

# **Ikatan Hidrogen Lemah (Non Konvensional)**

**Ahmad Mudzakir**

Jurusan Pendidikan Kimia FPMIPA UPI

Jl. Dr. Setiabudhi 229 Bandung 40154

Tel/fax: +62222001108

(e-mail: zakir66@upi.edu)

## **Abstrak**

Ikatan hidrogen merupakan interaksi antar molekul yang paling penting. Jenis interaksi ini memainkan peranan penting dalam konformasi molekul, agregasi dan fungsionalisasi beragam sistem kimia dari kimia anorganik sampai biokimia. Energi disosiasinya meliputi rentang yang cukup lebar dari sekitar 0,2 sampai 40 kkal mol<sup>-1</sup>. Sifat ikatan hidrogen juga mempunyai rentang yang lebar dari mulai kovalen, elektrostatik sampai dispersi. Ikatan Hidrogen lemah X – H---A menggambarkan interaksi atom hidrogen diantara dua bagian struktur X dan A yang salah satu atau bahkan keduanya memiliki keelektronegatifan yang sedang atau rendah. Perbedaan antara ikatan hidrogen lemah dan interaksi van der Waals didasarkan pada keterarahan dan interaksi geometrinya.

*Kata kunci: ikatan hidrogen lemah, interaksi van der Waals*