

## Química Geral e Experimental

Código	Disciplina	Carga Horária			
		Créditos	Teórica	Prática	Total
EGA30071	Química Geral e Experimental	4	60	20	80
<b>Pré-Requisitos</b>	Não Possui				
<b>Oferta</b>	1º Semestre	<b>Tipo</b>	Obrigatória		
<b>Objetivo Geral</b>					
Proporcionar ao acadêmico o conhecimento e a compreensão das principais leis e princípios da química.					
<b>Ementa</b>					
Conceitos e medidas em química. Atomística. Propriedades periódicas. Ligações químicas. Estequiometria. Funções inorgânicas. Reações químicas. Misturas e soluções. Cinética Química. Equilíbrio químico. Propriedades coligativas. Pilhas e reações de oxido-redução.					
<b>Bibliografia</b>					
<b>Básica</b>					
1) BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E.; DOS SANTOS, C. M. P. & FARIA, R. B. Química geral vol. 1. 5a Ed., Editora Livros Técnicos e Científicos, 1986, 424p.					
2) ATKINS, P. J. & LORETTA, J. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5a Ed, Editora Bookman, 2011, 1048p.					
3) RUSSELL, J. B. Química geral vol. 1 e 2. 2a Ed. Makron Books, 2008, 662p vol.1 e 628 vol. 2.					
<b>Complementar</b>					
1) MASTERTON, W. L.; SLOWINSKI, E. J. & STANITSKI, C. L. Princípios de química. 6a Ed, Editora Guanabara Koogan, 1990. 698p.					
2) SKOOG, D. A.; WEST, D. M.; Holler, F. J.; Crouch, S. R.; Grassi, M. T. & Pasquini, C. Fundamentos de química Analítica. 7a Ed, Editora Pioneira Thomson Learning, 2011, 1124p.					
3) SLABAUGH, W. H.; PARSONS, T. D.; CALDAS, A. & TAVARES, T. M. Química geral. 3a Ed, Editora Livros Técnicos e Científicos, 1977, 277p.					
4) KOTZ, J. C. & TREICHEL JUNIOR, P. Química geral e reações químicas, 6a Ed, Editora Pioneira, 2010, 696p.					
5) ROCHA-FILHO, R. C. & SILVA, R. R. 2a Ed., Cálculos básicos da química. Editora EDUFSCAR, 2010, 278p.					