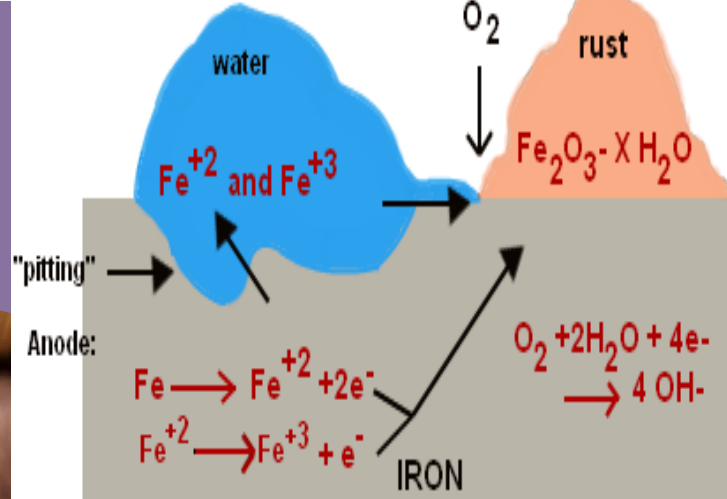


# Korosi

## Pengertian Korosi

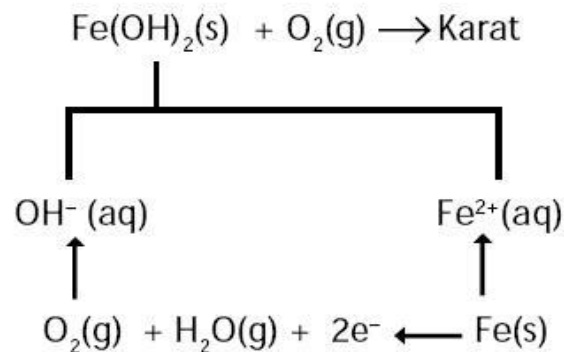
Korosi adalah proses alami di mana logam yang secara bertahap berubah atau diubah oleh reaksi kimia menjadi karat.



## Cara Mencegah dan Mengatasinya

1. Menggunakan lapisan pelindung untuk mencegah kontak langsung dengan  $\text{H}_2\text{O}$  dan  $\text{O}_2$ .
2. Menggunakan pelindung katode, misalnya logam lain yang lebih reaktif sebagai anode korban dan menyuplai listrik dari luar.
3. Perlindungan mekanis, misalnya besi dilapisi seng dan dilapisi timah.

Gambaran umum proses korosi besi



Daerah katodik

Daerah anodik

## Contoh Kasus Korosi

Antara lain karat pada besi, pudarnya warna mengkilap pada perak, dan munculnya warna kehijauan pada tembaga. Reaksi kimia yang terjadi termasuk proses elektrokimia dimana terjadi reaksi oksidasi logam membentuk senyawa-senyawa oksida

## Faktor Penyebab Korosi:

a. Air b. Oksigen c. Zat asam d. Gas-gas lain e. PH f. Konsentrasi