

Studi pembentukan senyawaan kompleks Ion logam Fe³⁺, Pb²⁺ dan Cu²⁺ dengan asam humat mata air Jambu Luwuk Ciawi

Fahrul Helmi, author

Deskripsi Lengkap: <https://lib.ui.ac.id/detail?id=20179893&lokasi=lokal>

Abstrak

< b > ABSTRAK < /b > < br >

Asam humat merupakan fraksi terbesar didalam senyawaan humat. Asam humat barwarna coklat galap, hasil degradasi sisa-sisa tanaman dan hewan secara kimia dan biologi maupun hasil sintesa mikroorganisme. Asam humat banyak terdapat dl tanah maupun perairan. Asam humat mempunyai banyak gugus fungsl yang mengandung oksigen dan diduga berperan dalam pembentukan senyawaan kompleks logam humat. Dalam penelitian Ini diselldiki kemampuan ion-ion logam Cu²⁺ Pb²⁺ dan membentuk senyawaan kompleks logam humat. Asam humat diambil dari endapan tanah di mata air Jambu Luwuk Ciawi. Metode yang digunakan adalah metode quenching (pemadaman) fluoresensi. Dengan metode ini dapat dihitung konstansta kondisional kompleks tersebut. Dari hasil log K' yang diperoleh terdapat kecenderungan bahwa konstanta kondisional kompleks asam humat dengan ion Fe³⁺ Cu²⁺ > Pb²⁺