



| Componente   | Carga Horária |
|--|---------------|
| Laboratório de Química Geral   | 30h           |
| <b>Ementa</b>  |               |
| Segurança no laboratório, Vidrarias e equipamentos, Densidade de líquidos e sólidos, Preparo de soluções, Padronização de soluções, Calorimetria, Cinética química, Solução tampão.  |               |
| <b>Bibliografia Básica</b>   |               |
| <ul style="list-style-type: none"><li>• BROWN, T. L.; LEMAY, E.; BURSTEN, B. E.; <i>Química – A Ciência Central</i>. 9ª ed.; Pearson ; São Paulo; 2006.</li><li>• MASTERTON, W. L.; SLOWINSKI, E. J.; STANITSKI, C. L. <i>Princípios de Química</i>; 6ª ed. Editora Guanabara Koogan, Rio de Janeiro, 1990.</li><li>• MAHAN, Bruce M. e MYERS, Rollie J. <i>Química: um curso universitário</i>. 4a. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1995. 582 p.</li></ul>   |               |
| <b>Bibliografia Complementar</b>   |               |
| <ul style="list-style-type: none"><li>• USBERCO, J; Salvador, E. <i>Química Geral</i>. 12ª.ed. São Paulo: Saraiva, 2006.</li><li>• BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E.; <i>Química Geral</i>. 2ª ed.; Livros Técnicos e Científicos. Editora S.A.; Rio de Janeiro; 1992.</li><li>• KOTZ, J. C., TREICHEL JR., P. M. <i>Química Geral e Reações Químicas, vol.1</i>, Tradução da 9ª Edição americana, Cengage Learning, São Paulo, 2010.</li><li>• KOTZ, J. C., TREICHEL JR., P. M. <i>Química Geral 2 e Reações Químicas</i>, Tradução da 9ª Edição americana, Cengage Learning, São Paulo, 2009.</li><li>• HARRIS, Daniel C. <i>Análise química quantitativa</i>. 8. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012.</li></ul> |               |