofeigenschappen**.

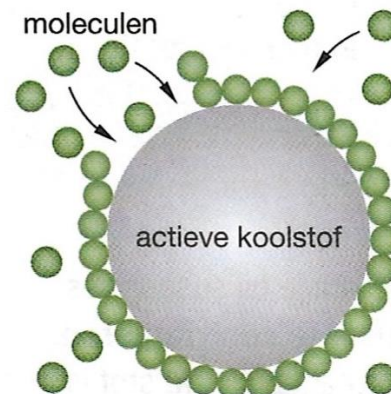
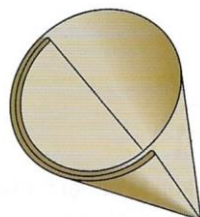
- **Filtreren** berust op verschil in **deeltjesgrootte**
Mengsel van vaste stof en vloeistof kun je zo scheiden
- **Centrifugeren** of **bezinken** kan ook als de **dichtheid** van de vaste stof groter is dan die van de vloeistof
- **Adsorptie** berust op verschil in **aanhechtingsvermogen**.



filteeropstelling



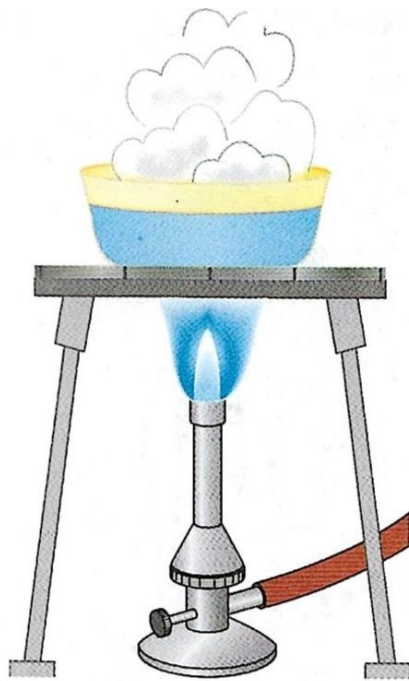
vouwen van een filter



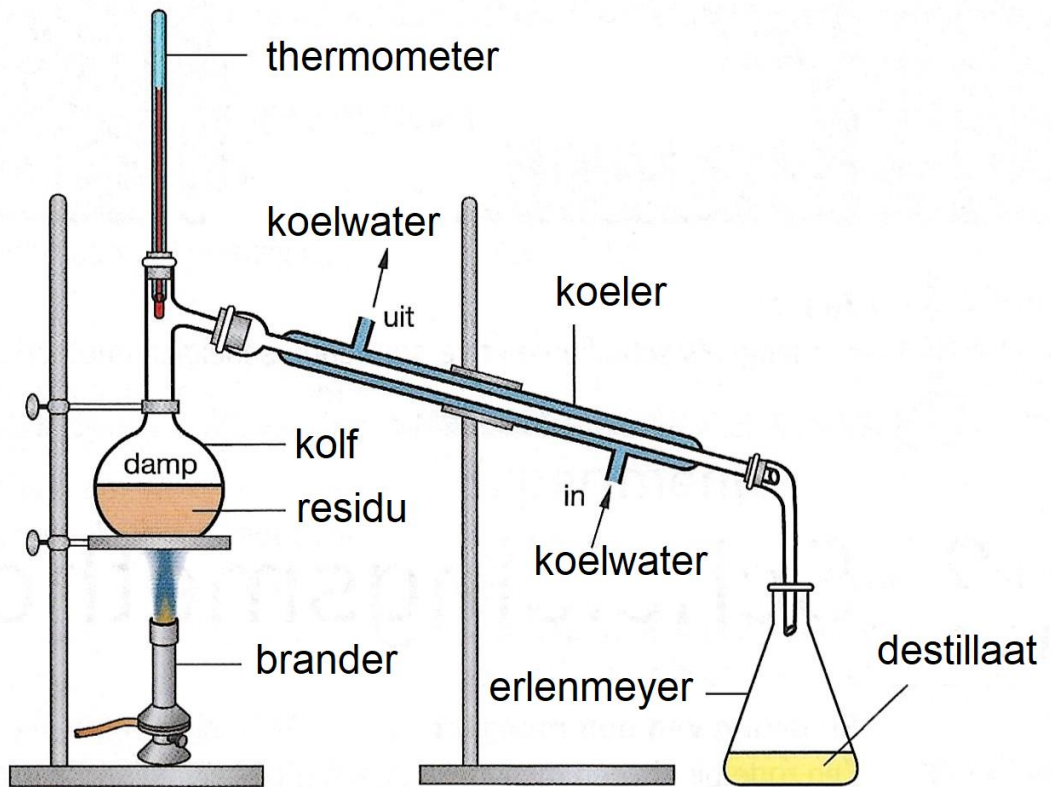
Een modelvoorstelling van het hechten van moleculen aan een adsorptiemiddel

§ 1.2 Scheidingsmethoden

- **Indampen en destilleren** berusten op verschil in **kookpunt**



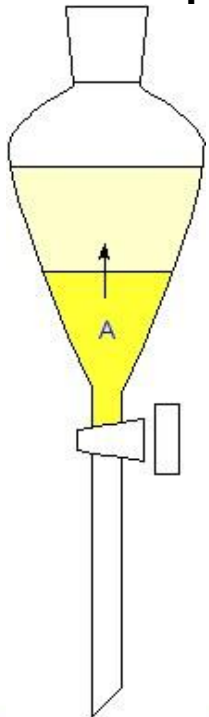
Opstelling voor indampen



Destillatie-opstelling

§ 1.2 Scheidingsmethoden

- **Chromatografie** berust het verschil in **oplosbaarheid** en **aanhechtingsvermogen**
- **extractie, extraheren** berust op het verschil in **oplosbaarheid**.



- Bij een mengsel van vaste stoffen voeg je een oplosmiddel (extractiemiddel) toe waar sommige stoffen wel en andere niet in oplossen. (koffie- en thee zetten; het scheiden van een mengsel van zand en zout.)
- Met vloeistof-vloeistofextractie kun je opgeloste stoffen uit een vloeistof halen. Je voegt aan de oorspronkelijke oplossing een tweede vloeistof toe die niet mengt met de eerste maar waarin de opgeloste stoffen beter oplossen dan in oorspronkelijke vloeistof.

