



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO  
UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ  
SETOR DE PALOTINA

Departamento de Engenharias e Exatas

## Ficha 1 (permanente)

Disciplina: Química Geral II		Código: DEE187				
Natureza: (X) Obrigatória (X) Semestral ( ) Optativa		( ) Anual ( ) Modular				
Pré-requisito: Química Geral		Co-requisito: -		Modalidade: ( x ) Presencial ( ) Totalmente EaD ( ) ..... % EaD*		
CH Total: 36 CH semanal: 2	Padrão (PD): 36	Laboratório (LB): 36	Campo (CP): 0	Estágio (ES): 0	Orientada (OR): 0	Prática Específica (PE): 0
<b>EMENTA (Unidade Didática)</b>						
Reações Químicas; Elementos de Químicos e suas aplicações; Fundamentos de Química de Coordenação; Noções de Química Nuclear.						
Chefe de Departamento ou Unidade equivalente: _____						
Assinatura: _____						

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

## **BIBLIOGRAFIA BÁSICA**

LEE, John David. **Química Inorgânica não tão concisa**. 1. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2003.

BROWN, T.L.; LEMAY JR., H.E.; BURSTEN, B.E.; BURDGE, J. R. **Química: A Ciência Central**, Pearson (2005).

ATKINS, P. W.; JONES, L. **Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**, Bookman (2006).

## **BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR**

MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. **Química: Um Curso Universitário**, E. Blucher (1995).

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).

BARROS NETO, B.; SCARMINIO, I.S.; BRUNS, R. E. **Como fazer experimentos: pesquisa e desenvolvimento na ciência e na indústria**, Bookman (2010).

KOTZ, J. C.; WEAVER, G. C.; TREICHEL, P. M. **Química Geral e Reações Químicas**, Cengage Learning (2010).