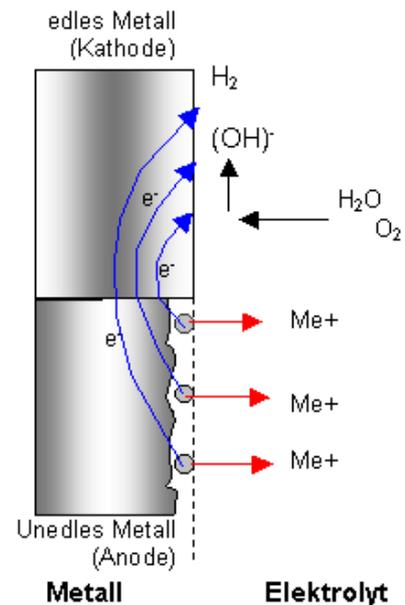
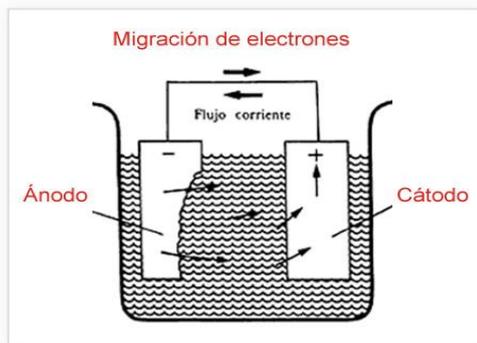


Corrosione galvanica

La corrosione galvanica si verifica quando diversi metalli interconnessi sono circondati da un elettrolita comune (acqua di mare, acqua, umidità). Il metallo con il potenziale elettrico più alto diventa l'anodo e quello con il più basso diventa il catodo. La corrente scorre dall'anodo al catodo. L'anodo si dissolverà o corroderà.

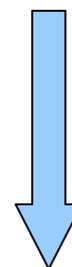


La posizione dei metalli nella serie galvanica è decisiva per il processo di corrosione. Più sono distanti in questa fila, più la corrosione progredirà in modo più rapido e aggressivo.

Serie di tensione galvanica

- Magnesio
- Zinco
- Alluminio (la maggior parte dei tipi)
- Ferro, carbonio non legato e acciai basso legati
- Piombo, leghe di piombo nobili
- Banda stagnata, stagno / piombo
- Elementi cromati, leghe al cromo, acciai simili al cromo
- Ottone
- rame
- nichel
- Acciai inossidabili • argento
- Oro

Elevato potenziale elettrico
(Anodo)



Basso potenziale elettrico
(Catodo)