Watermoleculen (H2O) bestaan uit drie atomen: Een licht negatief geladen z

Watermoleculen (H2O) bestaan uit drie atomen: Een licht negatief geladen zuurstofatoom (O) bindt elk twee licht positief geladen waterstofatomen (H). In vloeibare of gasvormige toestand (als waterdamp) ...

Watermoleculen (H2O) bestaan uit drie atomen: Een licht negatief geladen zuurstofatoom (O) bindt elk twee licht positief geladen waterstofatomen (H). In vloeibare of gasvormige toestand (als waterdamp) bewegen de moleculen zich vrij door de ruimte. Wanneer de temperatuur daalt en water tot ijs bevriest, verbinden de afzonderlijke watermoleculen zich met elkaar. En wel zeer symmetrisch, in de vorm van zeshoeken, die door de aangroei van verdere moleculen uitgroeien tot een driedimensionaal zeshoekig rooster. Chemici noemen deze ontstane structuur een "hexagonaal kristalsysteem". Prof. Dr. Udo Buck van het Max-Planck-Institut für Dynamik und Selbstorganisation zegt: "We hebben onlangs in een experiment ontdekt dat reeds 475 watermoleculen een ijskristal vormen, daarvoor ging men uit van ongeveer 1000 moleculen als minimum voor een volledig kristal." Door de aangroei van steeds meer watermoleculen groeien bij onderkoeling steeds meer ijskristallen. Uit: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.