



# Factoren die de oplosbaarheid van verbindingen beïnvloeden

Auteur Louis Wettinck  
Team Wikiwijs Maken Auteurs  
Laatst gewijzigd 12 oktober 2024  
Licentie CC Naamsvermelding 4.0 Internationale licentie  
Webadres <https://maken.wikiwijs.nl/208809/>



Dit lesmateriaal is gemaakt met Wikiwijs van Kennisnet. Wikiwijs is hét onderwijsplatform waar je leermiddelen zoekt, maakt en deelt.

# Inhoudsopgave

Inleiding .....	2
Aard van oplosmiddel .....	3
Temperatuur .....	4
Vaste stof .....	4
Gas .....	4
Druk .....	6
Einde van het leerpad .....	7
Over dit lesmateriaal .....	8

# Inleiding

Beste leerlingen


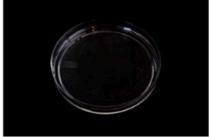
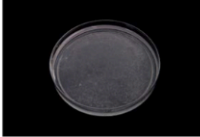





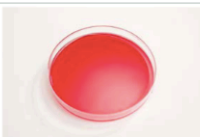
Het is de bedoeling dat je het volgende leerpad omtrent de intermoleculaire krachten doorloopt tijdens de studie. Probeer de vragen zo goed mogelijk in te vullen, maak ook screenshots van je antwoorden. Je mag al deze screenshots in een mapje zetten en dit mij doorsturen.

Als je klaar bent met het leerpad maak je een samenvatting van hetgeen we al gezien hebben in dit thema.

Als je vragen hebt noteer je deze en stuur je ze tegen vanavond door naar mij samen met de screenshots en je samenvatting. Tijdens de volgende les worden de vragen behandeld, wordt de leerstof nog eens kort overlopen en bespreek ik jullie samenvattingen.

Succes met het leerpad!

# Aard van oplosmiddel

OP TE LOSSEN STOF	OPLOSMIDDEL	
	WATER (POLAIR)	WHITE SPIRIT (APOLAIR)
 Keukenzout (ionverbinding)	 goed oplosbaar	 slecht tot niet oplosbaar
 Kristalsuiker (polaire atoomverbinding)	 goed oplosbaar	 slecht tot niet oplosbaar
 Di-jood (apolaire atoomverbinding)	 slecht tot niet oplosbaar	 goed oplosbaar

Wat kan je besluiten op basis van bovenstaande foto, vul de onderstaande tekst aan.

Polaire stoffen lossen op in een  oplosmiddel

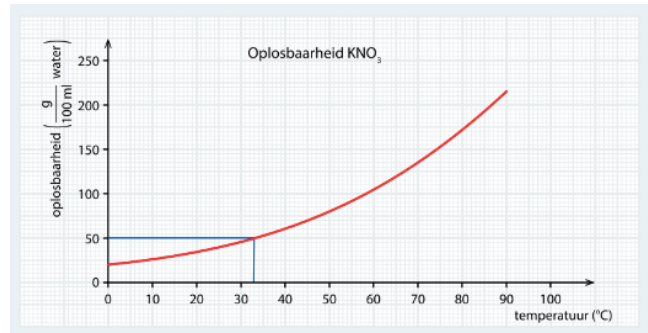
Ionverbindingen lossen op in een  oplosmiddel

Apolaire stoffen lossen op in een  oplosmiddel

---

# Temperatuur

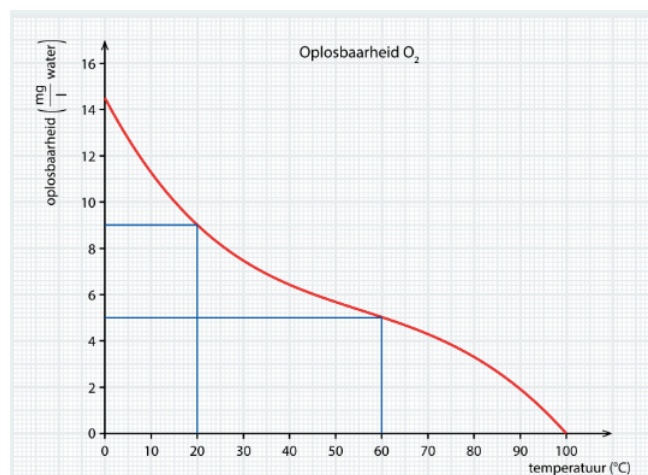
## Vaste stof



Wat kan je besluiten op basis van bovenstaande foto?

De oplosbaarheid van een vaste stof in een vloeistof neemt toe naarmate de temperatuur

## Gas



Wat kan je besluiten op basis van bovenstaande foto?

De oplosbaarheid van een gas in een vloeistof stijgt naarmate de temperatuur

Stijgt

Daalt

---

# Druk

Druk heeft weinig tot geen invloed op de oplosbaarheid van vaste stoffen en vloeistoffen in vloeistoffen.

Druk heeft wel een invloed op de oplosbaarheid van gassen in een vloeistof.

Vul de onderstaande zinnen aan met behulp van de onderstaande video.



<https://youtu.be/WcjejCSfDBw>

In de gesloten fles is de druk  dan in de open fles.

Het gas is  opgelost in de gesloten fles dan in de open fles.

De oplosbaarheid van gas in een vloeistof neemt  bij toenemende druk.

---

# Einde van het leerpad

Proficiat met het beëindigen van het leerpad!

In de tijd die nu nog over is maak je een samenvatting van het thema, deze mag je samen met je eventuele vragen en de screenshots van jullie antwoorden doorsturen naar mij.

**Deadline:** deze avond 23u59



# Over dit lesmateriaal

## Colofon

<b>Auteurs</b>	Louis Wettinck
<b>Team</b>	Wikiwijs Maken Auteurs
<b>Laatst gewijzigd</b>	12 oktober 2024 om 19:21
<b>Licentie</b>	De Internationale Creative Commons 4.0 licentie waarbij de gebruiker het werk mag kopiëren, verspreiden en doorgeven en afgeleide werken mag maken onder de voorwaarde: Naamsvermelding, zie <a href="http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/">http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/</a> . <a href="#">Meer informatie over de CC Naamsvermelding 4.0 Internationale licentie licentie.</a>

## Aanvullende informatie over dit lesmateriaal

Van dit lesmateriaal is de volgende aanvullende informatie beschikbaar:

**Eindgebruiker**      leerling/student

## Bronnen

<https://youtu.be/WcJjCsfDBw>  
<https://youtu.be/WcJjCsfDBw>