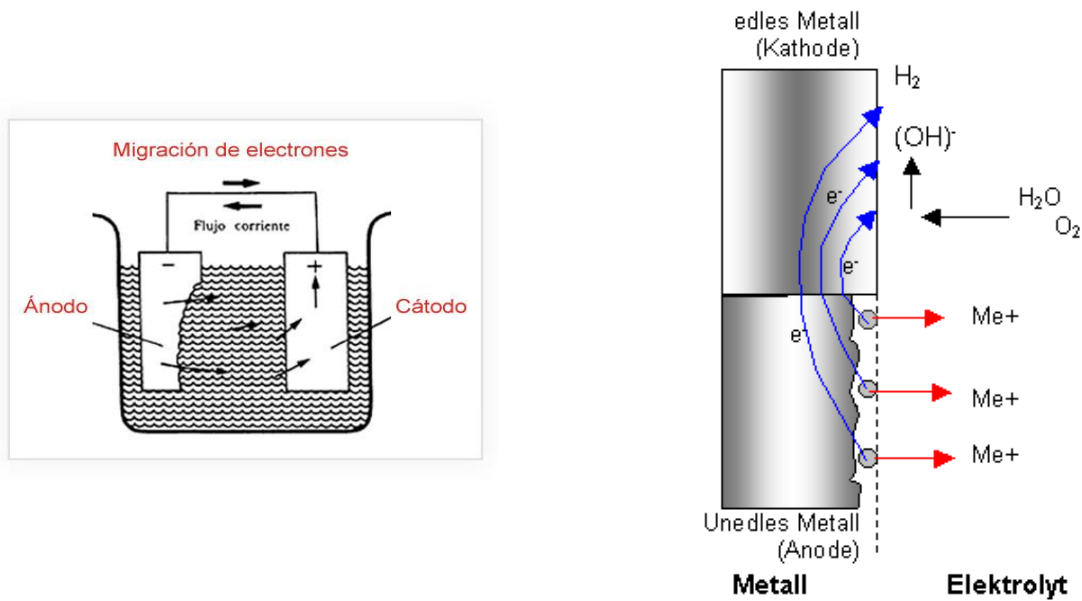


Corrosión Galvánica

La **corrosión galvánica** ocurre cuando diferentes metales interconectados están rodeados por un electrolito común (agua de mar, agua, humedad). El metal con el potencial eléctrico más alto se convierte en el ánodo y el que tiene el más bajo se convierte en el cátodo. La corriente fluye del ánodo al cátodo. El ánodo se disolverá o corroerá.

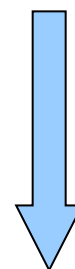


La posición de los metales en la serie galvánica es decisiva para el proceso de corrosión. Cuanto más separados estén en esta fila, más rápida y agresivamente progresará la corrosión.

Serie de voltaje galvánico

- Magnesio
- Zinc
- Aluminio (la mayoría de los tipos)
- Hierro, carbono sin alear y aceros de baja aleación
- Plomo, aleaciones de plomo noble
- Hojalata, soldadura de estaño / plomo
- Elementos cromados, aleaciones de cromo, aceros similares al cromo
- Latón
- cobre
- níquel
- Aceros inoxidables
- plata
- Oro

Alto potencial eléctrico
(Ánodo)



Bajo potencial eléctrico
(Cátodo)