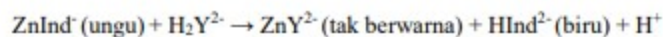
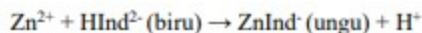


PENDAHULUAN

Titration kompleksometri adalah suatu analisis volumetri berdasarkan reaksi pembentukan senyawa kompleks antara ion logam dengan zat pembentuk kompleks (ligan). Ligan yang banyak digunakan adalah dinatrium etilen, dianida tetra asetat (Na-EDTA). Salah satu tipe reaksi kimia yang berlaku sebagai dasar penentuan titrimetri melibatkan pembentukan (formasi) kompleks atau ion kompleks yang larut namun sedikit terdisosiasi. Titration kompleksometri juga dikenal sebagai reaksi yang meliputi reaksi pembentukan ion-ion kompleks ataupun pembentukan molekul netral yang terdisosiasi dalam larutan. Persyaratan mendasar terbentuknya kompleks demikian adalah tingkat kelarutan tinggi. Selain titration kompleks biasa seperti di atas, dikenal pula kompleksometri yang dikenal sebagai titration kelatometri, seperti yang menyangkut penggunaan EDTA. Standardisasi Na-EDTA dapat dilakukan menggunakan ZnSO_4 sebagai baku primer dengan persamaan reaksi berikut :



TUJUAN PRAKTIKUM

Setelah melakukan percobaan ini diharapkan mahasiswa memahami dan melakukan standardisasi larutan Na-EDTA

ALAT DAN BAHAN

Alat-alat yang digunakan pada praktikum ini adalah buret, pipet tetes dan erlenmeyer. Bahan-bahan yang digunakan pada praktikum ini adalah akuades, buffer pH 10, indikator EBT, dan seng sulfat

PROSEDUR PRAKTIKUM

1. Timbang seng sulfat sebanyak $\pm 0,3$ g
2. Tambahkan ± 30 mL akuades