

QUÍMICA ANALÍTICA APLICADA	Carga Horária: 80 horas
Conteúdo	
<p>A disciplina aborda os seguintes conteúdos:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Análise de teor de AAS em um comprimido de aspirina; - Análise de uma amostra de soda cáustica (NaOH e Na₂CO₃); - Determinação de H₃PO₄ em ácido fosfórico comercial; - Preparo de uma solução padrão de KMnO₄ 0,1 N; - Análise de água oxigenada comercial; - Dosagem do teor de álcool em aguardente; - Preparo de solução 0,1 N de tiosulfato de sódio; - Determinação do teor de cloro ativo em água sanitária comercial; - Água (análise de acidez, alcalinidade, sólidos totais, cloretos e dureza total); - Cerâmica; - Óleos vegetais; - Fertilizantes orgânicos e inorgânicos. 	
Bibliografia Básica	
<ol style="list-style-type: none"> 1. SKOOG, D.A.; WEST D.M.; HOLLER, F.J. Fundamentos de Química Analítica. Tradução da 8ª ed. Norte-Americana, Pioneira Thomson Learning Ltda, 2006. 2. VOGEL, A. I. Análise química quantitativa. 6ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2002 3. BACCAN, N.; ANDRADE, J. C.; BARONE, J. S.; GODINHO, O.E.S. Química Analítica Quantitativa Elementar. 3ª ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2001. 	
Bibliografia Complementar	
<ol style="list-style-type: none"> 1. HARRIS, D. C.; Análise Química Quantitativa. 8ª ed. Rio de Janeiro: LTC - Livros Técnicos e Científicos, 2012. 2. ATKINS, P; JONES, L. Princípios de química. 3ª ed. Editora BOOKMAN COMPANHIA, 2006. 3. BROWN, T., LEMAY, H.E. Química: A ciência central. 9ª ed, Editora Pearson, 2005. 4. WILLIAM L. MASTERTON, EMIL J. SLOWINSKI, CONRAD L. STANITSKI. Princípios de química. 6ª ed. Editora LTC, 2009. 5. MAHAN, B.; MYERS, R. J. QUÍMICA - um curso universitário. 4ª ed. Editora Edgard Blucher, 1996. 	