

Des complexes metalliques de bases de Schiff derivees du 2-furancarboxaldehyde et de l'o-phenylenediamine (L1), et du 2-thiophene-carboxaldehyde et du 2-aminothiophenol (HL2) sont rapportes et caracterises sur la base des elements suivants analyses elementaires, IR 1H NMR, reflectance solide, moment magnetique, conductance molaire et analyse thermique (TGA). Les donnees de conductance molaire revelent que tous les chelates metalliques du ligand L1, et les chelates de Fe(III) et d'UO₂(II) de HL2 sont des electrolytes, tandis que les chelates de Co(II), Ni(II), Cu(II) et Zn(II). Les complexes presentent les formules suivantes ont les formules [M(L1)(H₂O)₂](Cl)_{n-y}H₂O (ou M = Fe(III), Ni(II), Cu(II) ; n = 2-3, y = 2-4) ; [M(L1)](X)_{2-y}H₂O (ou M = Co(II), Zn(II), UO₂(II), X = Cl, AcO ou NO₃, y = 1-3) ; [M(L2)₂]-yH₂O (ou M = Co(II), Ni(II), Cu(II) ; X = Cl ; y = 0-2 et Zn(II) ; X = AcO, y = 0) ; et [Fe(L2)₂]Cl-2H₂O et [UO₂(HL2)₂](NO₃)₂. Les constantes de dissociation du ligand, ainsi que les constantes de stabilite metal-ligand ont ete calculees, en fonction du pH, de la temperature et de l'humidite. Les constantes de dissociation du ligand et de stabilite metal-ligand ont ete calculees, pH-metriquement, a 25 oC et a une force ionique u = 0,1 (1 M NaCl). et l'analyse thermique (TGA).