

Veemolekul on polaarne



Kui polaarsed veemolekulid satuvad elektrivälja, siis suvaliselt orienteeritud molekulid orienteeruvad välise elektrivälja järgi ja hakkavad võnkuma selle taktis

Veemolekul on polaarne, sellest tuleneva mõistmine on hädavajalik, saamaks aru elektromagnetkiirguse toimest inimorganismile.

Välise elektrivälja mõjul veemolekulid orienteeruvad ja hakkavad võnkuma selle taktis, kui välise elektrivälja sagedus on piisavalt suur, siis vesi või seda sisaldav aine soojeneb. Välise elektrivälja mõju lõppemisel säilib elektronide orienteeritus, seega ka (jääk-)elektriväli

Küsimus suurele ringile: kas on kellestki asja järgnevat, viidetena antud, materjali tõlkida ja süstematiseerida ☐

Hea oleks, kui leiduks inimesi, kes viitsivad märkusi teha kui minu selgitused ehk liialt tehnilised v segased on

<http://chemistry.about.com/od/waterchemistry/f/Why-Is-Water-A-Polar-Molecule.htm>

<http://www.biology.arizona.edu/biochemistry/tutorials/chemistr>

y/page3.html

<http://www.middleschoolchemistry.com/lessonplans/chapter5/lesson1>

<http://www.triangularwave.com/a1b1.htm>