**Scheikunde**

Hoofdstuk 5

*Paragraaf 3*

• De reactie snelheid is hoe snel iets oplost in een buis of iets anders.

• De reactie tijd is hoe lang de stof er over heeft gedaan om op de te lossen.

• De reactie snelheid wordt uitgedrukt in het aantal mol van een bepaalde stof dat per seconde en per liter reactiemengsel verdwijnt of versneld.

• Het symbool voor reactiesnelheid is de letter s.

• De eenheid van s= (mol L-1 s-1).

• De snelheid van een chemische reactie is in het begin het grootst en neemt daarna af.

De snelheid van een reactie hangt af van 5 factoren:

1. De soort stof

2. De verdelingsgraad van de beginstof(fen)

3. De concentratie van de beginstof(fen)

4. De temperatuur van het reactie mengsel

5. De hulpstof die we gebruiken (katalysator)

Als je in een proces stoffen ziet verdwijnen kan dat 2 oorzaken hebben:

1. De stoffen kunnen omgezet worden in andere stoffen.

2. Ze kunnen verplaatst worden naar een andere ruimte.

De snelheid waarmee de stoffen verdwijnen noemen we in eerste instantie de reactiesnelheid, maar je kan ook transportsnelheid noemen.

• De transportsnelheid wordt ook beïnvloed door de factoren: temperatuur, concentratie en verdelingsgraad.

• Transportsnelheden komen ook in levende systemen voor zoals: het opnemen van voedingsmiddelen en geneesmiddelen via je maag en darmwand. Het opnemen van zuurstof via de membranen van de longblaasjes.