Les molécules d'eau (H2O) se composent de trois atomes : un atome d'oxyg

Les molécules d'eau (H2O) se composent de trois atomes : un atome d'oxygène légèrement chargé négativement (O) lie chacun deux atomes d'hydrogène légèrement chargés positivement (H). À l'état liquide ou gazeux (sous forme de vapeur d'eau) ...

Les molécules d'eau (H2O) se composent de trois atomes : un atome d'oxygène légèrement chargé négativement (O) lie chacun deux atomes d'hydrogène légèrement chargés positivement (H). À l'état liquide ou gazeux (sous forme de vapeur d'eau), les molécules se déplacent librement dans l'espace. Lorsque la température baisse et que l'eau gèle en glace, les molécules d'eau individuelles se lient entre elles. Et de manière très symétrique, sous la forme d'hexagones qui se développent en un réseau hexagonal tridimensionnel par l'accumulation de molécules supplémentaires. Les chimistes appellent cette structure qui en résulte un « système cristallin hexagonal ». Le Prof. Dr. Udo Buck de l'Institut Max-Planck pour la dynamique et l'auto-organisation déclare : « Nous avons récemment découvert dans une expérience que déjà 475 molécules d'eau forment un cristal de glace, auparavant on supposait qu'environ 1000 molécules constituaient le minimum pour un cristal complet. » Par l'accumulation de toujours plus de molécules d'eau, de plus en plus de cristaux de glace se développent lors du refroidissement. Source : https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.