Samenvatting NASK Hoofdstuk 2

* Eigenschappen waaraan je een stof kunt herkennen noemen we stofeigenschappen.

Voorbeelden van stofeigenschappen zijn:

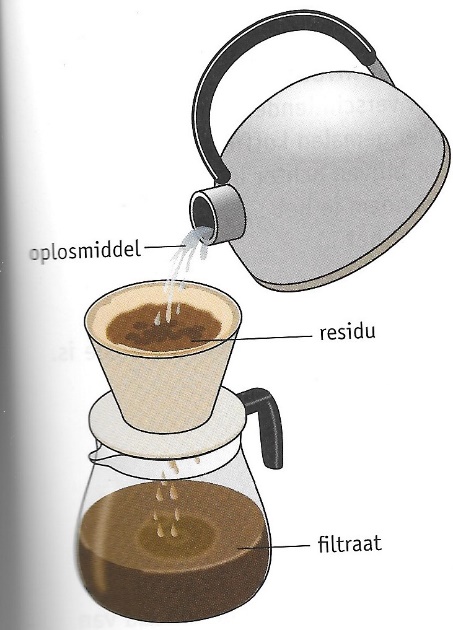
* Geur: alcohol heeft andere geur als terpentine
* Kleur: koper is rood-oranje, goud is geel, lood is grijs.
* Smaak: suiker smaakt zoet, keukenzout smaakt zout
* Brandbaarheid: benzine is brandbaar, water niet
* Een stof kan op verschillende manieren gevaarlijk zijn:
* Als je de stof inademt
* Als je de stof inslikt
* Als je de stof op je kleren, op je huid of in je ogen krijgt
* Als je er met vuur bij komt
* Als je stof met een andere stof mengt
* De meeste stoffen die je tegenkomt in huis zijn mengsels, mengsels: verschillende stoffen samen. (bijv, cola)
* Je vindt in huis maar enkele zuivere stoffen, zuivere stoffen zijn stoffen waar geen andere stoffen in zitten (bijv, kristalsuiker)
* Oplossing: een stof die in een andere stof oplost. Bijv. thee. Water is hierbij het oplosmiddel en de thee de opgeloste stof.

Kenmerken oplossing:

* Altijd helder
* Soms een kleur
* Suspensie: niet alle vaste stof is opgelost in de vloeistof.

Kenmerken Suspensie:

* Altijd troebel (je kan er niet doorheen kijken)
* Altijd kleur
* Bijv. je gebruikt het hete water dus om de geur- en smaakstoffen uit de koffie te halen. Dit noem je extraheren (letterlijk: eruit trekken)



* Massa bepaal je met een weegschaal (balans) zegt iets over de hoeveelheid stof.

Massa meet je in gram of in kilogram.

Gram > :1000 kg

Gram < x1000 kg

* **Het volume van vloeistoffen**

Volume meet je met een maatcilinder. Het volume is de ruimte die de vloeistof inneemt.

Volume meet je in liter of milliliter.

1 liter is hetzelfde als 1dm3

1 milliliter = 1cm3

**Het volume van rechthoekige voorwerpen**

lxbxh in bijv. cm3

**Het volume van onregelmatige voorwerpen:**

Onderdompelmethode:

Eindstand-beginstand=…..

* De dichtheid bereken je met massa: volume en ook altijd …gram per 1 cm3 (g/cm3)