Su molekülleri (H2O) üç atomdan oluşur: Hafif negatif yüklü bir oksijen ato

Su molekülleri (H2O) üç atomdan oluşur: Hafif negatif yüklü bir oksijen atonu (O), her biri hafif pozitif yüklü iki hidrojen atomunu (H) bağlar. Sıvı veya gaz halinde (su buharı olarak)...

Su molekülleri (H2O) üç atomdan oluşur: Hafif negatif yüklü bir oksijen atonu (O), her biri hafif pozitif yüklü iki hidrojen atomunu (H) bağlar. Sıvı veya gaz halinde (su buharı olarak) moleküller uzayda serbestçe hareket eder. Sıcaklık düştüğünde ve su buz haline donduğunda, bireysel su molekülleri birbirine bağlanır. Ve bunu çok simetrik bir şekilde yapırlar, altıgenler şeklinde, bunlar daha fazla molekülün eklenmesiyle üç boyutlu altıgen bir kafes oluşturmak üzere büyürler. Kimyagerlar bu oluşan yapıya "heksagonal kristal sistemi" adı verirler. Max-Planck Dinamik ve Öz-Örgütlenme Enstitüsü'nden Prof. Dr. Udo Buck şöyle diyor: "Son zamanlarda bir deneyde, 475 su molekülünün zaten bir buz kristali oluşturduğunu bulduk, bundan önce tam bir kristal için asgari 1000 civarında molekül olduğu düşünülüyordu." Daha fazla su molekülünün eklenmesiyle, soğutma sırasında giderek daha fazla buz kristalleri büyür. Kaynak: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.