

Welke soort ionverbinding is slecht oplosbaar in water?	Schrap wat niet past: Een ionverbinding met grote roosterkrachten heeft een kleine/grote ionstraal en een kleine/grote ionlading.	Zijn ionverbindingen slechte of goede geleiders?
Waarom zijn ionverbindingen slechte geleiders?	Geleiden atoomverbindingen de elektrische stroom?	Waarom geleiden atoomverbindingen geen elektrische stroom?
Geef een voorbeeld van een metaal die de elektrische stroom geleidt.	Waarom zijn metalen goede geleiders van de elektrische stroom?	Geleiden metalen de elektrische stroom?
Is zout goed of slecht oplosbaar in water?	Is suiker goed of slecht oplosbaar in water?	Is water een apolaire of een polaire stof?
Is suiker een apolaire of een polaire stof? Waarom?	Is zout een apolaire of een polaire stof? Waarom?	Is ethanol een polaire of apolaire stof?
Wat is een dipoolmolecule?	Geef een voorbeeld van een dipoolmolecule.	Hoe noem je moleculen met een dipoolkarakter?

Slechte geleiders	Een ionverbinding met grote roosterkrachten heeft een kleine ionstraal en een grote ionlading.	Ionverbindingen met zeer grote roosterkrachten
Een atoomverbinding bevat geen vrije elektronen.	Nee	De ionen zitten in het ionrooster, waardoor vrije verplaatsing moeilijk is.
Ja	Er zijn vrije elektronen aanwezig.	Ijzer
Water is een polaire stof.	Goed	Goed
Ethanol is een apolaire stof omdat het niet oplosbaar is in water.	Zout is een polaire stof omdat het oplosbaar is in water.	Suiker is een polaire stof omdat het oplosbaar is in water.
Polaire moleculen	Water	Een molecule met een positieve en negatieve pool.

<p>Wat is het verschil in EN-waarden tussen zuurstof en waterstof?</p>	<p>Wat is een polaire molecule?</p>	<p>Wat is een apolaire molecule?</p>
<p>Welke factoren beïnvloeden de oplosbaarheid van een stof in water?</p>	<p>Wanneer is een stof polair?</p>	<p>Wanneer is een stof apolair?</p>
<p>Wat is de molaire concentratie van een oplossing?</p>	<p>Wat geeft de EN-waarde aan?</p>	<p>Geef een ander woord voor EN-waarde.</p>
<p>Welke structuur heeft een watermolecule in werkelijkheid?</p>	<p>Wat kan er ontstaan tussen verschillende watermoleculen?</p>	<p>Wat is het symbool van molaire concentratie?</p>
<p>Wat is de formule om de molaire concentratie te berekenen?</p>	<p>Wat is de massaconcentratie?</p>	<p>Wat is het symbool van de massaconcentratie?</p>
<p>Wat is de formule om de massaconcentratie te berekenen?</p>	<p>Wat is het verdunnen van een oplossing?</p>	<p>Wat is dissociëren van ionverbindingen?</p>

Moleculen die een symmetrische structuur hebben.	Moleculen met een dipoolkarakter, die minstens één polaire binding bezitten en een asymmetrische structuur hebben.	1,4
Als hij niet oplosbaar is in water, maar wel in andere apolaire stoffen.	Als hij oplosbaar is in water.	Temperatuur, druk en polariteit
Elektronegatieve waarde	Het geeft aan hoe sterk een atoom geneigd is om bindingselektronen naar zich toe te trekken.	De verhouding van de hoeveelheid opgeloste stof uitgedrukt in mol tot het volume van de oplossing uitgedrukt in liter.
c	Waterstofbruggen	Een geknikte structuur
C_m	De verhouding van de massa opgeloste stof uitgedrukt in gram tot het volume van de oplossing uitgedrukt in liter	$c = n/V$
Het uiteenvallen van ionen.	De concentratie van de oplossing verlagen.	$c_m = m/V$

Wat is de elektrische stroom?	Wanneer is een stof geleidend voor de elektrische stroom?	Wat zijn elektrolyten?
Wat zijn niet-elektrolyten?	Wat zijn sterke elektrolyten?	Wat zijn zwakke elektrolyten?
Wat is geleidbaarheid?	Wat is ionisatie?	Wat is een ionisatievergelijking?
Wat zijn gehydrateerde ionen?	Wat is dissociatie?	Wat is een dissociatievergelijking?
Wat is het verschil in EN-waarden van natriumchloride?	Wat is het verschil in EN-waarden van dinatriumoxide?	Wat is het verschil in EN-waarde van koperdichloride?
Wat is het verschil in EN-waarden van water?	Wat is het verschil in EN-waarden van waterstofchloride?	Wat is het verschil in EN-waarden van aluminiumoxide?

<p>Het zijn samengestelde stoffen die in gesmolten toestand en/of opgelost in water vrije ionen vormen en in die toestand de elektrische stroom geleiden.</p>	<p>Een stof die verplaatsbare ladingen in zich heeft</p>	<p>Het verplaatsen van elektrische ladingen</p>
<p>Het zijn stoffen waarvan het gedeelte dat oplost in water weinig of niet in ionen splitst en geleiden minder goed.</p>	<p>Het zijn stoffen waarvan het gedeelte dat opgelost in water volledig in ionen splitst en geleiden daardoor zeer goed.</p>	<p>Het zijn stoffen die bij het oplossen geen ionen vormen en dus de elektrische stroom niet geleiden.</p>
<p>Een vergelijking die de ionisatie van een atoomverbinding in water weergeeft.</p>	<p>Het proces waarbij sommige polaire atoomverbindingen ionen vormen wanneer ze oplossen in water.</p>	<p>Het is een maat voor het geleiden van de elektrische stroom.</p>
<p>Een vergelijking die de dissociatie van een ionverbinding weergeeft</p>	<p>Het proces waarbij ionverbindingen in ionen splitsen wanneer ze oplossen in water</p>	<p>Als een ion omringt is door watermoleculen.</p>
<p>1,1</p>	<p>2,6</p>	<p>2,1</p>
<p>2,0</p>	<p>0,9</p>	<p>1,4</p>

<p>Wat is het verschil in EN-waarden van zinkdichloride?</p>	<p>Wat is het verschil in EN-waarden van ijzeroxide?</p>	<p>Wat is het verschil in EN-waarden van koolstofdioxide?</p>
<p>Is koolstofdioxide een polaire of apolaire stof?</p>	<p>Als natriumchloride wordt opgelost in water, moeten we dan een dissociatievergelijking of een ionisatievergelijking opstellen?</p>	<p>Als waterstofbromide wordt opgelost in water, moeten we dan een dissociatievergelijking of een ionisatievergelijking opstellen?</p>

1,0	1,7	1,4
Een ionisatievergelijking	Een dissociatievergelijking	Polair

