Toetsweek Nask WO 09-11

**6.1 Stoffen herkennen**

Stofeigenschappen:

* Geur
* Kleur
* Smaak

Vaste stoffen hebben een eigen vorm en een volume

Vloeibare stoffen hebben geen eigen vorm en wel een eigen volume

Gassen hebben geen eigen vorm en ook geen eigen volume

**Oplosmiddel:** Middel dat een stof doet oplossen

**Verzadigde oplossing:** Als de maximale hoeveelheid is opgelost

**Oplosbaarheid:** Hoeveelheid stof die je bij een bepaalde tempratuur kan oplossen

**6.2 Moleculen als bouwstenen**

Moleculen:

* Opgebouwd uit atomen
* Kleinste deeltjes van een stof die de eigenschappen van een stof nog heeft
* Zijn klein
* Er zijn verschillende moleculen
* Bewegen
* Ruimte tussen de moleculen
* Hoe hoger de tempratuur, hoe sneller de ze gaan bewegen
* Hogere tempratuur, de stof zet uit.

**Diffusie:** ls een stof zichzelf verspreid in een andere stof

**Cohesie:** Moleculen van de zelfde stof trekken elkaar aan

**Adhesie:** Moleculen van een andere stof trekken elkaar aan

**Capitalaire werking:** Als de adhesie zo sterk is dat het omhoog gaat naar het capillair

**6.3 Zuivere stoffen en mengels**

**Mengels:** Bestaat uit meerdere moleculen

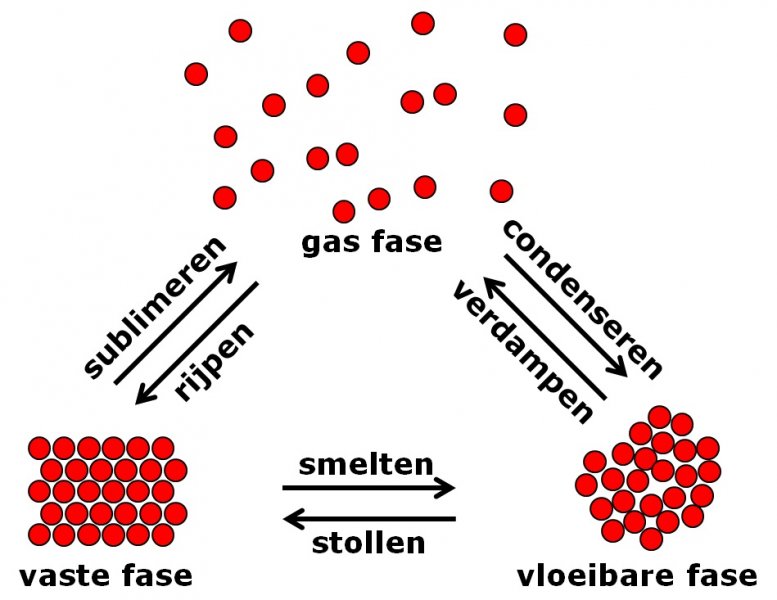
**Zuivere stoffen:** Bestaat uit 1 molecuul

**Oplossing:** Kleurloos mengsel van een vloeistof + een andere stof (vaste stof,gas)

**Suspensie:** Troebel mengsel waarin korreltjes van een vaste stof rond drijft

**Emulsie:** Troebele vloeistof waarbij van een andere stof kleine druppels zweven. Een emulgator zorgt ervoor dat het mengsel

**6.4 Faseovergangen**



**Smeltpunt:** De tempratuur waarin een vaste stof naar een vloeibare stof gaat en andersom

**Kookpunt:** De tempratuur waarin een gas in een vloeibare stof gaat en andersom

Van T(C°) -> T(K)= +273

Van T (K) -> T(C°)= -273