

TUGAS KOROSI - XII IPA 3 ONDELSON GIYAI

1. Air dan Oksigen
2. Galvanisasi Yaitu Lapisan dengan Zink
3. Membalut/melapisi
4. lebih kecil atau lebih reaktif daripada besi
5. Logam dengan potensial elektrode lebih negatif
6. Perlindungan katodik adalah perlindungan anti karat untuk besi dengan cara mengorbankan logam yang lebih mudah teroksidasi
7. Salah satunya dengan menghubungkan besi dengan logam tembaga.
8. Stainless Steel adalah senyawa besi yang mengandung setidaknya 10,5% Kromium untuk mencegah proses korosi (pengkaratan logam).
9. Korosi adalah reaksi antara logam dengan zat lain yang menyentuh permukaannya sehingga membentuk oksida logam.
10. Logam-logam perak, platina, dan emas mempunyai potensial elektrode lebih besar dari 0,4 V sehingga sulit mengalami korosi.