



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
 UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ
 SETOR PALOTINA
 Coordenação do Curso de Engenharia de Aquicultura

Ficha 1 (permanente)

Disciplina: Química Geral					Código: DEE001	
Natureza: (X) Obrigatória () Optativa		(X) Semestral () Anual () Modular				
Pré-requisito: -		Co-requisito: -	Modalidade: (X) Presencial () Totalmente EaD ()..... % EaD*			
CH Total: 72 CH semanal: 04	Padrão (PD): 36	Laboratório (LB): 36	Campo (CP): 0	Estágio (ES): 0	Orientada (OR): 0	Prática Específica (PE): 0
<p>EMENTA (Unidade Didática)</p> <p>Parte Teórica: Conceitos fundamentais da química. Cálculos estequiométricos. Estrutura atômica. Propriedades periódicas dos elementos. Ligações químicas. Forma e estrutura das moléculas. Forças intermoleculares e propriedades dos líquidos. Equilíbrio químico. Ácidos e bases e equilíbrio ácido-base. Equilíbrio de solubilidade.</p> <p>Parte Prática: Introdução ao laboratório de química. Medida de uma grandeza e sua representação. Calibração de instrumentos volumétricos. Teste de chama - átomo de Bohr. Tendências de grupo para metais e não metais. Teoria das soluções. Preparo e padronização de soluções. Técnicas de separação de misturas. Equilíbrio químico e o Princípio de Le Chatelier. pH e equilíbrio ácido-base. Fatores que afetam a solubilidade.</p>						
<p>Chefe de Departamento ou Unidade equivalente:</p> <p>_____</p>						
<p>Assinatura:</p> <p>_____</p>						

*OBS: ao assinalar a opção % EAD, indicar a carga horária que será à distância.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

(ATKINS, P. W. (Peter William). Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012. 922 p.) **Qtd: 15**

BROWN, Theodore L et al. Química: a ciencia central. 9. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005. xviii, 972 p., il. **25 ex.**

(SKOOG, Douglas A. Fundamentos de química analítica. São Paulo: Thomson, 2006. 999p.) **Qtd: 12**

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

(LEITE, Flávio. Práticas de química analítica. 4. ed., rev. e ampl. Campinas, SP: Atomo, 2010. 165, [2] p.) **Qtd: 04**

(HOLLER, F. James. Princípios de análise instrumental. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009. vii, 1055p.) **Qtd: 06**

LENZI, Ervim. Introdução à química da água: ciência, vida e sobrevivência. [Rio de Janeiro, RJ]: Gen/LTC, [2009]. xxiv, 604p., il.; **4 e.x**

ROCHA, Julio Cesar. Introdução à química ambiental. 2. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009. xiv, 256 p., il.

(HARRIS, Daniel C. Análise química quantitativa. 7. ed. Rio de Janeiro (RJ): LTC, c2008. 868 p.) **Qtd: 08**