



**PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS**

<b>Disciplina</b>	
<b>Código</b>	<b>Nome</b>
QG102	Química Experimental I

<b>Vetor</b>
OF:S-5 T:001 P:000 L:003 O:000 D:000 HS:004 SL:004 C:004 AV:N EX:S FM:75%

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

<b>Ementa</b>
Experiências ilustrando o método científico, os conceitos de mol e de ligação química, oxido-redução, equilíbrio químico, pH, produto de solubilidade, preparação e purificação de substâncias.

<b>Programa</b>
Introdução. Segurança no laboratório. - Fenômenos físicos e químicos. - Determinação do equivalente do metal. - Estudo quantitativo da reação de um metal com ácido. - Método das variações contínuas. - Determinação da massa molecular de líquido volátil pela medida da densidade. - Temperatura de fusão de uma substância pura. - Reações ilustrativas do equilíbrio químico. - Determinação do produto de solubilidade do acetato de prata. - Medidas de pH. - Equilíbrio químico. - Poder de oxido-redução. – Titulação.

<b>Bibliografia</b>
J.C. Kotz, P. Treichel Jr., Chemistry and Chemical Reactivity, 3 <sup>o</sup> ed., Saunders College Publ. , 1996 Bibliografia adicional pertinente a cada experimento é citada no respectivo material de apoio.

<b>Critérios de Avaliação</b>
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)