

RINGKASAN

Korosi adalah penurunan mutu logam akibat reaksi elektrokimia dengan lingkungannya. Seng banyak digunakan untuk melapisi baja yang berfungsi melindungi dari serangan korosi.

Telah dilakukan penelitian mengenai pengaruh pH dan garam NaCl terhadap laju korosi seng pada plat baja. Hasil penelitian menunjukkan bahwa dengan adanya pengaruh pH, laju korosi seng akan meningkat dengan turunnya pH (6,03 ; 3,83). Laju korosi minimum dicapai pada pH 10,30, dan akan naik dengan bertambahnya pH ($\text{pH} > 12,10$). Dengan adanya pengaruh garam NaCl, laju korosi maksimum dicapai pada konsentrasi 1 M. Pada konsentrasi NaCl 3 M dan 5 M laju korosi akan turun.



SUMMARY

Corrosion is quality decreasing of metal, that caused by electrochemical reaction between the metal and its environment. zink used to coat and prevent steel from corrosion.

It has been done observation about the effect of pH and NaCl that influence the rate of zink corrosion on steel. The result of this experiment indicates that by effect of pH, rate of zink corrosion will be increased by the decreasing of pH (6,03 ; 3,83). The corrosion rate decreases to minimum on pH 10,30. Above pH 12,10 ,the corrosion rate increases. The effect of salt NaCl indicates that the rate of corrosion increases to maximum on NaCl 1 M. Within the NaCl 3 M and 5 M the rate of corrosion will decrease.

