




SETOR PALOTINA
CURSO DE CIÊNCIAS BIOLÓGICAS

PROGRAD
UFPR
71
Fis -
Pede

FICHA Nº 1

Disciplina: Química Geral		Código: 5PCB039
Natureza: (X) obrigatória () optativa		Semestral (X) Anual () Modular ()
Pré-requisito:		Co-requisito:
Modalidade: (X) Presencial () EaD () 20% EaD		
C.H. Total (Semestral): 60 horas		
PD: 02 LB: 02 CP: ES: OR: C.H. Total Semanal: 04 hs		
<p style="text-align: center;">EMENTA (Unidades Didáticas)</p> <p>Cálculos estequiométricos; Estrutura atômica; Tabela periódica e propriedades periódicas; Teoria das ligações químicas; Geometria molecular; Polaridade das ligações e das moléculas; Forças químicas; Equilíbrio químico; Teorias ácido-base; Solubilidade; Normas de segurança em laboratório e apresentação dos resultados; Manuseio de balança analítica e vidrarias volumétricas; Calibração de instrumentos volumétricos; Preparação de soluções; Padronização de soluções; Análise de um produto comercial por volumetria; Destilação; Equilíbrio químico e o princípio de Le Chatelier; Equilíbrio ácido base.</p>		
<p style="text-align: center;">BIBLIOGRAFIA BÁSICA (3 TÍTULOS)</p> <ul style="list-style-type: none">➤ Brown, T.L.; LeMay Jr., H.E.; Bursten, B.E.; "Química – Ciência Central"; LTC (2005).➤ Atkins, P. W.; Jones, L.; "Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente"; Bookman (2006).➤ MAHAN, B. M. Química – Um Curso Universitário; Edgard Blucher (1995). <p style="text-align: center;">BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR (2 TÍTULOS)</p> <ul style="list-style-type: none">➤ Lenzi, E.; Fávero, L.O.B.; Tanaka, A.S.; Vianna Filho, E.A.; Silva, M.B. "Química Geral Experimental", Ed. Freitas Bastos (2004).➤ RUSSEL, J. B. Química Geral. Makron Books (1994).		
Coordenador de Curso: Márcia Santos de Menezes		
Assinatura: _____ 		

Legenda:

Conforme Resolução 15/10-CEPE: PD- Padrão LB – Laboratório CP – Campo ES – Estágio OR - Orientada