

# Células Eletroquímicas

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



## Sumário

<b>1 Células Galvânicas</b>	<b>1</b>
1.1 Habilidades . . . . .	1
<b>2 Potenciais Padrão</b>	<b>1</b>
2.1 Habilidades . . . . .	1
<b>3 Eletrólise</b>	<b>1</b>
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

- **Identificar** os componentes de uma célula galvânica.
- **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

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

## 3 Eletrólise

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

### 3.1 Habilidades

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