

Az értekezés témaköréből készült közlemények jegyzéke

- I. **Csonka**, G. I., Erdős, M. and Réffy, J., Structure of Disiloxane: Semiempirical and post-Hartree-Fock study, *J. Comput. Chem.* **15** (1994) 925.
- II. **Csonka**, G. I and Réffy, J., Density-functional study of the equilibrium geometry and Si-O-Si potential energy curve of disiloxane, *Chem. Phys. Lett.* **229** (1994) 191.
- III. **Csonka**, G. I., Loos, M., Kucsman, A, and Csizmadia, I. G., Ab Initio study of the energy hypersurface of uneven sulfuranes. Dissociation of HCl from Cl-SH(OH)-Cl, *Chem. Phys. Lett.* **230** (1994) 203.
- IV. **Csonka**, G. I., Loos, M., Kucsman, A, and Csizmadia, I. G., Ab Initio geometry optimization of the Cl-S(H)OH-Cl uneven sulfurane with the inclusion of electron correlation, *J. Mol. Struct. (Theochem)*, **315** (1994) 29.
- V. **Csonka**, G. I. and Réffy, J., The failure of the MO-based theoretical explanations for bending of disiloxane, *J. Mol. Struct. (Theochem)*, **332** (1995) 187.
- VI. **Csonka**, G. I. and Sztraka L., Density functional and post Hartree-Fock equilibrium geometries, potential energy surface and vibrational frequencies for methylamine, *Chem. Phys. Lett.* **233** (1995) 611.
- VII. **Csonka**, G. I. and Anh, N., The ability of the MP2 and MP3 methods to model the QCISD(T) basis set extension effects for the hydrogen atoms in molecules, Porceedings of First Electronic Computational Chemistry Conference (1995).
- VIII. **Csonka**, G. I., Anh, N., and Réffy, J., The performance of Generalized Gradient Approximation DFT methods with gaussian basis sets: Sulfur and Chlorine-containing molecules, Porceedings of First Electronic Computational Chemistry Conference (1995).
- IX. **Csonka**, G. I. and Csizmadia, I. G., Density functional conformational analysis of 1,2-ethanediol, *Chem. Phys. Lett.* **243** (1995) 419.
- X. **Csonka**, G. I., Anh, N., Ágyán, J. G., Csizmadia, I. G., Investigation of intramolecular hydrogen bonding in 1,2-ethanediol using density functional methods, *Chem. Phys. Lett.* **245** (1995) 129.
- XI. **Csonka**, G. I. and Hencsei, P., Prediction of geometrical changes in silatranes: an ab initio molecular orbital and density functional theory study, *J. Mol. Struct. (Theochem)*, **362** (1996) 199.
- XII. **Csonka**, G. I. and Hencsei, P., The Structure of 1-Chlorosilatrane. An Ab Initio Molecular Orbital and a Density Functional Theory Study, *J. Comput. Chem.* **17** (1996) 767.
- XIII. **Csonka**, G. I., Éliás, K., Csizmadia, I. G., Relative stability of $^1\text{C}_4$ and $^4\text{C}_1$ chair forms of *b*-D-glucose: a density functional study, *Chem. Phys. Lett.* **257** (1996) 49.
- XIV. **Csonka**, G. I., Anh, N. N., Kolossváry, I., A kémiai kötések és reakcióképesség térfelületétése és osztályozása az elektronsűrűség analízise alapján, *Kém. Közl.* **82** (1996) 97.

- XV. Kovács, A., Kolossváry, I., **Csonka**, G. I. and Hargittai, I., Theoretical study of intramolecular hydrogen bonding and molecular geometry of 2-trifluoromethylphenol, *J. Comput. Chem.* 17 (1996) 1804.
- XVI. **Csonka**, G. I., Éliás, K., Csizmadia, I. G., *Ab initio* and density functional study of the conformational space of ${}^1\text{C}_4$ -L-fucose, *J. Comput. Chem.* 18 (1997) 330.
- XVII. **Csonka**, G. I., Ángyán, J. G., Origin of the problems with PM3 core repulsion function, *J. Mol. Struct. (Theochem)*, 393 (1997) 31.
- XVIII. **Csonka**, G. I., Kolossváry, I., Császári, P., Éliás, K., Csizmadia, I. G., The conformational space of pyranose rings in aldohexoses, *J. Mol. Struct. (Theochem)*, 395-396 (1997) 29.
- XIX. Sztraka, L., **Csonka**, G. I., Flexible ab initio geometry of methylamine and its internal rotation, *J. Mol. Struct.* 410-411 (1997) 387.
- XX. **Csonka**, G. I., Nguyen, N. A., Kolossváry, I., Simple tests for density functionals, *J. Comput. Chem.* 18 (1997) 1534.
- XXI. **Csonka**, G. I., Éliás, K., Kolossváry, I., Sosa, C. P., Csizmadia, I. G., Theoretical study of alternative ring forms of α -L-fucopyranose, *J. Phys. Chem. A*, accepted.
- XXII. **Csonka**, G. I., Johnson, B. G., Inclusion of exact exchange for self-interaction corrected H_3 density functional potential energy surface, *Theor. Chem. Acc.*, accepted.

Az értekezés témaköréhez kapcsolódó meghívott előadás nemzetközi konferencián:

- The working mechanism of A, B, and C parameters in hybrid density functional methods, DFT97, 7th International Conference on the Applications of Density Functional Theory in Chemistry and Physics, Vienna, Austria, 1997 September 2-6.

Az értekezés témájához kapcsolódó, de abban fel nem használt közlemények.

23. Nagy, J., Nyitrai, J. and **Csonka** G., Neue Beiträge zum Mechanismus der photoringverengung von 1,2,4-triazinen. *J. Inf. Rec. Mats.* **21** (1994) 467.
 24. Nyulászi, L., Szieberth, D., **Csonka**, G. I., Heinicke J., and Veszprémi, T., The Photoelectron Spectrum and Conformation of Phenyl-phosphine and Phenyl-arsine, *Struct. Chem.*, **6** (1995) 1.
 25. Varga, F., Nemes, L., **Csonka**, G. I., Vibrational properties of C_{20} isomers, a semi-empirical study, *J. Mol. Struct.*, **376** (1996) 513.
 26. Sztraka L., **Csonka**, G. I., A metil-amin flexibilis ab initio geometriája és az alapállapotú rotációs együtthatók közötti kapcsolat, *Kém. Közl.*, 82 (1996) 143.
 27. Endrédi, G., Perczel, A., Farkas, O., McAllister, M. A., **Csonka**, G. I., Ladik, J. and Csizmadia, I. G., Peptide Models XV. The effect of basis set size increase and electron correlation on selected minima of the ab initio 2D-Ramachandran map of For-L-Ala-NH₂, *J. Mol. Struct. (Theochem)*, 391 (1997) 15.
 28. Kovács, A., **Csonka**, G. I. Vibrational analysis of TeCl₄. II. A HF, MP2, and Density Functional Study, *Int. J. Quant. Chem.*, in press.
 29. Ferenczy, G. G., **Csonka**, G. I., Náray-Szabó, G., Ángyán, J. G., SCMP-NDDO: self-consistent madelung potential method at semiempirical level for the treatment of polar molecular crystals, *J. Comput. Chem.*, accepted.
 30. Kovács A., **Csonka**, G. I., Keserű, G. M., Comparison of ab initio and density functional methods for the vibrational analysis of TeCl₄, *J. Comput. Chem.*, accepted.
-