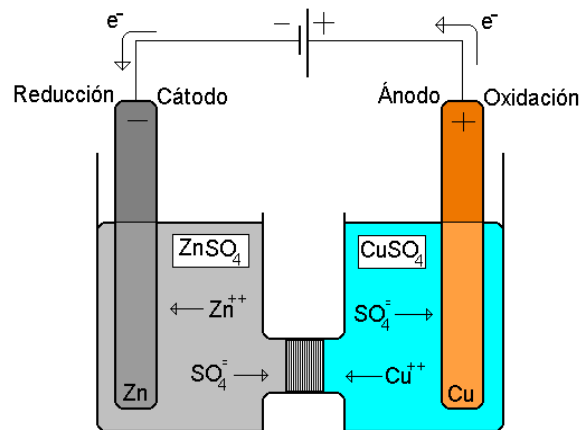
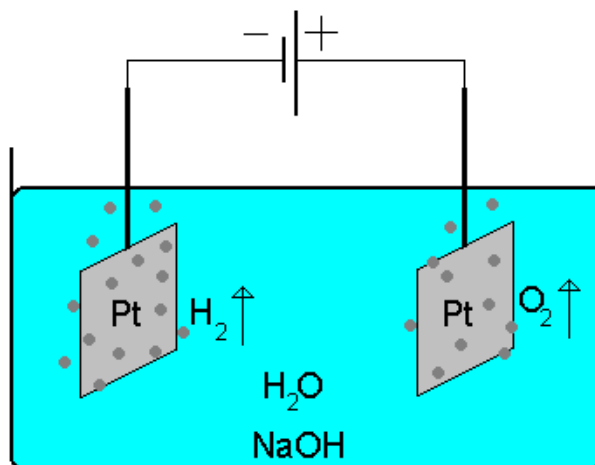
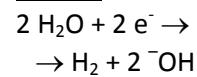


Pila electrolítica

- En una pila o célula electrolítica, se aplica una diferencia de potencial al sistema, forzándolo a reaccionar en el sentido opuesto al de una pila galvánica.
- A diferencia de una pila galvánica, las condiciones de trabajo en una pila electrolítica no son de equilibrio.
- Los estudios sobre celdas electrolíticas se abordan pues desde un punto de vista cinético.
- El proceso que tiene lugar en una celda electrolítica se denomina genéricamente electrolisis.



Cátodo:



Ánodo:

