

Proton	Hoe groter, hoe meer het atoom de bindende elektronen naar zich toetrekt.	Een waarde
Elektron	2 waterstof atomen	Neutron
Die van waterstof (H) is 2,1	1 zuurstof atoom	Polaire stof

... stoffen	Met positieve en negatieve pool	Bv. water
Molecule	Aangetrokken tot geladen voorwerp	Teken dit!
Symbool van partieel negatieve lading	Symbool van partieel positieve lading	Bv. Water

Niet lineair	... structuur	Van een watermolecule
2 voorwaarden	Die van vaste stoffen neemt toe bij toenemende temperatuur	Die van gassen in water neemt af bij toenemende temperatuur
Die van gassen neemt toe bij toenemende druk	1: een partieel positief geladen H-atoom	2: een vrij e-paar

Hoeveelheid opgeloste stof per volume	In gram per liter	$c_m$
Massa opgeloste stof per volume	In mol per liter	Een regel
$n_{verd} = n_{conc}$	$c_{verd} \cdot V_{verd} = c_{conc} \cdot V_{conc}$	c

Geef de formule	Gehalte	Van massaconcentratie
... van een oplossing	Andere term	$c_m = \dots$
Geef de formule	Van molaire concentratie	$c = \dots$

Algemene regel	/	Afhankelijk van verschil in EN-waarde
Soort binding	Polaire stoffen lossen goed op in polaire oplosmiddelen	Afhankelijk van asymmetrisch of niet-asymmetrische bouw
Een watermolecule bezit over 2 van deze	Apolaire stoffen lossen goed op in apolaire oplosmiddelen	Polair karakter van een molecule

Verklaring	Waterstraal wordt aangetrokken door geladen staaf	Pentaaanstraal wordt niet aangetrokken door geladen straal
Die van Cl is 3,0	Een waarde	Bv. suiker in water Hierin is water het ...
Water wordt vaak gebruikt als...	Hierin los je de opgeloste stof in op	Hoe sterk het atoom de neiging heeft om de bindingselektronen naar zich toe te trekken

EN-waarde	Elektronegatieve waarde	Waar in het PSE?
Partieel negatief geladen atoom	Geen zuurstofbruggen maar...	Tussen zuurstofatoom en waterstofatoom
Er moet aan 2 voorwaarden voldaan zijn	In water	Niet waterstof maar ...