

# Eletrólise

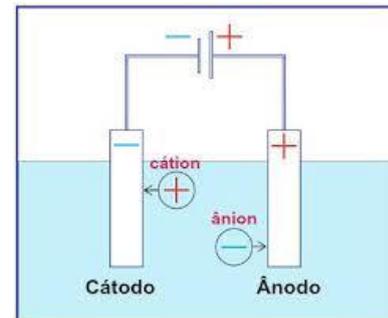
Eletrólise é a reação de oxi-redução provocada pela corrente elétrica.

- Trata-se de uma reação espontânea, extremamente fácil e violenta

## ELETRÓLISE ÍGNEA

Chama-se eletrólise ígnea aquela que é realizada com o eletrólito fundido

- O cátion sempre vai para o catodo.
- O ânion sempre vai para o anodo
- no catodo, sempre ocorrem reduções;
- no anodo, sempre ocorrem oxidações.



## ELETRÓLISE EM SOLUÇÃO AQUOSA COM ELETRODOS INERTES

- essa ionização é extremamente fraca; sabemos que a água pura praticamente não conduz a corrente elétrica
- apesar de muito fraca, a ionização da água não pode ser desprezada, pois os íons que dela se formam vão "competir" com os íons provenientes da dissociação do sal

## ELETRÓLISE EM SOLUÇÃO AQUOSA COM ELETRODOS ATIVOS (OU REATIVOS)

Em qualquer eletrólise, os eletrodos devem, evidentemente, ser bons condutores de eletricidade; isso nos obriga a utilizar eletrodos metálicos ou de grafite.

Por outro lado, o eletrodo pode sofrer corrosão devido à passagem da corrente elétrica ou devido às substâncias formadas na eletrólise.

- O eletrodo de grafite, por exemplo, resiste a quase tudo, exceto ao oxigênio, pois, sendo um variedade de carbono, ele sofre oxidação na presença de oxigênio