

A kémiai kötés mint az elektroneloszlás fluktuációja a zeolitokban előforduló kötéstípusok példáján illusztrálva

Dr. Ángyán János

Szent-Györgyi Albert Kutató Professzor

*Kémia Intézet, Általános és Szervetlen Kémiai Intézeti Tanszék
Pannon Egyetem, Veszprém*

A tágabb értelemben vett kémiai kötés típusai számos, látszólag egymástól különböző esetet ölelnek fel, mint például a kovalens és ionos kötés, az ezek átmenetének tekinthető poláris kötés, a datív kötés, vagy az előbbieknél gyengébb, intermolekuláris kötésfajták, mint a hidrogénkötés, halogénkötés, és a van der Waals kötések alosetei, nevezetesen a London-féle diszperziós kötés. Az előadás első részében ezeket a kötéstípusokat az elektroneloszlás fluktuációjának szempontjából vizsgálom és kísérlem meg jellemezni.

A második részben a zeolitokra jellemző kötések és a zeolitokban előforduló kölcsönhatásokat tárgyalom az iníció számítások alapján.