



## CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

**Disciplina:**  
QUÍMICA ANALÍTICA F

**Código:**  
IEQ-350

| <b>Carga Horária</b> | <b>Teórica</b> | <b>Prática</b> | <b>Total</b> |
|----------------------|----------------|----------------|--------------|
| <b>Semanal</b>       | 04             | -              | 04           |
| <b>Total</b>         | 60             | -              | 60           |

**Nº de créditos:**  
  
4.4.0

**Pré-Requisitos:**  
Química Inorgânica D

**Código:**  
IEQ-340

**Ementa:**

Objetivos e divisões da Química Analítica. Teoria da dissociação eletrolítica. Equilíbrio químico. Lei da partição. Estado coloidal

**Cursos para os quais é oferecida:**

|                         |     |
|-------------------------|-----|
| Licenciatura em Química | OBR |
| Bacharelado em Química  | OBR |
|                         |     |

indicar se é OBR - Obrigatória  
OPT - Optativa

## **Programa:**

### **I - Objetivos e Divisões da Química Analítica**

- 1.1 Introdução: objetivo, literatura especializada, nomenclatura internacional
- 1.2 Divisões da química analítica

### **II - Teoria da Dissociação Eletrolítica**

- 2.1 Dissociação eletrolítica.
- 2.2 Classe de eletrólitos.

### **III - Equilíbrio Químico**

- 3.1 Reações reversíveis
- 3.2 Lei da ação das massas
- 3.3 Constante de equilíbrio
- 3.4 Produto de solubilidade
- 3.5 Efeito do íon comum
- 3.6 Potencial de hidrogênio
- 3.7 Solução tampão
- 3.8 Hidrólise

### **IV - Lei da Partição**

- 4.1 Aplicações
- 4.2 Princípios da cromatografia

### **V - Estado Coloidal**

- 5.1 Colóides.

## **Bibliografia:**

OHWEILER, Otto Alcides, *Química Analítica Quantitativa*. Volume 1  
SKOOG, WEST e HOLLER. *Fundamental of Analytical Chemistry*.