

Células Eletroquímicas

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



Sumário

1 Células Galvânicas	1
1.1 Habilidades	1
2 Potenciais Padrão	1
2.1 Habilidades	1
3 Eletrólise	1
3.1 Habilidades	1

1 Células Galvânicas

1. Estrutura de células galvânicas.
2. Cátodos e ânodos.
3. Ponte salina
4. Notação de células galvânicas.

1.1 Habilidades

- a. **Identificar** os componentes de uma célula galvânica.
- b. **Determinar** a reação química de uma célula dada a sua notação.

2 Potenciais Padrão

1. Potenciais padrão de eletrodo.
2. Potencial de célula e energia livre.
3. Série eletroquímica.

2.1 Habilidades

- a. **Calcular** o potencial padrão de célula a partir dos potenciais padrão de eletrodo.
- b. **Comparar** o potencial de redução de pares redox.

3 Eletrólise

1. Células eletrolíticas.
2. Produtos da eletrólise.
3. Aplicações da eletrólise.

3.1 Habilidades

- a. **Determinar** os produtos de uma eletrólise.
- b. **Calcular** a quantidade de produto formada em uma eletrólise.
- c. **Calcular** o tempo necessário para formar certa quantidade de produto em uma eletrólise.