

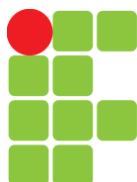
COMPONENTE CURRICULAR					
Química Analítica Qualitativa					
SEMESTRE	TURNO	CARGA HORÁRIA (Horas)	CARGA HORÁRIA (Aulas)	TEÓRICA	PRÁTICA
2º Semestre	Matutino	60	72	47	25

OBJETIVOS
<ul style="list-style-type: none">• Identificar compostos químicos inorgânicos e orgânicos experimentalmente, em uma amostra real, com base nas suas propriedades químicas.• Proporcionar ao aluno uma visão ampla de equilíbrio químico e da análise qualitativa e suas respectivas aplicações na área de alimentos.• Fornecer subsídios que auxiliem os alunos a escolha dos processos de separação e de identificação de cátions, ânions e compostos orgânicos.• Desenvolver uma visão crítica sobre os métodos de análise qualitativa.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
<p>Teoria:</p> <ol style="list-style-type: none">1 - Revisão sobre unidades de concentração e estequiometria;2 - Introdução à química analítica<ul style="list-style-type: none">• Conceito e Divisões;• Definição de química analítica qualitativa;• Etapas de uma análise qualitativa;• Aplicação da análise qualitativa na área de alimentos;• Técnicas em análise qualitativa: via seca e via úmida;• Análise qualitativa sistemática de cátions e de ânions;• Escolha do método analítico.3 - Equilíbrio químico<ul style="list-style-type: none">• Importância do equilíbrio químico na área de alimentos;• Definição sobre equilíbrio químico• Fatores que podem influenciar um equilíbrio químico: temperatura, pressão e concentração;• Tipos de equilíbrio químico e constante de equilíbrio.4 - Equilíbrio químico de precipitação<ul style="list-style-type: none">• Solubilidade e Produto de solubilidade (Kps);• Aplicações do produto de solubilidade na análise qualitativa de alimentos;5 - Equilíbrio químico ácido-base<ul style="list-style-type: none">• Teoria de ácidos e bases;• Dissociação e produto iônico da água;• Potencial hidrogeniônico (pH);• Relação entre pH e pOH;• Relação entre K_a e K_b;• Aplicações do equilíbrio ácido-base na análise qualitativa de alimentos;• Solução Tampão6- Equilíbrio de complexação <p>Prática:</p> <ul style="list-style-type: none">• Análise qualitativa sistemática de cátions;• Análise qualitativa sistemática de ânions;• Análise qualitativa de amostras de água para consumo;

RECURSOS FÍSICOS
Sala de aula e laboratórios de ensino

RECURSOS DIDÁTICOS
Quadro, Data-show e lousa digital



CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Os alunos serão avaliados por meio de provas teóricas, exercícios dirigidos e atividade extraclasse.

A **avaliação do primeiro bimestre (A1)** consistirá de uma prova escrita com data marcada valendo 60% da nota. A entrega de relatórios, questionários, trabalhos de pesquisa, resenha de artigos técnico-científicos ou outra atividade desenvolvida, corresponderão aos outros 40%.

A **avaliação do segundo bimestre (A2)** consistirá de uma prova escrita com data marcada valendo 60% da nota. A entrega de relatórios, questionários, trabalhos de pesquisa, resenha de artigos técnico-científicos ou outra atividade desenvolvida, corresponderão aos outros 40%.

$$\text{Média parcial (MP)} = \frac{A1 + A2}{2}$$

Se MP \geq 6,0 \rightarrow Aprovados por média

Se MP $<$ 6,0 \rightarrow Prova Final (PF)

A prova final constituirá de uma avaliação escrita abrangendo todo o conteúdo ministrado no semestre.

$$\text{Média Final (MF)} = \frac{MP + PF}{2}$$

Se MF \geq 5,0 Aprovado

SE MF $<$ 5,0 Reprovado

DATAS DE AVALIAÇÃO

Avaliação 1º B	Avaliação 2º B	Prova Final	Avaliação CPA
18/12/15	04/03/2016	18/03/2016	

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- VOGEL, A. **Química Analítica Qualitativa**. 5 ed. São Paulo: Mestre Jou, 1981.
- MAHAN, B. **Química um Curso Universitário**. 4 ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1995. 582p.
- VAITSMAN, D.S; BITTENCOURT, O.A.; PINTO, A. **Análise Química Qualitativa**. Rio de Janeiro: Campus, 1981.

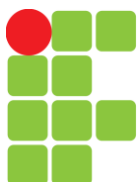
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- ATKINS, P. **Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente**. Porto Alegre: Bookman, 2006, 968 p.
- SKOOG, D. A.; WEST, D. M.; HOLLER, F. J.; CROUCH, S. R. **Fundamentos de química analítica**. São Paulo: Pioneira Thomson Learning, 2006. 999 p.
- LEITE, F. **Práticas de Química Analítica**. Campinas: Átomo, 2010. 170 p
- HARRIS, D. C. **Análise química quantitativa**. 6. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2005. 876 p.

OBSERVAÇÕES

APROVAÇÃO

Professor(a) responsável 1: _____



Professor(a) responsável 2: _____

Equipe Pedagógica: _____

Coordenador do Curso: _____

EMIÇÃO

Cuiabá – MT,

CÓDIGO DE AUTENTICAÇÃO

Verifique a autenticidade deste documento na página abaixo: