



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Reconhecida pelo Decreto Estadual nº 3.444, de 8 de agosto de 1997

<b>Ano</b>	2023
<b>Tp. Período</b>	Primeiro semestre
<b>Curso</b>	ENGENHARIA FLORESTAL (110/I)
<b>Disciplina</b>	2590/I - QUIMICA GERAL E INORGANICA
<b>Turma</b>	FLI/I-A

**Carga Horária:** 51

## PLANO DE ENSINO

### EMENTA

Átomos, íons e compostos. Ligações Químicas. Estrutura molecular, forças intermoleculares e polaridade. Ácidos, bases, sais e óxidos. Nomenclatura dos compostos inorgânicos. Reações químicas e estequiometria. Cuidados e manuseio de materiais de laboratório.

### I. Objetivos

Prover o discente de conhecimentos gerais referentes à química inorgânica, dando base para um melhor aproveitamento e entendimento das demais disciplinas relacionadas a esta no decorrer do curso de graduação em Engenharia Florestal, assim como, fornecer ao mesmo um conhecimento básico de técnicas de laboratório e seus cuidados exigidos

### II. Programa

1. Aspectos introdutórios as questões relacionadas a química e seus elementos.
2. Apresentação dos modelos atômicos e a formação de compostos e distribuição eletrônica.
3. Ligações iônicas, ligações covalentes, ligações metálicas e as propriedades dos seus compostos.
4. Eletronegatividade, estudos de geometria molecular, forças intermoleculares e polaridade dos compostos e das moléculas.
5. Ácidos e bases de Arrhenius, Bronsted e Lowry e Lewis e suas nomenclaturas.
6. Formação de sais e óxidos e suas nomenclaturas.
7. Nomenclatura geral dos compostos inorgânicos.
8. Reações químicas de Síntese, análise, simples troca e dupla troca.
9. Balanceamento químico.
10. Cálculos de pureza e de rendimento.
11. Cuidados e técnicas de manuseio de equipamentos em laboratórios.

### III. Metodologia de Ensino

1. Aula expositiva dialogada presencial com recursos audiovisuais.
2. Estudo e discussão de textos (capítulos de livros e artigos).
3. Seminário.
4. Aula prática em laboratório.

### IV. Formas de Avaliação

1. Serão ministradas duas avaliações teóricas individuais e sem consulta, exceto a tabela periódica (valor de 3,5 pontos cada uma), um seminário (valor de 1,0 ponto) e será exigido relatórios das aulas práticas em laboratório (valor total de 2,0 pontos).
2. A recuperação continuada do conteúdo será a partir da realização de duas avaliações substitutivas (3,5 pontos cada), essas serão realizadas logo após cada avaliação e ofertadas a todos os alunos.

### V. Bibliografia

#### Básica

1. CHANG, R. Química geral: conceitos essenciais. 4 ed. – Porto Alegre: AMGH, 2010. 778 p.
2. NOVAIS, V. L. D. Viva: Química - Curitiba: Positivo, 2016.
3. REIS, M. M. de F. Química – 2 ed. São Paulo: Ática, 2016.
4. SANTOS, W. L. P. Química Cidadã – 3 ed. São Paulo: Editora AJS, 2016
5. BRADY, J.E.; HUMISTON, G.E. Química Geral. 2ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986.
6. KOTZ, J.C.; TREICHEL JR., P. Química e Reações Químicas. vol. 1. 5ª ed. São Paulo: Cengage Learning, 2008.

#### Complementar

1. KOTZ, J.C.; TREICHEL JR., P. Química e Reações Químicas. vol. 2, 5ª ed. São Paulo: Cengage Learning, 2008.
2. ABREU, D.G.; SILVA, G. M.; ESPIMPOLO, D.M.; GONÇALVES, J.G.; MORAES, C.M. Apostila de Química Geral Experimental. Universidade de São Paulo, Ribeirão Preto, 2016.
3. RUSSEL, J.B. Química geral. vol. 1. 2ª ed. São Paulo: Pearson, 2009.

### APROVAÇÃO

Inspetoria: DENAM/I



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Reconhecida pelo Decreto Estadual nº 3.444, de 8 de agosto de 1997

<b>Ano</b>	2023	
<b>Tp. Período</b>	Primeiro semestre	
<b>Curso</b>	ENGENHARIA FLORESTAL (110/I)	
<b>Disciplina</b>	2590/I - QUIMICA GERAL E INORGANICA	<b>Carga Horária:</b> 51
<b>Turma</b>	FLI/I-A	

## PLANO DE ENSINO

**Tp. Documento:** Ata Departamental

**Documento:** 227

**Data:** 24/05/2023