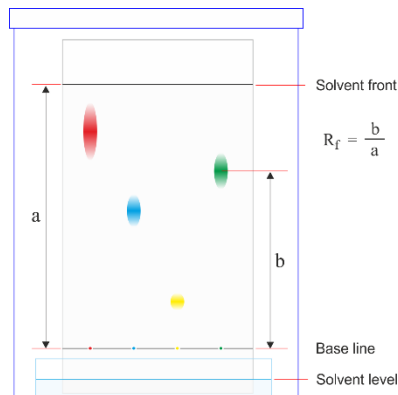


Belangrijke scheidingsmethoden zijn:

- ✓ **Extractie/wassen:** scheiding op basis van oplosbaarheid in extractiemiddel
- ✓ **Adsorptie:** scheiding op basis van verschil in adsorptie
- ✓ **Destillatie:** scheiding op basis van verschil in kookpunt
- ✓ **Filtratie:** scheiding op basis van verschil in aggregatietoestand
- ✓ **Bezinken/centrifugeren:** scheiding op basis van zwaartekracht
- ✓ **Indampen:** scheiding op basis van verschil in vluchtigheid
- ✓ **Chromatografie:** scheiding op basis van verschil in oplosbaarheid en adsorptie



$$R_f = \frac{\text{Afstand startlijn tot de vlek (b)}}{\text{Afstand startlijn tot het vloeistoffront (a)}}$$

$$0 \leq R_f \leq 1$$

Bij een **kwantitatief** onderzoek wordt gekeken *welke stoffen aanwezig zijn*

Bij een **kwantitatief** onderzoek wordt gekeken *hoeveel* er van een bepaalde *stof* aanwezig is

Toxische stoffen (giftige stoffen) hebben een drempelwaarde.

Drempelwaarde is de concentratie waarboven de stof gevaar voor de gezondheid vormt

MAC-waarde: (grenswaarde) maximaal aanvaarde concentratie van een stof per m³ lucht.

LD₅₀: hoeveelheid stof die bij inname 50% van de proefdieren fataal is.

ADI-waarde: aanvaardbare dagelijkse inname. Maximale hoeveelheid van een stof die bij levenslang dagelijks gebruik ingenomen mag worden (mg per kg lichaamsgewicht per dag).

Kwalitatieve bepalingen: aantoningsreactie met een reagens.

Reagens	Toont aan	Wat zie je
Jood-oplossing	zetmeel	Oplossing kleurt donkerblauw
FehlingA&B	Glucose	Oplossing kleurt oranjebruin
kalkwater	CO ₂	Oplossing wordt troebel
Wit kopersulfaat	water	Wit kopersulfaat wordt blauw
Custardpoeder	water	Poeder kleurt geel
Blauw lakmoes	zuur	Kleurt rood

Kwantitatieve bepaling

- ✓ Bepaal een onbekende concentratie dmv titratie (8.3)
- ✓ Bepaal een onbekende concentratie dmv colorometri (8.4)