

**CRONOGRAMA DE ELETROQUÍMICA (QUI128)**  
**1º SEM. 2022**

**Prof. Renato Camargo Matos**  
**Prof. Hélio Ferreira dos Santos**

**EMENTA DA DISCIPLINA:** Introdução à Eletroquímica; Equilíbrio na Eletroquímica; Condutometria; Potenciometria; Coulometria; Voltametria.

**FORMA DE AVALIAÇÃO:** Provas teóricas

**CARGA HORÁRIA:** 45 hs

<b>DIA/MÊS</b>	<b>CONTEÚDO</b>
18/abr	Estatística aplicada à Química Analítica – Parte 2
25/abr	Introdução a eletroquímica
02/mai	Equilíbrio na eletroquímica
09/mai	Equilíbrio na eletroquímica
16/mai	Aplicações da eletroquímica
23/mai	Métodos elétricos de análise/Potenciometria
<b>30/mai</b>	<b>TVC-1 (valor: 100 pontos)</b>
06/jun	Potenciometria
13/jun	<i>Feriado – Não haverá aula</i>
20/jun	Potenciometria
27/jun	Coulometria
<b>04/jul</b>	<b>TVC-2 (valor: 100 pontos)</b>
11/jul	Condutometria
18/jul	Voltametria
25/jul	Voltametria
01/ago	Voltametria
<b>08/ago</b>	<b>TVC-3 (valor: 100 pontos)</b>
<b>15/ago</b>	<b>Prova Substitutiva</b>

**Nota Final = (TVC-1 + TVC-2 + TVC-3) / 3**

*Bibliografia principal:*

- 1) Atkins P. W.; de Paula, J. Físico-Química. 8ª edição. Rio de Janeiro: LTC, 2008. Vol. 1. 592 págs. (ISBN: 9788521616009)
- 2) I. N. Levine, Físico-Química. 6ª Edição. Rio de Janeiro: LTC, 2012. Vol. 1.
- 3) Harris D. C. Análise Química Quantitativa. 7ª edição. Rio de Janeiro: LTC, 2008. 868 págs. (ISBN: 9788521616252)
- 4) Skoog D. A.; West D. M.; Holler F. J.; Crouch S. R. Fundamentos de Química Analítica. São Paulo: Cengage Learning, 2008. 999 págs. (ISBN: 8522104360)