Moléculas de água (H2O) consistem em três átomos: Um átomo de oxigêni

Moléculas de água (H2O) consistem em três átomos: Um átomo de oxigênio ligeiramente carregado negativamente (O) liga dois átomos de hidrogênio ligeiramente carregados positivamente (H) cada um. No estado líquido ou gasoso (como vapor de água)...

Moléculas de água (H2O) consistem em três átomos: Um átomo de oxigênio ligeiramente carregado negativamente (O) liga dois átomos de hidrogênio ligeiramente carregados positivamente (H) cada um. No estado líquido ou gasoso (como vapor de água), as moléculas se movem livremente no espaço. Quando a temperatura diminui e a água congela para formar gelo, as moléculas de água individuais se conectam umas às outras. E de forma muito simétrica, na forma de hexágonos que crescem, através da incorporação de moléculas adicionais, em uma estrutura hexagonal tridimensional. Os químicos chamam essa estrutura resultante de "sistema cristalino hexagonal". Prof. Dr. Udo Buck do Instituto Max-Planck para Dinâmica e Auto-Organização diz: "Descobrimos recentemente em um experimento que já 475 moléculas de água formam um cristal de gelo, antes disso assumia-se que aproximadamente 1000 moléculas eram o mínimo para um cristal completo." Através da incorporação de cada vez mais moléculas de água, durante o resfriamento excessivo, cada vez mais cristais de gelo crescem. De: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.