Las moléculas de agua (H2O) constan de tres átomos: Un átomo de oxígeno

Las moléculas de agua (H2O) constan de tres átomos: Un átomo de oxígeno ligeramente cargado negativamente (O) une dos átomos de hidrógeno ligeramente cargados positivamente (H) cada uno. En estado líquido o gaseoso (como vapor de agua) ...

Las moléculas de agua (H2O) constan de tres átomos: Un átomo de oxígeno ligeramente cargado negativamente (O) une dos átomos de hidrógeno ligeramente cargados positivamente (H) cada uno. En estado líquido o gaseoso (como vapor de agua) las moléculas se mueven libremente en el espacio. Cuando la temperatura desciende y el agua se congela en hielo, las moléculas de agua individuales se unen entre sí. Y de manera muy simétrica, en forma de hexágonos, que crecen mediante la acumulación de moléculas adicionales formando una red hexagonal tridimensional. Los químicos llaman a esta estructura resultante un "sistema cristalino hexagonal". El Prof. Dr. Udo Buck del Instituto Max Planck para la Dinámica y la Autoorganización dice: "Descubrimos recientemente en un experimento que ya 475 moléculas de agua forman un cristal de hielo; antes se suponía que alrededor de 1000 moléculas era el mínimo para un cristal completo." Mediante la acumulación de más y más moléculas de agua, cada vez más cristales de hielo crecen bajo subenfriamiento. De: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.