



## **BAB V**

### **KESIMPULAN DAN SARAN**

#### **V.1 Kesimpulan**

1. Penggunaan katalis  $\text{H}_2\text{SO}_4$  dengan konsentrasi yang lebih tinggi cenderung menurunkan laju alir dan volume gas  $\text{H}_2$  yang dihasilkan, sedangkan konsentrasi katalis yang lebih rendah meningkatkan produksi gas  $\text{H}_2$ . Volume gas hidrogen terbesar yaitu  $0,000659 \text{ m}^3$ , diperoleh pada konsentrasi katalis  $\text{H}_2\text{SO}_4$  sebesar  $0,075 \text{ M}$ .
2. Peningkatan tegangan listrik berpengaruh terhadap peningkatan laju alir dan volume gas  $\text{H}_2$  yang dihasilkan, sementara tegangan yang lebih rendah menyebabkan penurunan produksi gas  $\text{H}_2$ . Volume gas hidrogen terbesar yaitu  $0,000659 \text{ m}^3$ , diperoleh pada tegangan listrik sebesar  $24 \text{ Volt}$ .

#### **V.2 Saran**

Pengujian tanpa katalis dapat dilakukan untuk menilai keberlangsungan reaksi serta membandingkan produksi hidrogen dengan dan tanpa katalis, mengingat bahwa meskipun tanpa katalis tetap dapat menghasilkan hidrogen, meskipun hasil yang diperoleh tidak sebesar jika menggunakan katalis.