



Componente	Carga Horária
Química Geral I	60h
<b>Ementa</b>	
Estrutura atômica e classificação periódica dos elementos; Ligação química e estrutura molecular; Gases, Forças intermoleculares, líquidos e sólidos, Termodinâmica Química; Cinética química; Equilíbrios químicos. Equilíbrio Ácido-base, Equilíbrio Aquoso.	
<b>Bibliografia Básica</b>	
<ul style="list-style-type: none"><li>• BROWN, LeMay e Bursten. <i>Química: Ciência Central</i>. 9a ed. São Paulo: Pearson, 2007.</li><li>• ATKINS e JONES. <i>Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente</i>. 3a. Ed. Porto Alegre: Bookman, 2006.</li><li>• RUSSEL, J. B., <i>Química Geral</i>, 2a Edição, Volume 2, Pearson – Makron Books, 2008.</li></ul>	
<b>Bibliografia Complementar</b>	
<ul style="list-style-type: none"><li>• USBERCO, J; Salvador, E. <i>Química Geral</i>. 12<sup>a</sup>.ed. São Paulo: Saraiva, 2006.</li><li>• MAHAN, Bruce M. e MYERS, Rollie J. <i>Química: um curso universitário</i>. 4a. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1995.</li><li>• MASTERTON, William L. <i>Princípios de Química</i>. 6<sup>o</sup> ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012</li><li>• BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E.; <i>Química Geral</i>. 2<sup>a</sup> ed.; Livros Técnicos e Científicos Editora S.A.; Rio de Janeiro; 1992.]</li><li>• MAIA, Daltamir Justino. <i>Química geral</i>. São Paulo: Pearson, 2007</li></ul>	