

Eletrólise

Eletrólise é o processo inverso da pilha. É uma reação de oxi-redução não espontânea, provocada por uma corrente elétrica contínua fornecida por um **gerador**. Um **eletrólito**, ou substância que conduz eletricidade, é colocado em um recipiente onde se realiza a eletrólise (**cuba eletrolítica**). Substâncias no estado sólido não conduzem eletricidade, assim, devem ser fundidas ou estar em solução. Os **eletrodos** usados na eletrólise são inertes (grafite, platina, etc).