
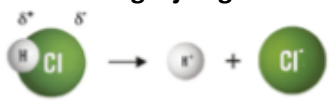



<p>Geef de volledige naam: EN-waarde.</p> <p>Elektronegatieve waarde</p>	<p>Geef de definitie van EN-waarde.</p> <p>EN-waarde: geeft aan hoe sterk het atoom de neiging heeft om de bindingselektronen naar zich toe te trekken.</p>
<p>Een ... wordt aangetrokken tot een geladen voorwerp.</p> <p>Polaire stof</p>	<p>Geef de definitie van een dipoolmolecule.</p> <p>Dipoolmolecule: is een molecule met een positieve en negatieve pool.</p>
<p>Moleculen met een dipoolkarakter noem je een ...</p> <p>Polair moleculen</p>	<p>Waarvoor staat het symbool: δ^-</p> <p>Partieel negatieve lading</p>
<p>Waarvoor staat de stippellijn?</p>  <p>Een waterstofbrug</p>	<p>Wat gebeurt er met de oplosbaarheid van een vaste stof als de temperatuur stijgt?</p> <p>De oplosbaarheid neemt toe.</p>

<p>Wat gebeurt er met de oplosbaarheid van een gas als de temperatuur stijgt?</p> <p>De oplosbaarheid neemt af.</p>	<p>Geef de definitie van concentratie.</p> <p>De concentratie van een oplossing geeft aan hoeveel opgeloste stof er in een bepaalde hoeveelheid oplossing aanwezig is.</p>
<p>Geef de definitie van molaire concentratie.</p> <p>De molaire concentratie van een oplossing is de verhouding van de hoeveelheid opgeloste stof uitgedrukt in mol tot het volume van de oplossing uitgedrukt in liter.</p>	<p>Dit is de formule van:</p> $\frac{\text{hoeveelheid opgeloste stof in mol}}{\text{volume van de oplossing in liter}}$ <p>Molaire concentratie</p>
<p>Geef de eenheid van molaire concentratie.</p> $\frac{\text{mol}}{\text{l}}$	<p>Geef de definitie van de massaconcentratie.</p> <p>De massaconcentratie van een oplossing is de verhouding van de massa opgeloste stof uitgedrukt in gram tot het volume van de oplossing uitgedrukt in liter.</p>
<p>Geef de eenheid van massaconcentratie.</p> $\frac{\text{g}}{\text{l}}$	<p>Dit is de formule van: $c_1 \cdot V_1 = c_2 \cdot V_2$</p> <p>Verdunningsregel</p>

<p>Geef de definitie van niet-elektrolyten.</p> <p>Niet elektrolyten zijn stoffen die bij het oplossen geen ionen vormen en dus de elektrische stroom niet geleiden.</p>	<p>Geef de definitie van zwakke elektrolyten.</p> <p>Zwakke elektrolyten: zijn stoffen waarvan het gedeelte dat oplost in water weinig of niet in ionen splitst. Ze geleiden daardoor slecht de elektrische stroom.</p>
<p>Dit is een voorbeeld van welke soort elektrolyt.</p>  <p>Sterk elektrolyt</p>	<p>De ... is een maat voor het geleiden van de elektrische stroom.</p> <p>Geleidbaarheid</p>
<p>Dit is een voorbeeld van welke soort vergelijking.</p>  <p>Ionisatiereactie</p>	<p>Geef de definitie van Ionisatie.</p> <p>Ionisatie: is het proces waarbij sommige polaire atoomverbindingen ionen vormen wanneer ze oplossen in water.</p>
<p>Geef het begrip van de volgende definitie: de aantrekkingskracht tussen de ontstane vrije ionen en de watermoleculen is zeer sterk. Elk ion is omringd door watermoleculen.</p> <p>Gehydrateerde ionen</p>	<p>Welke stofklasse komt er bij ionisatie?</p> <p>Zuren</p>

<p>Dit is een voorbeeld van welke soort vergelijking.</p>  <p>Dissociatievergelijking</p>	<p>... is het proces waarbij ionverbindingen in ionen splitsen wanneer ze oplossen in water.</p> <p>Dissociatie</p>
<p>Welke stofklasse komt er bij dissociatie?</p> <p>Zouten en hydroxides</p>	<p>Welke stoffen zijn er hoofdzakelijk opgelost in zeewater?</p> <p>Zouten</p>
<p>In welke chemische vorm zijn zouten aanwezig in zeewater?</p> <p>In ionvorm</p>	<p>Welke invloed heeft verdunnen op de hoeveelheid opgeloste stof?</p> <p>De hoeveelheid opgeloste stof verandert niet.</p>
<p>Waarom worden er elektrolyten toegevoegd aan sportdrink?</p> <p>Tijdens het sporten verlies je elektrolyten door te zweten.</p>	<p>In de zomer is er meer kans op vissterfte in een rivier ten gevolgen van welke factor?</p> <p>Temperatuur</p>

<p>Zout lost op in water ten gevolgen van welke factor?</p> <p>De aard van de stoffen.</p>	<p>Suiker lost beter op in warme koffie dan in koud leidingwater, dit is een gevolg van welke factor?</p> <p>Temperatuur</p>
<p>Water is polair of apolair?</p> <p>Polair</p>	<p>Dichloor is polair of apolair?</p> <p>Apolair</p>