

## BAB VI

### KESIMPULAN

Berdasarkan hasil penelitian yang diperoleh dengan kondisi temperatur 27 °C dan tekanan 1 atmosfer maka dapat disimpulkan sebagai berikut:

1. Semakin besar jumlah konsentrasi  $\text{HCO}_3^-$  maka laju korosi akan turun yaitu 11,67 mpy, 6,61 mpy dan 2,58 mpy pada konsentrasi 0,002 mol, 0.1 mol dan 0,5 mol  $\text{HCO}_3^-$ .
2. Ketika asam asetat ditambahkan maka laju korosi akan lebih naik. Pada konsentrasi 0,1 mol  $\text{HCO}_3^-$  laju korosi naik yaitu 12,32 mpy, 15,28 mpy dan 17,84 mpy pada penambahan asam asetat dengan konsentrasi 10 ppm, 25 ppm dan 50 ppm. Sedangkan pada konsentrasi 0,5 mol  $\text{HCO}_3^-$  laju korosi lebih rendah disebabkan karena lapisan  $\text{FeCO}_3$ .
3. Ketebalan lapisan besi karbonat ( $\text{FeCO}_3$ ) semakin besar ketika konsentrasi bikarbonat semakin naik sedangkan semakin besar konsentrasi asam asetat maka ketebalan lapisan besi karbonat ( $\text{FeCO}_3$ ) semakin tipis.