

## **BAB V**

### **PENUTUP**

#### **5.1 Kesimpulan**

Setelah dilakukan percobaan dan penelitian, maka dapat ditarik kesimpulan sebagai berikut :

1. Asam laktat yang merupakan elektrolit lemah terkandung dalam air kelapa.
2. Menurut hasil penelitian, ternyata elektroda kombinasi antara aluminium (Al) dan tembaga (Cu) lebih bagus, karena aluminium merupakan salah satu logam yang tahan terhadap korosi dan pada sel volta letak aluminium jauh lebih ke kiri dibandingkan dengan seng.
3. Tegangan yang dihasilkan oleh kombinasi seng (Zn) dan tembaga (Cu) adalah 0,9 volt, tetapi energinya cepat menurun.
4. Tegangan yang dihasilkan oleh kombinasi aluminium (Al) dan tembaga (Cu) menghasilkan 0,57 volt tetapi lebih tahan lama.

#### **5.2 Saran**

Beberapa saran dari penulis, yaitu :

1. Peneliti kedepannya, agar lebih melengkapi data sekecil apapun, baik dari sisi tabel, gambar, dan data lainnya.

2. Diharapkan, untuk kedepannya untuk mencoba penelitian air kelapa yang lebih dari 10 gelas dengan menggunakan LED lebih dari satu atau bahkan menggunakan elektroda selain Al, Zn dan Cu.
3. Diharapkan ada yang bisa melanjutkan penelitian tentang terong dan belimbing, dengan menggunakan elektroda Zn, Ag dan Au. Atau bahkan dengan menggunakan elektroda-elektroda yang lain.