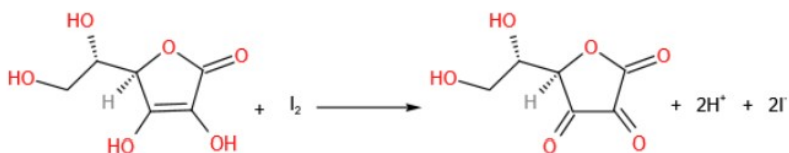


PRAKTIKUM 8 KADAR VITAMIN C DALAM TABLET

PENDAHULUAN

Pada iodometri, sampel yang bersifat oksidator direduksi dengan kalium iodida berlebihan dan akan menghasilkan iodium yang selanjutnya dititrasi dengan larutan baku natrium thiosulfat. Banyaknya volume natrium thiosulfat yang digunakan sebagai titran setara dengan banyaknya sampel. Pada titrasi iodometri perlu diawasi pHnya. Larutan harus dijaga supaya pHnya lebih kecil dari 8 karena dalam lingkungan yang alkalis iodium bereaksi dengan hidroksida membentuk iodida dan hipoyodit dan selanjutnya terurai menjadi iodida dan iodat yang akan mengoksidasi tiosulfat menjadi sulfat, sehingga reaksi berjalan tidak kuantitatif. Vitamin C merupakan reduktor kuat sehingga dapat dianalisis dengan titrasi langsung menggunakan iodin dengan persamaan sebagai berikut :



TUJUAN PRAKTIKUM

Setelah melakukan percobaan ini diharapkan mahasiswa memahami dan melakukan analisis kadar vitamin C pada sediaan tablet

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, I_2 , dan tablet vitamin C

PROSEDUR PRAKTIKUM

1. Timbang tablet vitamin C 250 gram yang telah digerus sebanyak $\pm 0,3$ g
2. Tambahkan ± 50 mL akuades
3. Titrasi dengan iodin hingga terjadi perubahan warna dari tidak bewarna menjadi coklat gelap
4. Hitung kadar vitamin C pada sediaan tablet