

すいそけつごう
水素結合

■ 用語解説 ■

電気陰性度の値が水素より大きい（電子を引き付けやすい）酸素や窒素などと水素が結合すると、その水素はいくぶんプラスの電荷を帯びる。一方、電子を引き付けた酸素や窒素は、逆に若干マイナスの電荷を帯びる。このような少しプラスの電荷を帯びた水素原子と、別の分子のマイナスの電荷を帯びた原子との間に静電的引力が作用してできるのが水素結合。