

Química Geral Teórica		Carga Horária (h)				
		TIPO	TÉORICA	PRÁTICA	EXTENSÃO	TOTAL
		Semanal	4	0	0	4
		Semestral	68	0	0	68
Caráter: Obrigatório	Código: XXXXXXX	Período: Módulo I	Oferta: IGE			
<p>Ementa Estrutura eletrônica dos átomos. Propriedades periódicas dos elementos. Ligação química, íons e moléculas. Soluções. Cinética química e equilíbrio. Equilíbrio iônico. Eletroquímica. Funções, equações químicas, cálculos estequiométricos, ácidos e bases. Corrosão.</p>						
<p>Objetivos: Proporcionar um aprendizado geral sobre a matéria, aspectos de transformações, interações, obtenções, equilíbrios, bem como o de vivenciar os métodos utilizados pelas ciências.</p>						
<p>Bibliografia Básica</p> <ul style="list-style-type: none"> • KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M. Químicas Geral e Reações Químicas. Rio de Janeiro: Cengage, 2010. Vol. 1 e Vol. 2 • ATKINS, Peter; JONES, Loretta. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 2ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2006. • RUSSELL, John Blair. Química geral. São Paulo: Makron Books, 1994. Vol. 1 e 2. <p>Bibliografia Complementar</p> <ul style="list-style-type: none"> • MAHAN, Bruce H.; MYERS, Rollie J. Química: um curso universitário. São Paulo: Edgard Blücher, 2002. • HUMISTON, Gerard E.; BRADY James E.; ROLUM, J. W. Química a matéria e suas transformações. 2ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2003. Vol. 1 e 2. • MASTERTON, William L.; SLOWINSKI, Emil J.; STANITSKI, Conrad L. Princípios de química. 6ª ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 1990. • ATKINS, Peter; DE PAULA, J. Físico-Química. 8ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2008. Vol.1, 2. • EBBING, Darrell. D. Química Geral. 5ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 1998. Vol.1. 						