



## Laporan Penelitian

### PEMBUATAN NaOH DARI LARUTAN BITTERN DENGAN PROSES ELEKTROLISIS SEL MEMBRAN

---

## BAB V

### KESIMPULAN DAN SARAN

#### V.1 Kesimpulan

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan, maka dapat disimpulkan sebagai berikut :

1. Waktu elektrolisis dapat mempengaruhi jumlah produk yang diperoleh. Semakin lama waktu elektrolisis dapat menurunkan kadar NaOH yang dihasilkan karena dapat meningkatkan adanya penguraian kontaminan yang terdapat pada bahan baku.
2. Tegangan yang optimal mampu menghasilkan kadar NaOH yang tinggi karena tegangan listrik yang tinggi tidak selalu menghasilkan peningkatan kadar NaOH secara linier. Tegangan listrik yang terlalu tinggi dapat mengurangi kadar NaOH yang dihasilkan karena semakin tinggi tegangan yang digunakan akan menghasilkan gelembung-gelembung gas pada ruang anoda dan katoda yang menyebabkan sulitnya pergerakan ion  $\text{Na}^+$  untuk membentuk NaOH pada ruang anoda.
3. Waktu dan tegangan listrik yang optimal pada proses elektrolisis larutan bittern untuk menghasilkan kadar NaOH yang cukup tinggi berada pada variasi waktu 1 jam dengan tegangan sebesar 12 volt.

#### V.2 Saran

1. Sebaiknya waktu elektrolisis yang digunakan tidak terlalu lama untuk menghindari penurunan efisiensi arus listrik.
2. Sebaiknya digunakan bahan elektroda selain grafit yang lebih tahan lama seperti elektroda platina atau emas.