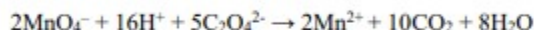


PRAKTIKUM 10 STANDARDISASI KALIUM PERMANGANAT

PENDAHULUAN

Kalium permanganat bukan senyawa baku primer. Biasanya kalium permanganat mengandung mangan dioksida dan merupakan katalisator dalam peruraian kalium permanganat. Oleh karena itu kalium permanganat harus selalu dibakukan setiap kali akan digunakan untuk analisis. Kalium permanganat sendiri dapat dibakukan menggunakan asam oksalat sebagai standar baku primer dengan reaksi sebagai berikut :



TUJUAN PRAKTIKUM

Setelah melakukan percobaan ini diharapkan mahasiswa memahami dan melakukan standardisasi larutan kalium permanganat

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, asam sulfat 2 M, dan asam oksalat

PROSEDUR PRAKTIKUM

1. Timbang asam oksalat sebanyak $\pm 0,2$ g
2. Tambahkan ± 30 mL akuades dan tambahkan ± 20 mL asam sulfat 2 M
3. Panaskan hingga suhu $70 - 80^\circ\text{C}$
4. Titrasi dengan kalium permanganat hingga terjadi perubahan warna dari tidak berwarna menjadi warna merah muda
5. Hitung molaritas larutan kalium permanganat