Wossamolekü (H2O) bestähnd aus drei Atoma: A leicht negativ gloade Sau

Wossamolekü (H2O) bestähnd aus drei Atoma: A leicht negativ gloade Sauerstoff-Atom (O) bindt jeweis zwei leicht positiv gloade Wossastoff-Atoma (H). Im flüssign oder gasförmign Zustand (als Wossadampf) ...

Wossamilekü (H2O) bestähnd aus drei Atoma: A leicht negativ gloade Sauerstoff-Atom (O) bindt jeweis zwei leicht positiv gloade Wossastoff-Atoma (H). Im flüssign oder gasförmign Zustand (als Wossadampf) bewegn se de Molekü frei im Raum. Wemms de Temperatur sinkt und Wossa z'Eis gfriert, verbindn se de einzelne Wossamilekü mitananda. Und zwar sehr symmetrisch, in da Form vo Sechseckn, de durch d'Ologerung weitara Molekü zu an dreidimensionala sechseckign Gitter wachsn. Chemiker nennd de entstehende Struktur a "hexagonales Kristallsystem". Prof. Dr. Udo Buck vom Max-Planck-Institut für Dynamik und Selbstorganisation sogt: "Mir hobn kurz in an Experiment herausgfunda, dass schon 475 Wossamilekü an Eiskristall bilden, davor isch man vo rund 1000 Molekü als Minimum für an kompletten Kristall ausganga." Durch d'Ologerung vo immer mehr Wossamilekü wachsn bei Unterkühlang immer mehr Eiskristalle. Aus: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.