



**PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS**

<b>Disciplina</b>	
<b>Código</b>	<b>Nome</b>
QG122	Química Experimental

<b>Vetor</b>
OF:S-5 T:000 P:000 L:002 O:000 D:000 HS:002 SL:002 C:002 AV:N EX:S FM:75%

**QUINZENAL**

<b>Pré-Req</b>	Não há
----------------	--------

<b>Ementa</b>
Funções termodinâmicas; Equilíbrios químicos; Soluções; Eletroquímica; Materiais.

<b>Programa</b>
<p>Experimentos selecionados para articular os conceitos envolvendo funções termodinâmicas, equilíbrios químicos, soluções, eletroquímica e materiais, buscando estimular o desenvolvimento da capacidade de compreensão de fenômenos, aplicação do método científico e de apresentação e análise de resultados experimentais.</p> <p>RELAÇÃO DE EXPERIMENTOS:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>-Módulo Soluções<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Reações em soluções aquosas</li><li>▪ Condutividade de Soluções iônicas</li><li>▪ pH</li><li>▪ Equilíbrio de solubilidade</li></ul></li><li>-Módulo Eletroquímica<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Células galvânicas</li><li>▪ Corrosão sob tensão</li><li>▪ Corrosão galvânica</li><li>▪ Eletrodos de Sacrifício</li></ul></li><li>-Módulo Termodinâmica de materiais<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Resistividade de materiais e temperatura</li><li>▪ Efeito Joule e calibração de um calorímetro de isopor</li><li>▪ Calorimetria usando copo de isopor</li><li>▪ Determinação experimental do raio metálico e massa molar</li><li>▪ Reações em soluções aquosas</li><li>▪ Determinação experimental do raio metálico e massa molar</li><li>▪ pH</li><li>▪ Equilíbrio de solubilidade</li><li>▪ Corrosão sob tensão</li><li>▪ Corrosão galvânica</li><li>▪ Eletrodos de Sacrifício</li><li>▪ Condutividade de soluções iônicas</li><li>▪ Resistividade de materiais e temperatura</li><li>▪ Efeito Joule e calibração de um calorímetro de isopor</li><li>▪ Termoquímica de copo de isopor</li><li>▪ Variação da corrente reversa de um diodo com a temperatura</li><li>▪ Determinação de gap</li></ul></li></ul>

**Bibliografia**

A bibliografia específica para cada experimento é indicada no roteiro experimental.

**Critérios de Avaliação**

Critérios de avaliação definidos pelo Professor, com base no disposto na Seção I – Normas Gerais, Capítulo V – Da Avaliação do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduação.  
Frequência: 75 % (\* O abono de faltas será considerado dentro do previsto no capítulo VI, seção X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduação)