

<b>PROGRAMA DE DISCIPLINA</b>	
<b>Curso:</b> Química	<b>Disciplina:</b> Química Analítica Qualitativa
<b>Carga Horária:</b> 6 aulas semanais	<b>Semestre:</b> 2019.2
<b>Professor(a):</b> Júlio César Teixeira da Silva	
<b>EMENTA</b>	
<p>1. Fundamentos teóricos da análise qualitativa: equilíbrio químico, deslocamento do equilíbrio, equilíbrio iônico, conceito de pH, hidrólise salina, solução tampão, conceitos de solubilidade, produto de solubilidade, precipitação controlada, reações de oxi-redução, potenciais de célula, cálculo da força eletromotriz de uma célula voltaica, íons complexos;</p> <p>2. Técnicas e equipamentos utilizados na análise qualitativa: materiais, lavagem de tubos de ensaio, mistura e aquecimento de soluções, precipitação, lavagem e transferência de precipitado e teste de acidez no meio;</p> <p>3. Análise por via úmida.</p> <p>4. Análise por via seca.</p> <p>5. Análise dos cátions:</p> <p>5.1 Identificação de cátions;</p> <p>5.2 Separação e análise de cátions do grupo I;</p> <p>5.3 Separação e análise de cátions do grupo II;</p> <p>5.4 Separação e análise de cátions do grupo III;</p> <p>5.5 Separação e análise de cátions do grupo IV;</p> <p>5.6 Separação e análise de cátions do grupo V.</p> <p>6. Análise dos ânions: testes prévios para ânions e testes específicos para identificação;</p> <p>7. Análise de uma mistura de sólidos.</p>	
<b>OBJETIVOS</b>	
Compreender as técnicas, equipamentos e fundamentação teórica para a Química Analítica Qualitativa.	
<b>CONTEÚDOS</b>	
Equilíbrio Químico; Equilíbrio em meio aquoso; eletroquímica; Identificação de cátions.	
<b>METODOLOGIA</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Aulas expositivas empregando: quadro, data show;</li> <li>• Seminários para apresentação de trabalhos de pesquisa;</li> <li>• Resolução intensiva de exercícios;</li> <li>• Estudos dirigidos em sala de aula;</li> <li>• Simulações computacionais;</li> <li>• Aulas experimentais.</li> </ul>	
<b>AVALIAÇÃO</b>	
Avaliação contínua, cumulativa e sistemática.	
<b>RECURSOS DIDÁTICOS</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Data show;</li> <li>• Computador;</li> <li>• Laboratório.</li> </ul>	
<b>REFERÊNCIAS</b>	

**Básica:**

1. BACCAN, NIVALDO; ANDRADE, JOÃO CARLOS DE; GODINHO, OSWALDO E. S.; BARONE, JOSÉ SALVADOR. **Química analítica quantitativa elementar**. 3a ed. São Paulo: Edgard Blücher, 2001.
2. VOGEL, A. I. Química **Analítica Qualitativa**. São Paulo: Editora: Mestre Jou, 1981.
3. SKOOG, D. A.; WEST, D. M.; HOLLER, F. J.; CROUCH, S. R. **Fundamento de química analítica**. 8a ed. São Paulo: Editora Thomson, 2006.

**Complementar:**

1. MENDHAM, J.; DENNEY, R. C.; BARNES, J. D.; THOMAS, M. J. K. **Análise Química Quantitativa**. 6ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2002.
2. MORITA, T.; ASSUMPÇÃO, R. M. V. **Manual de soluções, reagentes e solventes**. 2ª ed. São Paulo: Edgard Blücher, 2001.

Ouricuri, PE, 05 de Setembro de 2019.

---

Assinatura da Docente

---

Assinatura do Coordenador do Curso