Водни молекули (H2O) се състоят от три атома: един леко отрицателн

Водни молекули (H2O) се състоят от три атома: един леко отрицателно заредено кислородно ядро (O) свързва по два леко положително заредени водородни атома (H). В течно или газообразно състояние (като водна пара) ...

Водни молекули (H2O) се състоят от три атома: един леко отрицателно заредено кислородно ядро (O) свързва по два леко положително заредени водородни атома (H). В течно или газообразно състояние (като водна пара) молекулите се движат свободно в пространството. Когато температурата пада и водата замръзва до лед, отделните водни молекули се свързват помежду си. И то много симетрично, под формата на шестоъгълници, които растат чрез свързване на допълнителни молекули, образувайки триизмерна шестоъгълна мрежа. Химиците наричат тази възникваща структура "хексагонална кристална система". Проф. д-р Удо Бук от Института Макс Планк за динамика и самоорганизация казва: "Наскоро в един експеримент открихме, че вече 475 водни молекули образуват ледяной кристал, преди това се предполагаше, че минимумът е около 1000 молекули за един пълен кристал." Чрез свързване на все повече водни молекули при охлаждане растат все повече ледяни кристали. От: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.