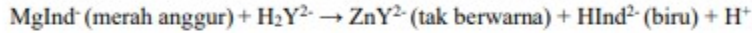
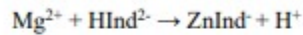


PENDAHULUAN

Titration kompleksometri dilakukan dengan beberapa cara tergantung dari reaksi yang terjadi antara senyawa uji dengan baku primer atau baku sekunder diantaranya : titration langsung; titration kembali; titration substitusi; titration tidak langsung; dan titration alkalimetri. Kadar magnesium dapat dianalisis menggunakan metode kompleksometri melalui persamaan kimia berikut :



TUJUAN PRAKTIKUM

Setelah melakukan percobaan ini diharapkan mahasiswa memahami dan melakukan analisis kadar magnesium dalam air sumur menggunakan metode kompleksometri

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 sampel air sumur

PROSEDUR PRAKTIKUM

1. Timbang sampel air sumur sebanyak ± 10 g
2. Tambahkan ± 30 mL akuades
3. Tambahkan ± 30 mL buffer pH 10
4. Tambahkan sedikit indikator EBT
5. Titration dengan larutan Na-EDTA hingga terjadi perubahan warna dari warna ungu menjadi warna biru
6. Hitung kadar magnesium dalam air sumur