

## BAB V PENUTUP

### 5.1 Kesimpulan

Dari hasil penelitian tentang pengaruh konsentrasi dan waktu perendaman dalam larutan asam sulfat terhadap laju korosi SARAMET dapat diambil kesimpulan sebagai berikut :

1. Dari hasil uji potensiodinamik dengan larutan asam sulfat 0.53 % sebagai media penghantar listrik diperoleh nilai laju korosi SARAMET yang berada pada lingkungan normal (tidak terkontaminasi) yaitu sebesar 0.372 mpy. Hasil pengujian ini digunakan sebagai data pendukung penelitian mengenai SARAMET.
2. Dari hasil uji *weight loss* diperoleh hasil bahwa semakin tinggi konsentrasi asam sulfat maka laju korosi semakin turun karena asam sulfat akan sulit terurai sehingga ion sulfat akan semakin berkurang dan menyebabkan reaksi akan terhambat atau bahkan berhenti.
3. Semakin lama waktu perendaman maka laju korosi juga semakin turun karena semakin banyak waktu bagi logam untuk memperbaiki lapisan pasif ( $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ) yang kemungkinan telah rusak oleh ion-ion korosif sulfat sehingga sehingga dapat menurunkan laju korosinya. Lapisan  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  akan secara spontan terbentuk dengan kandungan kromium minimal 12%.

### 5.2 Saran

1. Diharapkan mencari lebih banyak lagi referensi tentang SARAMET agar lebih memudahkan saat penelitian.
2. Diharapkan penelitian dilakukan lebih teliti lagi sehingga hasil yang didapat benar-benar akurat.