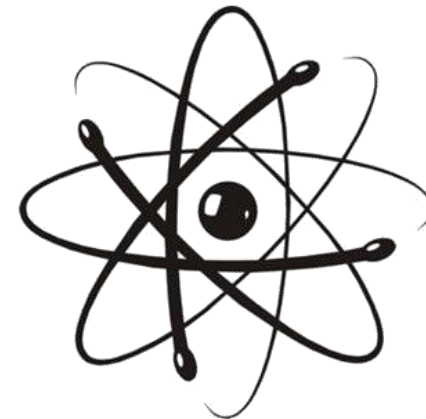


Eletrólise Aquosa II

Prof. Francis Isotton
Química



Eletrólise Aquosa II

A eletroquímica estuda as soluções eletrolíticas e os fenômenos que ocorrem quando são colocados eletrodos nestas soluções.

A eletroquímica estuda a transformação de energia química em energia elétrica e vice-versa através de reações de **OXIRREDUÇÃO**.

Podem ocorrer dois tipos de processos:

1º) O funcionamento de uma pilha (*Reação espontânea*)

2º) Eletrólise (*Reação não espontânea*)

Aplicação do processo de Eletrólise:

- *Obtenção de gases;*
- *Obtenção de metais;*
- *Obtenção de ácidos;*
- *Obtenção de bases;*
- *Galvanoplastia:*
 - Cromagem de materiais;*
 - Banho de ouro.*

Eletrólise Aquosa II

O gás cloro pode ser obtido pela eletrólise da água do mar ou pela eletrólise ígnea do cloreto de sódio. Assinale a afirmativa correta com relação a esses dois processos.

- a. Ambos liberam Cl_2 gasoso no cátodo.
- b. Ambos envolvem transferência de 2 elétrons por mol de sódio.
- c. Ambos liberam H_2 no cátodo.
- d. Ambos liberam Na metálico no cátodo.
- e. Um libera H_2 , e outro, Na metálico no cátodo.

Eletrólise Aquosa II

Tem-se uma solução aquosa de sulfato de sódio 1,0 mol/L.

À medida que se vai processando a eletrólise,

- a. a solução vai se diluindo.
- b. a solução vai se concentrando.
- c. não haverá alteração na concentração da solução.
- d. haverá depósito de sódio num dos eletrodos.
- e. haverá formação de ácido sulfúrico.

Módulo 51

1008, 1009,

1010, 1012,

1014.

Agenda 2020