

Sintesis dan studi spektroskopi IR dan UV-VIS kompleks ferri-sitrat variasi counter ion: piridin dan 2,9 dimetil 1,10 fenantrolin :

Maryati, author

Deskripsi Lengkap: <https://lib.ui.ac.id/detail?id=20179734&lokasi=lokal>

Abstrak

Besi merupakan logam penting terutama karena perannya dalam pengangkutan oksigen (hemoglobin). Mobilitas besi membutuhkan suatu bentuk kompleks dengan molekul biologis seperti ferritin, transferrin dan asam sitrat. Keterlibatan asam sitrat dibuktikan pada tanaman *Rhizospere* yang mengeluarkan asam sitrat untuk mengekstrak besi dan pada *E.coli* yang mempunyai protein membran yang mampu mengenali dan mentransfer ferri-sitrat.

Pada penelitian ini disintesis kompleks ferri-sitrat dengan variasi counter-ion (piridin dan 2,9 dimetil 1,10 fenantrolin atau neocuproine) dan dikarakterisasi dengan spektroskopi IR dan UV-Vis. Sintesis dilakukan dalam aquademin dengan perbandingan mol yang sama dari ferri-nitrat, natriumsitrat dan counter-ion. Sintesis menghasilkan kristal seeding berwarna kuning kehijauan (83%) dan kristal residu berwarna coklat kekuningan (116%)

dengan counter-ion berturut-turut piridin dan neocuproine. Penentuan kadar Fe pada kristal dengan Spektroskopi Serapan Atom (SSA) menghasilkan persen berat Fe-kristal 14,16 untuk kompleks ferri-sitrat-piridin dan 7,52 untuk kompleks ferri-sitrat-neocuproine. Analisis struktur kristal dengan difraktometer sinar-X menyatakan keberadaan Fe_3O_4 dan $NaNO_3$ pada kristal residu, sementara struktur yang lain (Fe_2O_3 dan $FeSO_4$) tidak bisa disimpulkan keberadaannya dengan bank data mineral yang dipakai. Pembentukan kompleks pada spektra IR ditandai dengan pergeseran

vibrasi CO karboksilat dan alkohol dari sitrat. Pergeseran vibrasi C-O karboksilat menyebabkan jarak pisah kedua uluran C-O makin besar sementara vibrasi C-O alkohol bergeser ke bilangan gelombang yang lebih rendah. Selain itu, pada kompleks muncul vibrasi ulur Fe-O dan Fe-OH₂ pada daerah 300-600 cm⁻¹. Counter-ion yang terprotonasi menampilkan vibrasi ulur N-H pada 3400 cm⁻¹.

Spektra UV kompleks didominasi oleh serapan counter-ion dan perpindahan muatan ferri atau Fe(III). Spektra pada daerah Visible memperlihatkan sebuah bahu pada 475 nm yang mengalami pergeseran hipsokromik ke panjang gelombang (λ) yang lebih kecil dibanding pada Fe(II) bebas.

Nilai stoikiometri kompleks yang didapat dengan titrasi perbandingan

mol yaitu perbandingan mol Fe/sitrat 1,1 pada X 449,5 nm dan 490.4 nm untuk kompleks ferri-sitrat-piridin dan 1,16 pada 467,3 nm dan 1,15 pada 449,5 nm untuk kompleks ferri-sitrat-neocuproine