



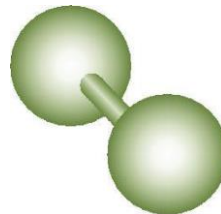
§ 1.1 Zuivere stof en mengsels

Atomen: er zijn ongeveer 110 verschillende atoomsoorten; iedere soort heeft zijn eigen grootte en massa

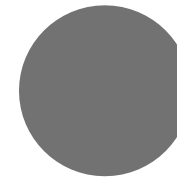
Moleculen: bestaan uit twee of meer atomen

Elementen: zijn stoffen waarvan de bouwstenen uit één atoomsoort bestaan

Voorbeelden:



chloor = Cl_2



ijzer = Fe

Zuivere stof: bestaat uit:
één soort moleculen (= verbinding en ontleedbaar),
bijvoorbeeld water H_2O , methaan CH_4 , of
één soort atomen (= element, niet-ontleedbaar),
bijvoorbeeld Fe, Mg, Cl_2

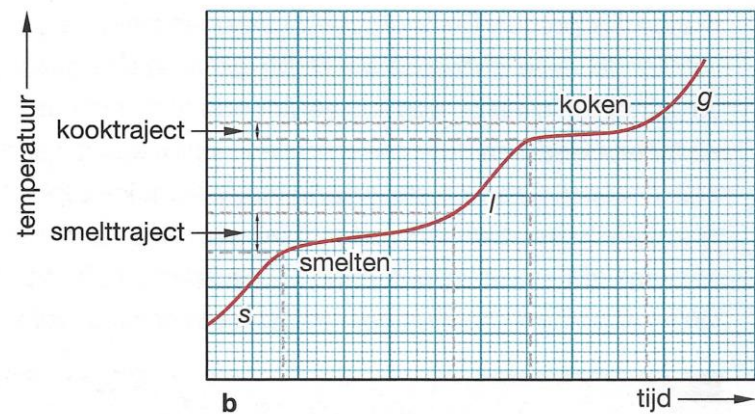
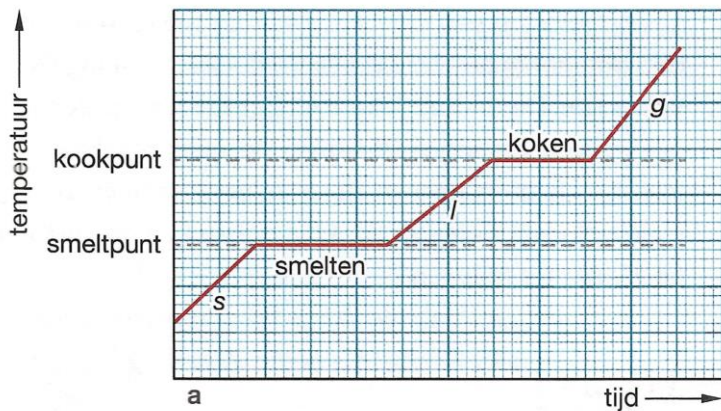
Stofeigenschappen: kleur, smaak, oplosbaarheid,
smeltpunt, enz.

§ 1.1 Zuivere stof en mengsel

Macroniveau: De stoffeigenschappen die je waarneemt

Microniveau: Je “kijkt” op deeltjesniveau: moleculen en atomen

Mengsel: als er twee of meer stoffen door elkaar gemengd zijn

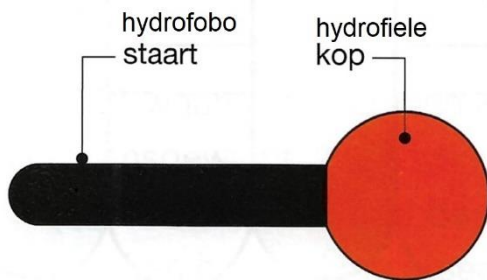


Het temperatuurverloop tijdens het verwarmen van een zuivere stof (a) en van een mengsel (b)

§ 1.1 Zuivere stof en mengsel

Soorten mengsels

- oplossing: helder mengsel van vloeistoffen, vloeistof + vaste stof of gas
- suspensie: troebel mengsel van vaste stof + vloeistof
- emulsie: troebel mengsel van twee niet mengbare vloeistoffen; er treedt ontmenging op → tweelagensysteem
- emulgator: hulpstof die ervoor zorgt dat emulsie niet ontmengt
- hydrofoob: hydrofobe stoffen mengen niet of slecht met water
- hydrofiel: hydrofiele stoffen mengen goed met water



Schematische voorstelling
van een emulgatormolecuul

