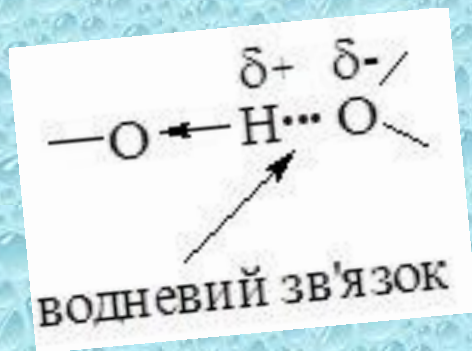
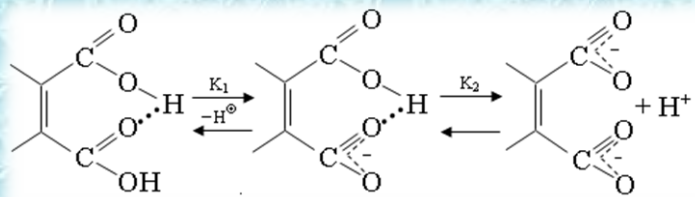


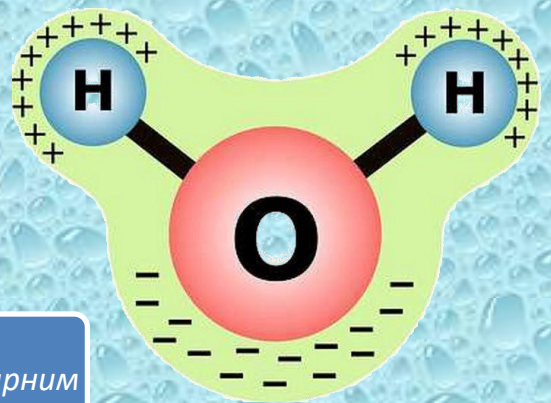
Водневий зв'язок, його характеристика. Вплив водневого зв'язку на властивості речовин



Водневий зв'язок утворюється між атомами електронегативними, з яких хоча б один має вільну електронну пару



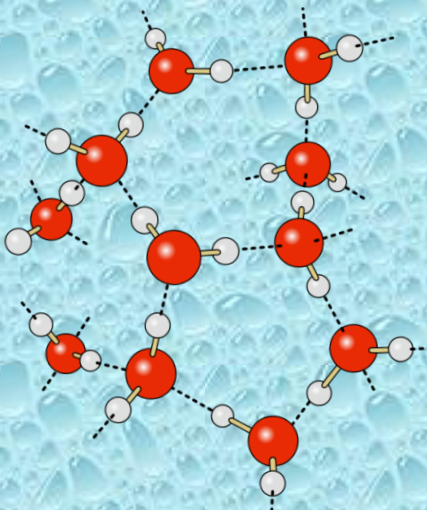
При утворенні водневих зв'язків виділяється теплота - термохімічна міра енергії Н-зв'язку. Цю характеристику використовують для калібрування спектральних методів вивчення водневих зв'язків.



Водневий зв'язок може бути

внутрішньомолекулярним

міжмолекулярним



Роль водневих зв'язків у живій матерії визначається не тільки тим, що без Н-зв'язків не можна собі уявити структуру білків (носіїв життя) або подвійну спіраль нуклеїнових кислот. Без водневих зв'язків зовсім іншими були б фізичні і хімічні властивості самої поширеної речовини на Землі - води, в якій і зародилося життя.