

## **BAB V PENUTUP**

### **5.1 Kesimpulan**

Berdasarkan hasil penelitian dan pengamatan serta telah dilakukan pengambilan data, maka dapat disimpulkan sebagai berikut :

1. Dari penelitian ini mendapatkan alat sel elektrokimia dengan larutan elektrolit air asam tambang dengan memvariasikan jenis elektroda.
2. Besarnya potensi listrik dan kuat arus yang dihasilkan oleh sel elektrokimia tergantung dari banyaknya sel yang ada pada sel elektrokimia. Hal tersebut karena makin banyak sel yang ada pada sel elektrokimia makin banyak pula potensial listrik yang dihasilkan, sesuai dengan rumus dari daya listrik yaitu daya sama dengan hasil perkalian antara potensial listrik dengan arus listrik. Maka makin besar potensial listriknya makin besar pula daya yang dihasilkan. Begitu pun semakin besar arus listrik yang dihasilkan maka semakin besar pula daya yang dihasilkan.
3. Dari hasil penelitian dapat dilihat bahwa kuat arus yang dihasilkan tidak lebih dari 2,2 ampere dan penyalaan lampu 27 menit yang disebabkan karena anoda yang dipakai ialah Aluminium yang merupakan penghantar listrik yang baik dan tahan korosi.

### **5.2 Saran**

Adapun beberapa aspek yang perlu ditinjau kembali agar penelitian berjalan baik serta mendapatkan nilai yang lebih memuaskan, maka perlu dilihat kembali beberapa aspek berikut :

1. Untuk penyalaan lampu lebih baik pilihlah volt yang kecil karena akan menghasilkan dari penyalaan lampu akan lebih lama dan lebih lama menghasilkan listrik.
2. Untuk merancang prototype sel elektrokimia gunakan elektroda lebih banyak lagi sehingga dapat menghasilkan kuat arus yang lebih besar dan

dapat digunakan dalam skala besar.

3. Setelah menggunakan elektroda yang digunakan sebaiknya langsung dibersihkan karena akan mengakibatkan korosi pada elektroda tersebut.