

230068

รหัสโครงการ: MRG5080292

ชื่อโครงการ: โครงการสมบัติทางโครงสร้างและผลศาสตร์ของสารละลายน้ำออกอนโดยใช้วิธีการจำลองทางพลวัตเชิงโมเลกุลที่รวมระเบียบวิธี แบบ อินิชิโอ กลศาสตร์ควบคุมต้มและกลศาสตร์โมเลกุล

ชื่อนักวิจัย: พศ.ดร.ชินพงษ์ กฤตยากรนุพงศ์
ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าชัชนาท

E-mail Address: chinapong.kri@kmutt.ac.th

ระยะเวลาโครงการ: 2 ปี

บทคัดย่อ:

แบบจำลองพลวัตโมเลกุลที่รวมกลศาสตร์ควบคุมต้มและกลศาสตร์โมเลกุลถูกใช้เพื่อศึกษาสมบัติทางโครงสร้างและสมบัติทางพลศาสตร์ของ Cr^{2+} และ Ag^{2+} ในน้ำ เลขโคงอร์ดในชั้นสำหรับชั้นชอลเวชันที่ 1 มีค่าเท่ากับ 6 สำหรับไออกอนโลหะทั้งสองชนิด การบิดเบี้ยวอย่างรวดเร็วของปรากฏการณ์ Jahn-Teller ของโครงสร้างทรงเหลี่ยมแปดหน้า $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ และ $[\text{Ag}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ ถูกพบในการคำนวณแบบจำลองพลวัตโมเลกุลที่รวมกลศาสตร์ควบคุมต้มและกลศาสตร์โมเลกุลสำหรับสารละลายน้ำ Cr^{2+} ค่าเฉลี่ยความยาวพันธะระหว่างไออกอนและโมเลกุln้ำที่อยู่ในแกน “equatorial” มีค่าเท่ากับ 2.19 Å ในขณะที่ค่าเฉลี่ยความยาวพันธะ $\text{Cr}^{2+}\text{-O}$ ของแกน “axial” มีค่าเท่ากับ 2.32 Å สารละลายน้ำ Ag^{2+} ถูกพบโดยมีความยาวพันธะ $\text{Ag}^{2+}\text{-O}_{eq}$ และ $\text{Ag}^{2+}\text{-O}_{ax}$ เท่ากับ 2.17 และ 2.27 Å ตามลำดับ สมบัติทางโครงสร้าง เช่น การกระจายตัวของมุน μ_{eff} และ มุน θ ถูกทำการวัดเพื่อวิเคราะห์โครงสร้างสารละลายน้ำ Cr^{2+} และ Ag^{2+} สำหรับสมบัติทางพลศาสตร์ไม่พนก แลกเปลี่ยนโมเลกุln้ำในชั้นชอลเวชันที่ 1 ค่าเวลาเฉลี่ยของการอาศัยอยู่ในชั้นชอลเวชันที่ 2 สำหรับ Ag^{2+} มีค่าเท่ากับ 7.0 ps ซึ่งใกล้เคียงกับค่าที่ตรวจวัดได้จากการณีของ Cr^{2+}

230068

Project Code: MRG5080292

Project Title: Structural and dynamical properties of solvated ions: *ab initio* quantum mechanical/molecular mechanics molecular dynamics simulations

Investigator: Assist. Prof. Dr. Chinapong Kritayakornupong

E-mail Address: chinapong.kri@kmutt.ac.th

Project period: 2 years

Abstract:

The hybrid *ab initio* quantum mechanical/molecular mechanical (QM/MM) molecular dynamics simulations were performed for evaluating structural and dynamical properties of the hydrated Cr²⁺ and Ag²⁺ ions. All two metal ions were found to coordinate six water molecules in the first hydration shell. A fast dynamical Jahn-Teller distortion of the octahedral [Cr(H₂O)₆]²⁺ and [Ag(H₂O)₆]²⁺ complexes is exhibited in the QM/MM molecular dynamics simulations. For the hexahydrated Cr²⁺, the average distance of the “equatorial” water molecules is 2.19 Å, whereas the average Cr²⁺-O distance of the “axial” waters is 2.32 Å. The Ag²⁺-hexaaqua ion was observed with the Ag²⁺-O_{eq} and Ag²⁺-O_{ax} distances of 2.17 and 2.27 Å, respectively. Several structural parameters such as angular distribution functions, and tilt- and θ-angle distributions were also determined to characterize the hydration structures of Cr²⁺ and Ag²⁺. For dynamical properties, no ligand exchange processes in the first hydration shell were observed for both ions. The mean residence time of 7.0 ps is estimated for the ligand exchange processes in the second hydration shell of Ag²⁺, which is almost identical to that observed for Cr²⁺.