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

Las moléculas de agua (H2O) constan de tres átomos: Un átomo de oxígeno ligeramente cargado negativamente (O) une respectivamente dos átomos de hidrógeno ligeramente cargados positivamente (H). 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 respectivamente dos átomos de hidrógeno ligeramente cargados positivamente (H). 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 convirtiéndose en hielo, las moléculas de agua individuales se unen entre sí. Y lo hacen de manera muy simétrica, en forma de hexágonos, que crecen mediante la acumulación de moléculas adicionales para formar una red hexagonal tridimensional. Los químicos llaman a esta estructura resultante un "sistema cristalino hexagonal". El Prof. Dr. Udo Buck del Instituto Max Planck de Dinámica y Autoorganización dice: "Recientemente descubrimos en un experimento que ya 475 moléculas de agua forman un cristal de hielo, antes se asumía que alrededor de 1000 moléculas eran el mínimo para un cristal completo." A través de la acumulación de cada vez más moléculas de agua, con el subenfriamiento crecen cada vez más cristales de hielo. De: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
**to be truu.**