
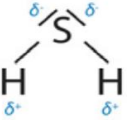
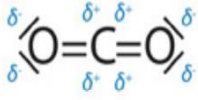


<p>a. Teken de werkelijke structuur van een watermolecule en duid op deze structuur de partiële ladingen aan.</p>	<p>b. Welke formule gebruik je? De molaire concentratie van 250 ml waterstofchloride-oplossing die 1,00 mol HCl bevat.</p>
<p>c. Welke formule gebruik je? De massaconcentratie van calciumionen in bronwater Vittel is 202 mg/l. Bereken de massa calciumionen in een volledige fles Vittel van 1,5 liter. ! vorm de formule om indien nodig !</p>	<p>d. Gegeven de EN(S) = 2,5 en de EN(C)= 2,5. CS₂ heeft een lineaire structuur. Is dit een polair of apolair molecule. Vermeld de 2 voorwaarden.</p>
<p>e. Gegeven CS₂ is een apolair molecule. Zal dit goed of slecht oplossen in water?</p>	<p>f. Is dit een polair of apolair molecule?</p> 
<p>g. Het aantal polaire bindingen in deze molecule?</p> 	<p>h. Symmetrisch of asymmetrisch?</p> 
<p>i. Verklaar: Bij warm weer verdwijnt het gas sneller uit een frisdrank.</p>	<p>j. Verklaar: Olie lost niet op in water.</p>
<p>k. Verklaar: Suiker lost beter op in warme koffie dan in koud leidingwater.</p>	<p>l. Geef de formule: Bereken de massaconcentratie cafeïne in een blikje Red Bull van 250 ml als ook de massa gegeven is.</p>
<p>m. Geef in symbolen het verband weer tussen c_m en c.</p>	<p>n. Geef de formule: Geef de formule: Ik heb 15ml van een oplossing met een concentratie van 2,0 mol/l. Ik wil hiervan een oplossing maken van 1,0 mol/l.</p>
<p>o. Van een liter suikerwater met c = 1,00 mol/L gieten we 100 mL weg. Het overblijvend gedeelte heeft dan een concentratie: A groter dan 1,00 mol/L B kleiner dan 1,00 mol/L C gelijk aan 1,00 mol/L D gelijk aan 0,90 mol/L</p>	<p>p. Welke van de 2 heeft de grootste molaire concentratie? A: 100 mL opl. die 0,2 mol NaCl bevat. B: 200 mL opl. die 0,4 mol NaCl bevat.</p>