



**UNIVERSIDADE PRESBITERIANA MACKENZIE**  
**Escola de Engenharia**



Componente Curricular: exclusivo de curso (    )		Eixo Comum ( x )	Eixo Universal (    )
Curso: <b>QUÍMICA - BACHARELADO</b>		Núcleo Temático: <b>Licenciatura</b>	
Nome do Componente Curricular: <b>QUÍMICA DAS TRANSFORMAÇÕES I</b>		Código do Componente Curricular:	
Carga horária: 2 (em créditos)	( x ) Sala de Aula (    ) Laboratório (    ) EaD	Etapa: 1a	
Ementa: Normas de segurança para trabalhos experimentais. Aparelhagem básica de laboratório. Principais técnicas operacionais. Propriedades intensivas e extensivas da matéria. Preparo de soluções e estudo de algumas de suas propriedades. Reações químicas com e sem transferência de elétrons. Introdução ao estudo de corrosão. Preparação, purificação e determinação da pureza de compostos sólidos.			
<i>Bibliografia Básica:</i> <sup>2</sup> ATKINS, P.W.; JONES L. L., Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente; trad. Ignez Caracelli et. al. 5ª ed. Bookman Companhia Editora, Porto Alegre, 2012. BROWN, L.T.; LEMAY, H.E. JR; BIRSTEIN, B.E., Química, a ciência central, 9a ed. São Paulo, Pearson Prentice Hall, 2011. KOTZ, J. C.; TREICHEL, P.M., Química e reações químicas, trad. da 6 ed. São Paulo, Cengage Learning, 2010, Vol.1 e 2.			
<i>Bibliografia Complementar:</i> BROWN, T. L.; LEMAY Jr., H. E.; BURSTEN, B. E. e BURDGE, J. R. Química: A Ciência Central, Pearson Education, 9ª edição, 2005. CHANG, R. Química Geral: conceitos essenciais, AMGH Editora Ltda, 4ª edição, 2010. RUSSELL, J.B; Química Geral. 2ªed. São Paulo, Pearson Makron Books, vol. 1, 2012. MASTERTON, William L.; HURLEY, Cecile N. Química: princípios e reações. 6. ed. Rio de Janeiro: LTC, c2010. 663 p SPENCER, J. N.; BODNER, G. M.; RICKARD, L. H. Química: estrutura e dinâmica, trad. da 3ªed, Rio de Janeiro, LTC Editora, v. 1 e 2, 2007.			

<sup>2</sup> A bibliografia será renovada anualmente, passando pelo colegiado de curso e CEPE, sem significar alteração de PP