

V.I. Булавін, М.В. Волобуєв, А.В. Крамаренко, Україна, Харків

РОЗРАХУНОК ЕНТАЛЬПІЇ СОЛЬВАТАЦІЇ ХЛОРИД- ТА БРОМІД-ІОНІВ У МЕТАНОЛІ МЕТОДАМИ КОМП'ЮТЕРНОЇ ХІМІЇ

Розраховано ентальпії утворення молекулярних та іон-молекулярних кластерів складу $(\text{MeOH})_n$ та $(\text{MeOH})_n\cdot\text{Hal}^-$ ($n=1\div 10$) методами квантової механіки (B3LYP у базисі 6-31G**) та класичної молекулярної динаміки. Це дозволяє оцінити ентальпію процесу іонної сольватації.

V.I. Булавин, М.В. Волобуев, А.В. Крамаренко, Украина, Харьков

РАСЧЕТ ЭНТАЛЬПИИ СОЛЬВАТАЦИИ ХЛОРИД- И БРОМИД-ИОНОВ В МЕТАНОЛЕ МЕТОДАМИ КОМПЬЮТЕРНОЙ ХИМИИ

Рассчитаны энтальпии образования молекулярных и ион-молекулярных кластеров состава $(\text{MeOH})_n$ и $(\text{MeOH})_n\cdot\text{Hal}^-$ ($n=1\div 10$) методами квантовой механики (B3LYP, базис 6-31G**) и классической молекулярной динамики и оценен энтальпию процесса ионной сольватации.

V.I. Bulavin, M.V. Volobuyev, A.V. Kramarenko, Ukraine, Kharkov

CALCULATION OF SOLVATION ENTHALPY FOR CHLORIDE- AND BROMIDE-IONS IN METHANOL USING COMPUTER CHEMISTRY METHODS

The formation enthalpies for methanol clusters $(\text{MeOH})_n$ and $(\text{MeOH})_n\cdot\text{Hal}^-$ ($n=1\div 10$) has been calculated using ab initio method (B3LYP in basis 6-31G**) and classical molecular dynamics. The results allow to estimate enthalpy contribution to ion solvation process.