

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

A. KESIMPULAN

Berdasarkan hasil dan pembahasan, maka dapat ditarik kesimpulan sebagai berikut :

1. Hubungan bilangan iod dan bilangan permanganat dinyatakan dalam mol melalui persamaan linier $y = 0,11111x$ dengan y adalah mol bilangan iodin dan x mol bilangan permanganat.
2. Lama waktu pemanasan/pendidihan yang ideal untuk penentuan ketidakjenuhan dengan metode permanganometri (metode basa) adalah 5 menit. Jika terlalu lama dipanaskan sampel minyak akan mengalami kerusakan struktur ikatan rangkapnya yang akan mempengaruhi hasil akhir titrasi.
3. Tidak ada pengaruh yang nyata antara bilangan permanganat dan penambahan gram NaOH dalam $KMnO_4$ alkalis.
4. Berdasarkan tabel hubungan bilangan iodin dan bilangan permanganat konversi maka dapat diperoleh persamaan regresi linier untuk waktu pendidihan 5 menit yaitu : $y = 370x - 0,1118$ dan untuk waktu pendidihan 10 menit yaitu : $y = -53,171x + 0,0456$.

B. SARAN

1. Pada titrasi permanganometri suhu titrasi, laju penambahan larutan permanganat, dan kecepatan pengadukan harus terjaga konstan agar diperoleh volume $KMnO_4$ dengan ketelitian yang tinggi.
2. Massa minyak goreng yang digunakan harus diperbesar, agar diperoleh volume titrasi $KMnO_4$ yang tidak terlalu sedikit.
3. Penggunaan $KMnO_4$ diharapkan dapat dijadikan dasar penelitian selanjutnya dalam menentukan ketidakjenuhan minyak goreng sehingga dengan menggunakan $KMnO_4$ bisa dijadikan prosedur alternatif penentuan ketidakjenuhan selain metode baku wijs.