Le molecole d'acqua (H2O) sono costituite da tre atomi: un atomo di ossige

Le molecole d'acqua (H2O) sono costituite da tre atomi: un atomo di ossigeno leggermente carico negativamente (O) si lega a due atomi di idrogeno leggermente carichi positivamente (H). Nello stato liquido o gassoso (come vapore acqueo)...

Le molecole d'acqua (H2O) sono costituite da tre atomi: un atomo di ossigeno leggermente carico negativamente (O) si lega a due atomi di idrogeno leggermente carichi positivamente (H). Nello stato liquido o gassoso (come vapore acqueo) le molecole si muovono liberamente nello spazio. Quando la temperatura scende e l'acqua congela in ghiaccio, le singole molecole d'acqua si collegano tra loro. E precisamente in modo molto simmetrico, sotto forma di esagoni, che crescono in un reticolo esagonale tridimensionale grazie all'accumulo di ulteriori molecole. I chimici chiamano questa struttura che ne risulta un "sistema cristallino esagonale". Il Prof. Dr. Udo Buck dell'Istituto Max Planck per la Dinamica e l'Autoorganizzazione afferma: "In un esperimento recente abbiamo scoperto che già 475 molecole d'acqua formano un cristallo di ghiaccio, prima si assumeva che fossero necessarie circa 1000 molecole come minimo per un cristallo completo." Grazie all'accumulo di sempre più molecole d'acqua, sempre più cristalli di ghiaccio crescono nel raffreddamento. Da: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.