

โครงการความหลากหลายทางโครงสร้าง โครงสร้างเชิงพลวัต และสมบัติทางแม่เหล็กของโครงข่าย
โลหะ-อินทรีย์ที่ประกอบด้วยสะพานไซยาโนอะซิเตต
และตัวเชื่อมอินทรีย์ชนิด *N,N'*-ditopic

Abstract

The crystal design of new coordination polymers containing cyanoacetato ligand (cna) with various *N,N'*-organic bridges are presented. Novel twelve coordination polymers were systematically designed, synthesized and structurally characterized as following: a series of five Cu^{II} coordination polymers, [Cu(cna)₂(pyz)]_n (**1**), [Cu(cna)₂(bpy)(H₂O)₂]_n (**2**), [Cu(cna)₂(dpe)]_n (**3**), [Cu(cna)₂(dpe)]_n(H₂O)_n (**4**) and [Cu(cna)₂(bpa)]_n (**5**); secondly, a series of seven Zn^{II}/Cd^{II} coordination polymers, [Zn(cna)₂(dpe)]_n (**II-1**), [Zn(cna)₂(dpe)]_n (**II-2**), [Cd(cna)₂(dpe)]_n (**II-3**) [Zn(cna)₂(bpy)(H₂O)₂]_n (**II-4**) and [Cd₃(cna)₆(bpy)₃]_n (**II-5**), [Zn(cna)₂(bpa)]_n (**II-6**) and [Cd(cna)₂(bpa)]_n (**II-7**) (when pyz = pyrazine, bpy = 4,4'-bipyridyl, dpe = 1,2-di(4-pyridyl)ethylene and bpa = 1,2-di(4-pyridyl)ethane). All compounds exhibit low-dimensional coordination polymers with diverse topologies. Weak interactions such as hydrogen bonding and N $\cdots$ π and/or C–H $\cdots$ π interactions join the adjacent layers or polymeric chains to stabilize overall supramolecular networks. The thermal stabilities of **1-5** were investigated. Compound **2** reveals a robust supramolecular framework during thermal dehydration and rehydration processes. Moreover, this behavior is not observed in the isomorphous series containing Co(II) and Ni(II) ions. The magnetic properties of **1** and **3** exhibit very weak antiferromagnetic interaction. Moreover, the solid-state luminescent properties for **II-1-3** and **II-6-7** have been demonstrated.

Keywords: coordination polymers, cyanoacetic acid, luminescent properties, magnetic properties

โครงการความหลากหลายทางโครงสร้าง โครงสร้างเชิงพลวัต และสมบัติทางแม่เหล็กของโครงข่าย
โลหะ-อินทรีย์ที่ประกอบด้วยสะพานไซยาโนอะซิเตต
และตัวเชื่อมอินทรีย์ชนิด N,N' -ditopic

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้เป็นการออกแบบ สังเคราะห์ พิสูจน์เอกลักษณ์ทางสเปกโทรสโกปีและวิเคราะห์ โครงสร้างผลึกของไซยาโนอะซิเตตโคออร์ดิเนชันพอลิเมอร์ร่วมกับสะพานอินทรีย์แบบเอ็นดोनอร์ (N,N') ทำให้ได้ โคออร์ดิเนชันพอลิเมอร์ชนิดใหม่ จำนวน 12 สาร ดังต่อไปนี้ กลุ่มแรกคือโคออร์ดิเนชันพอลิเมอร์ ของคอปเปอร์(II) จำนวน 5 สาร ได้แก่ $[Cu(cna)_2(pyz)]_n$ (1), $[Cu(cna)_2(bpy)(H_2O)_2]_n$ (2), $[Cu(cna)_2(dpe)]_n$ (3), $[Cu(cna)_2(dpe)]_n(H_2O)_n$ (4) และ $[Cu(cna)_2(bpa)]_n$ (5) และกลุ่มที่สอง คือโค ออร์ดิเนชันพอลิเมอร์ของสังกะสี(II) และแคดเมียม(II) จำนวน 7 สาร ได้แก่ $[Zn(cna)_2(dpe)]_n$ (II-1), $[Zn(cna)_2(dpe)]_n$ (II-2), $[Cd(cna)_2(dpe)]_n$ (II-3), $[Zn(cna)_2(bpy)(H_2O)_2]_n$ (II-4), $[Cd_3(cna)_6(bpy)_3]_n$ (II-5), $[Zn(cna)_2(bpa)]_n$ (II-6) และ $[Cd(cna)_2(bpa)]_n$ (II-7) (เมื่อ pyz = pyrazine, bpy = 4,4'-bipyridyl, dpe = 1,2-di(4-pyridyl)ethylene และ bpa = 1,2-di(4-pyridyl)ethane) สารประกอบทั้งหมดเป็นโคออร์ดิเนชันพอลิเมอร์ที่มีมิติต่ำ โดยแสดงโทโพโลยีที่ หลากหลาย นอกจากนี้ยังมีอันตรกิริยาอ่อนๆระหว่างโมเลกุล ได้แก่ พันธะไฮโดรเจน และอันตรกิริยาชนิด $N\cdots\pi$ หรือ $C-H\cdots\pi$ เชื่อมระหว่างชั้นหรือสายโซ่ข้างเคียงทำให้เกิดความเสถียรต่อโครงข่ายซูปรา โมเลกุลโดยรวม จากนั้นทำการศึกษาความเสถียรทางความร้อนของสาร 1-5 นอกจากนี้พบว่า 2 เป็น โครงข่ายซูปราโมเลกุลแบบแข็งแกร่งในระหว่างกระบวนการสูญเสียและดูดกลับของโมเลกุลน้ำ ซึ่ง พฤติกรรมนี้ไม่พบในโครงสร้างที่คล้ายกัน(สมสัณฐาน)ของไอออน $Co(II)$ และ $Ni(II)$ จากการศึกษาสมบัติ ทางแม่เหล็กของ 1 และ 3 พบว่าแสดงอันตรกิริยาชนิดแอนไทเฟอร์โรแมกเนติกแบบอ่อน และนอกจากนี้ ได้ทำการศึกษาสมบัติเชิงแสงของสาร II-1-3 และ II-6-7

คำสำคัญ: โคออร์ดิเนชันพอลิเมอร์ ไซยาโนอะซิติก สมบัติเชิงแสง สมบัติทางแม่เหล็ก