

## INTISARI

Saputri, K.S. 2019. *Perbandingan Penentuan Konsentrasi Glukosa Menggunakan Metode Luff Schoorl Dengan Reagen Natrium Iodida (NaI) dan Kalium Iodida (KI) Sebagai Sumber Iod*. "Karya Tulis Ilmiah", Program Studi D-III Analis Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Setia Budi Surakarta.  
Pembimbing : Drs. Suseno, M. Si

Penentuan konsentrasi karbohidrat dapat dilakukan dengan beberapa macam metode yaitu metode reaksi oksidasi reduksi, metode spektrofotometri, metode enzimatik, dan metode kromatografi. Salah satu contoh metode reaksi oksidasi reduksi adalah metode Luff Schoorl, pada metode Luff Schoorl karbohidrat dalam bentuk gula reduksi dioksidasi oleh  $\text{Cu}^{2+}$  dari reagen Luff Schoorl. Pada metode Luff Schoorl ini digunakan reagen KI sebagai sumber ion iodida. KI merupakan garam iodida, selain itu ada jenis garam iodida yang lain yaitu NaI. Karena KI dan NaI merupakan garam satu golongan, maka penulis ingin membandingkan penggunaan KI dan NaI dalam penentuan konsentrasi glukosa dengan metode Luff Schoorl.

Penelitian dalam penyusunan Karya Tulis Ilmiah ini menggunakan metode eksperimen laboratorium yaitu penentuan konsentrasi glukosa menggunakan metode Luff Schoorl dengan reagen sumber ion iodida KI yang dibandingkan dengan reagen NaI.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa konsentrasi glukosa menggunakan reagen KI tidak berbeda signifikan dengan hasil penentuan menggunakan reagen NaI.

Kata Kunci : Kalium Iodida, Karbohidrat, Metode Luff Schoorl, Natrium Iodida