

COPRECIPITATION ION Fe^{2+} MENGGUNAKAN $\text{Al}(\text{OH})_3$ SEBAGAI COPRECIPITANT

Dela Gustika

ABSTRAK

Konsentrasi logam yang sangat kecil dalam suatu sampel memerlukan *pretreatment* sebelum diukur dengan spektrofotometer serapan atom. Salah satu *pretreatment* yang biasa dilakukan dalam penentuan kadar logam dengan konsentrasi rendah adalah kopresipitasi, dimana metode ini merupakan salah satu metode prakonsentrasi. Prakonsentrasi merupakan teknik pemekatan yang digunakan ketika sampel yang tersedia memiliki konsentrasi yang sangat rendah. Pada penelitian ini digunakan $\text{Al}(\text{OH})_3$ sebagai coprecipitant pada analisa ion Fe^{2+} sebelum diukur dengan spektrofotometer serapan atom. Tujuan dari penelitian ini adalah untuk mengetahui kondisi optimum kopresipitasi ion logam Fe menggunakan $\text{Al}(\text{OH})_3$ sebagai kopresipitan. Hasil yang didapatkan pada penelitian ini adalah, kondisi optimum kopresipitasi ion logam Fe terjadi pada pH 9, konsentrasi Al^{3+} 0,2 M, dan lama waktu pengendapan terjadi pada 15 jam.

Kata Kunci : Ion Fe^{2+} , Kopresipitasi, $\text{Al}(\text{OH})_3$, AAS