Молекулы воды (H2O) состоят из трёх атомов: слегка отрицательно за

Молекулы воды (H2O) состоят из трёх атомов: слегка отрицательно заряженный атом кислорода (O) связывает два слегка положительно заряженных атома водорода (H). В жидком или газообразном состоянии (в виде водяного пара) ...

Молекулы воды (H2O) состоят из трёх атомов: слегка отрицательно заряженный атом кислорода (O) связывает два слегка положительно заряженных атома водорода (H). В жидком или газообразном состоянии (в виде водяного пара) молекулы свободно движутся в пространстве. Когда температура падает и вода замерзает в лёд, отдельные молекулы воды соединяются друг с другом. Причём очень симметрично, в форме шестиугольников, которые растут в трёхмерную шестиугольную решётку за счёт присоединения дополнительных молекул. Химики называют эту образующуюся структуру «гексагональной кристаллической системой». Проф. др. Удо Бак из Института Макса Планка по динамике и самоорганизации говорит: «Недавно в одном эксперименте мы обнаружили, что уже 475 молекул воды образуют ледяной кристалл, раньше предполагали, что минимум составляет около 1000 молекул для полного кристалла». За счёт присоединения всё большего количества молекул воды при переохлаждении растёт всё больше ледяных кристаллов. Из: https://t.me/truuinfochannel

It's good.
to be truu.