



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA
INSTITUTO FEDERAL FLUMINENSE
CAMPUS ITAPERUNA
BR 356, KM 3, CIDADE NOVA, ITAPERUNA / RJ, CEP 28300-000
Fone: (22) 3826-2300

PLANO DE ENSINO

Curso: Licenciatura em Química

1.º Semestre / 7º Período

Área do Conhecimento: Ciências Exatas e da Terra

Ano 2024/1

1) IDENTIFICAÇÃO DO COMPONENTE CURRICULAR	
Componente Curricular	Físico-Química II
Abreviatura	-
Carga horária presencial	100h; 120h-a; 100%
Carga horária a distância	não se aplica
Carga horária de atividades teóricas	66,6h; 80h-a; 66,6%
Carga horária de atividades práticas	33,3h; 40h-a; 33,4%
Carga horária de atividades de Extensão	não se aplica
Carga horária total	100h; 120h-a; 100%
Carga horária/Aula Semanal	6 h-a
Professor	Patricia Gon Corradini
Matrícula Siape	3217260

2) EMENTA

Equilíbrio de Fases; Diagramas de fases; Misturas Simples; Propriedades das soluções; Sistemas de dois componentes; Cinética Química: velocidade, ordem, e mecanismos das reações; equações de velocidade; determinação da ordem de uma reação; constantes de velocidade e equilíbrio.

3) OBJETIVOS DO COMPONENTE CURRICULAR

3.1. Geral:

- Compreender os fenômenos de equilíbrio em soluções e nas reações químicas; avaliar a espontaneidade das reações eletroquímicas e realizar cálculos em sistemas práticos como células galvânicas e eletrólises; interpretar as velocidades das reações e seus mecanismos

3.2. Específicos:

- Aplicar os conceitos de potencial químico e equilíbrio nas mudanças de fase da matéria
- Interpretar as propriedades das soluções e os efeitos nos pontos de fusão e ebulição
- Compreender a diferença entre concentrações e atividades e seus efeitos no comportamento das soluções
- Aplicar os conceitos de equilíbrio nas reações químicas e interpretar os efeitos das pressões, concentrações e temperaturas nos deslocamentos do equilíbrio
- Entender as reações de transferências de elétrons e calcular os potenciais das células eletroquímicas bem como avaliar os efeitos das concentrações dos reagentes e da temperatura
- Relacionar o potencial da célula com a espontaneidade das reações
- Entender o processo de eletrólise e prever a quantidade de produto formado
- Avaliar, calcular e prever as velocidades das reações químicas em função de suas leis de velocidades e mecanismos
- Avaliar, calcular e prever as velocidades das reações em função de suas leis de velocidades e mecanismos.
- Entender como se processam do ponto de vista macroscópico as colisões entre reagentes e as energias envolvidas.

4) JUSTIFICATIVA DA UTILIZAÇÃO DA MODALIDADE DE ENSINO

Não se aplica

5) ATIVIDADES CURRICULARES DE EXTENSÃO

Não se aplica

6) CONTEÚDO

1. Transformações físicas das substâncias puras

- 1.1 Diagrama de fases
- 1.2 Curvas de equilíbrio.
- 1.3 Aspectos termodinâmicos das transições de fase.
- 1.4 Tensão superficial e capilaridade.

Atividade Experimental 1 – Tensão superficial de líquidos puros e soluções.

2. Misturas

- 2.1 Termodinâmica das misturas.
- 2.2 Grandezas parciais molares.
- 2.3 Propriedades das soluções.
- 2.4 Leis de Raoult e de Henry.
- 2.5 Diagramas de fases de sistemas binários.
- 2.6 Fases, componentes, graus de liberdade e regra das fases.

Atividade Experimental 2 – Diagrama de Fases: equilíbrio sólido-líquido – misturas eutéticas

3. Propriedades das Soluções

- 3.1 Propriedades termodinâmicas de íons em solução.
- 3.2 Teoria de Debye-Hückel.
- 3.3 Teoria da condutividade e de associação iônica.
- 3.4 Migração iônica e número de transporte.
- 3.5 Força eletromotriz e sua relação com a energia livre de Gibbs.

4. Cinética Química

- 4.1 Velocidades das reações: constante de velocidade e ordem de reação.
- 4.2 Leis de velocidade integradas: reações de primeira e segunda ordem, meia-vida.
- 4.3 Velocidades de reação e temperatura: equação de Arrhenius.
- 4.4 Mecanismos: Reações elementares, reversíveis, irreversíveis e consecutivas; relação de detalhamento de equilíbrio; estado estacionário e outras aproximações.
- 4.5 Catálise homogênea e heterogênea.
- 4.6 Cinética das reações complexas: reações em cadeia, polimerização, fotoquímicas, enzimáticas (Michaelis-Menten).

Atividade Experimental 3 – Ordem de uma Reação: Estudar a cinética de uma reação e a partir das velocidades iniciais, avaliar a ordem de reação em relação aos reagentes.

Atividade Experimental 4 – Determinação da energia de ativação da hidrólise do acetato de etila em meio ácido.

7) PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

As práticas didático-pedagógicas mais utilizadas na disciplina serão:

- Aula expositiva dialogada
- Estudo dirigido
- Atividades laboratoriais

Serão utilizados como instrumentos avaliativos: estudo dirigido, avaliações formais e relatórios das aulas práticas.

Atividades avaliativas no primeiro bimestre – Avaliação A1

- A1.1: Estudo dirigido (4 pontos) - atividade em grupo
- A1.2: Avaliação formal (6 pontos) - atividade individual

Atividades avaliativas no segundo bimestre – Avaliação A2

- A2.1: Avaliação formal (3 pontos) - atividade individual
- A2.2: Média dos relatórios das aulas práticas (4 pontos) - atividade em grupo
- A2.3: Avaliação formal 2 (3 pontos) - atividade individual

Se o discente não obtiver o percentual mínimo para aprovação, terá o direito de realizar uma recuperação semestral (Avaliação A3), de valor de 10,0, e, ao se realizar a média com a nota obtida no semestre, deverá alcançar 5,0 pontos para aprovação na disciplina.

8) RECURSOS FÍSICOS, MATERIAIS DIDÁTICOS E LABORATÓRIOS

MATERIAIS DIDÁTICOS:

Projeter

Computador com internet

Quadro e pincel

Plataforma Moodle

Livros textos adotados como referências básica e complementar na disciplina.

Manual de Laboratório da disciplina que será distribuído aos discentes

LABORATÓRIOS

Laboratórios de Química no Bloco D

9) VISITAS TÉCNICAS E AULAS PRÁTICAS PREVISTAS

Local/Empresa	Data Prevista	Materiais/Equipamentos/Ônibus
Não se aplica	Não se aplica	Não se aplica

10) CRONOGRAMA DE DESENVOLVIMENTO

Data	Conteúdo / Atividade docente e/ou discente
20 a 24 de março de 2024 1.ª semana (6h-a)	Semana de Acolhimento
25 a 29 de março de 2024	1 Transformações físicas das substâncias puras

2. ^a semana (6h-a)	1.1 Diagrama de fases
01 a 05 de abril de 2024 3. ^a semana (6h-a)	1 Transformações físicas das substâncias puras 1.2 Curvas de equilíbrio. 1.3 Aspectos termodinâmicos das transições de fase.
08 a 13 de abril de 2024 4. ^a semana (6h-a)	2 Misturas 2.1 Termodinâmica das misturas. 2.2 Grandezas parciais molares.
15 a 19 de abril de 2024 5. ^a semana (6h-a)	2 Misturas 2.4 Leis de Raoult e de Henry. 2.5 Diagramas de fases de sistemas binários.
22 a 27 de abril de 2024 6. ^a semana (6h-a)	Feriado 23/04 (Reposição em sábado letivo - 04/05) 2 Misturas 2.6 Fases, componentes, graus de liberdade e regra das fases.
29 de abril a 4 de maio de 2024 7. ^a semana (6h-a)	Feriado 01/05 (Reposição em sábado letivo - 06/07) A1.1: Estudo dirigido (4 pontos) A1.2: Avaliação formal (6 pontos)
6 a 10 de maio de 2024 8. ^a semana (6h-a)	1 Transformações físicas das substâncias puras 1.4 Tensão superficial e capilaridade Atividade Experimental 1 - Tensão superficial de líquidos puros e soluções.
13 a 17 de maio de 2024 9. ^a semana (6h-a)	Atividade Experimental 2 – Diagrama de Fases: equilíbrio sólido-líquido – misturas eutéticas. 3. Propriedades das Soluções 3.1 Propriedades termodinâmicas de íons em solução. 3.2 Teoria de Debye-Hückel.
20 a 25 de maio de 2024 10. ^a semana (6h-a)	3. Propriedades das Soluções 3.1 Propriedades termodinâmicas de íons em solução. 3.2 Teoria de Debye-Hückel.
27 a 31 de maio de 2024 11. ^a semana (6h-a)	Feriado (30/05) (Reposição em sábado letivo - 25/05) 3. Propriedades das Soluções 3.3 Teoria da condutividade e de associação iônica. 3.4 Migração iônica e número de transporte. 3.5 Força eletromotriz e sua relação com a energia livre de Gibbs.
03 a 08 de junho de 2024 12. ^a semana (6h-a)	Exercícios A2.1 Avaliação formal (3 pontos)
10 a 14 de junho de 2024 13. ^a semana (6h-a)	3. Cinética Química 3.1 Velocidades das reações: constante de velocidade e ordem de reação. 3.2 Leis de velocidade integradas: reações de primeira e segunda ordem, meia-vida.
17 a 22 de junho de 2024 14. ^a semana (6h-a)	IX EQIFF
24 a 28 de junho de 2024 15. ^a semana (6h-a)	3. Cinética Química 3.3 Velocidades de reação e temperatura: equação de Arrhenius

	3.4 Mecanismos: Reações elementares, reversíveis, irreversíveis e consecutivas; relação de detalhamento de equilíbrio; estado estacionário e outras aproximações.
01 a 06 de julho de 2024 16. ^a semana (6h-a)	3. Cinética Química 3.5 Catálise homogênea e heterogênea. 3.6 Cinética das reações complexas: reações em cadeia, polimerização, fotoquímicas, enzimáticas (Michaelis-Menten).
08 a 13 de julho de 2024 17. ^a semana (6h-a)	Atividade Experimental 3 – Ordem de uma Reação: Estudar a cinética de uma reação e a partir das velocidades iniciais, avaliar a ordem de reação em relação aos reagentes Atividade Experimental 4 – Determinação da energia de ativação da hidrólise do acetato de etila em meio ácido
15 a 19 de julho de 2024 18. ^a semana (6h-a)	Exercícios Prazo de entrega de relatórios das atividades experimentais (A2.2: 4 pontos) A2.3: Avaliação formal (3 pontos)
22 a 26 de julho de 2024 19. ^a semana (6h-a)	Visto de prova
29 de julho a 02 de agosto de 2024 20. ^a semana (6h-a)	Avaliação 3 (A3)

11) BIBLIOGRAFIA	
11.1) Bibliografia básica	11.2) Bibliografia complementar
ATKINS, P.; PAULA, J. Físico-Química, Volumes. 1 e 2, 9 ^a edição. Rio de Janeiro: LTC Editora, 2013.	D.P. SHOEMAKER, C.W. GERLAND E J.W. NIBLER, Experiments in Physical Chemistry, Editora McGraw - Hill, 6a edição, 1996.
LEVINE, I. N., Físico-Química, vol. 2, 6 ^a edição, Rio de Janeiro: LTC Editora, 2012.	CASTELLAN, G.W. Fundamentos de físico-química, Livros Técnicos e Científicos, Rio de Janeiro, 1986.164
BALL, D.W., Físico-Química, vol. 2, São Paulo: Thomsom Learning, 2006.	ATKINS, P.; PAULA, J. Físico-Química, Vols. 1 e 2, 8 ^a ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos Editora, 2008.
	CASTELLAN, G. W., Físico-Química, Vol. 1, 2a ed., Livros Técnicos e Científicos Editora, Rio de Janeiro, 1972.

Patricia Gon Corradini

Professor

Componente Curricular Físico-Química II

Patricia Gon Corradini

Coordenador

Curso Superior de Licenciatura em Química

PLANO DE ENSINO

Curso: Licenciatura em Química

1.º Semestre / 7º Período

Área do Conhecimento: Ciências Exatas e da Terra

Ano 2024/1

1) IDENTIFICAÇÃO DO COMPONENTE CURRICULAR	
Componente Curricular	Separação de Misturas
Abreviatura	-
Carga horária presencial	33,3 h; 40h-a; 100%
Carga horária a distância	não se aplica
Carga horária de atividades teóricas	33,33 h; 20h-a; 50%
Carga horária de atividades práticas	33,33 h; 20h-a; 50%
Carga horária de atividades de Extensão	não se aplica
Carga horária total	33,3 h; 40h-a; 100%
Carga horária/Aula Semanal	2 h-a
Professor	Kamilla Rodrigues Rogério
Matrícula Siape	1315774

2) EMENTA
Precipitação e Filtração; Destilação; Troca Iônica; Extração/Pré-Concentração; Introdução a Cromatografia; Cromatografia em Papel (CP); Cromatografia em Camada Delgada (CCD); Cromatografia em Coluna (CLC); Cromatografia líquida de alta eficiência (HPLC); Cromatografia a Gás (CG).

3) OBJETIVOS DO COMPONENTE CURRICULAR

3.1. Geral:

- Apresentar os fundamentos teóricos e experimentais dos principais métodos de separação visando dar ao aluno os conhecimentos básicos que lhe permitirão escolher e utilizar a metodologia mais adequada à solução dos problemas analíticos

3.2. Específicos:

- Estudar os principais métodos de separação: sistemas de extração/pré-concentração e técnicas cromatográficas enfatizando os conceitos, além de estudar os equipamentos existentes para melhor performance analítica.

4) JUSTIFICATIVA DA UTILIZAÇÃO DA MODALIDADE DE ENSINO

Não se aplica.

5) ATIVIDADES CURRICULARES DE EXTENSÃO

Não se aplica.

6) CONTEÚDO

1. Precipitação e Filtração

2. Destilação

2.1. Destilação Simples

2.2. Destilação Fracionada

2.3. Destilação por Arraste de Vapor

3. Troca Iônica

4. Extração/Pré-Concentração

4.1. Extração Líquido-Líquido (ELL)

4.2. Extração Em Fase Sólida (EFS)

4.3. Microextração Em Fase Sólida (MEFS)

5. Introdução a Cromatografia

5.1. Fases móveis e estacionárias

5.2. Classificações (tipos e técnicas)

5.3. Parâmetros de Análise

5.4. Análise Qualitativa e Quantitativa

6. Cromatografia em Papel (CP)

6.1. Conceitos e Aplicações

6.2. Adsorventes

7. Cromatografia em Camada Delgada (CCD)

7.1. Conceitos e Aplicações

7.2. Adsorventes

8. Cromatografia em Coluna (CLC)

8.1. Conceitos e Aplicações

8.2. Adsorventes

9. Cromatografia líquida de alta eficiência (HPLC)

9.1. Princípios Básicos

9.2. Fase Móvel e Fase Estacionária

9.3. Equipamentos

9.4. Detectores

9.5. Aplicações

10. Cromatografia a Gás (CG)

10.1. Princípios Básicos

10.2. Fases Estacionárias

10.4. Equipamentos

10.5. Técnicas Hifenadas

10.6. Detectores

10.11. Aplicações

Aula Experimental 01 – Precipitação e Filtração

Aula Experimental 02 – Destilação

Aula Experimental 03 – Troca Iônica

Aula Experimental 04 – Extração Líquido-Líquido (ELL)

Aula Experimental 05 – Extração Em Fase Sólida (EFS)

Aula Experimental 06 – Cromatografia em papel

Aula Experimental 07 – Preparo de cromatoplas e cromatografia em camada delgada.

Aula Experimental 08 – Cromatografia em coluna.

7) PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

As aulas serão expositivas e dialogadas. Os conteúdos serão fixados e debatidos utilizando listas de exercícios com questões baseadas em problemas. Outra ferramenta pedagógica serão as atividades experimentais realizadas em laboratório de Química.

Serão utilizados como instrumentos avaliativos: provas escritas individuais, listas de exercícios realizadas em dupla e produção de relatório em grupo da atividade experimental.

A nota de cada etapa avaliativa está descrita a seguir.

A1

- Lista de exercícios com questões problemas em dupla: 2 pontos;
- Relatório em grupo: 2 pontos
- Prova formal individual: 6 pontos.

A2

- Relatório em grupo: 2 pontos
- Lista de exercícios com questões problemas em dupla: 2 pontos;
- Prova formal individual: 6 pontos

A3

- Prova formal individual: 10 pontos

Todas as atividades são avaliadas segundo o desenvolvimento das resoluções, sendo instrumentalizado a partir da quantidade de acertos. Para aprovação, o estudante deverá obter um percentual mínimo de 60% (sessenta por cento) do total de acertos do semestre letivo, que será convertido em nota de 0,0 (zero) a 10,0 (dez).

8) RECURSOS FÍSICOS, MATERIAIS DIDÁTICOS E LABORATÓRIOS

Projetor

Computador com internet

Quadro e pincel

Laboratórios de Química no Bloco D

9) VISITAS TÉCNICAS E AULAS PRÁTICAS PREVISTAS

Local/Empresa	Data Prevista	Materiais/Equipamentos/Ônibus
Não se aplica	Não se aplica	Não se aplica

10) CRONOGRAMA DE DESENVOLVIMENTO

Data	Conteúdo / Atividade docente e/ou discente
<i>20 a 24 de março de 2024</i> 1. ^a semana (2h-a)	Semana de Acolhimento
<i>25 a 29 de março de 2024</i> 2. ^a semana (2h-a)	Filtração e Precipitação
<i>01 a 05 de abril de 2024</i> 3. ^a semana (2h-a)	Destilação
<i>08 a 13 de abril de 2024</i> 4. ^a semana (2h-a)	Atividade Experimental: Filtração e Destilação.
<i>15 a 19 de abril de 2024</i> 5. ^a semana (2h-a)	Troca iônica
<i>22 a 27 de abril de 2024</i> 6. ^a semana (2h-a)	Extração
<i>29 de abril a 4 de maio de 2024</i> 7. ^a semana (2h-a)	Extração
<i>6 a 10 de maio de 2024</i> 8. ^a semana (2h-a)	Atividade Experimental: Extração Líquido-Líquido (ELL).
<i>13 a 17 de maio de 2024</i> 9. ^a semana (2h-a)	Introdução a Cromatografia Cromatografia em Papel (CP)
<i>20 a 25 de maio de 2024</i> 10. ^a semana (2h-a)	Cromatografia em Camada Delgada (CCD)
<i>27 a 31 de maio de 2024</i> 11. ^a semana (2h-a)	Cromatografia em Coluna (CLC)
<i>03 a 08 de junho de 2024</i> 12. ^a semana (2h-a)	Avaliação Formativa Individual (A1)

10 a 14 de junho de 2024 13. ^a semana (2h-a)	Atividade Experimental: Cromatografia em camada delgada.
17 a 22 de junho de 2024 14. ^a semana (2h-a)	IX EQIFF
24 a 28 de junho de 2024 15. ^a semana (2h-a)	Cromatografia líquida de alta eficiência (HPLC)
01 a 06 de julho de 2024 16. ^a semana (2h-a)	Cromatografia líquida de alta eficiência (HPLC)
08 a 13 de julho de 2024 17. ^a semana (2h-a)	Avaliação 2 (A2)
15 a 19 de julho de 2024 18. ^a semana (2h-a)	Atividade Experimental: Coluna de vidro.
22 a 26 de julho de 2024 19. ^a semana (2h-a)	Cromatografia a Gás (CG)
29 de julho a 02 de agosto de 2024 20. ^a semana (2h-a)	Avaliação 3 (A3)

11) BIBLIOGRAFIA	
11.1) Bibliografia básica	11.2) Bibliografia complementar
<p>COLLINS, C. H.; BRAGA, G. L.; BONATO, P. S. Fundamentos de cromatografia. Campinas: Editora da UNICAMP, 2006.</p> <p>SKOOG, D. A, WEST, D. M., HOLLER, F. J., CROUCH, S. R. Fundamentos de Química Analítica. Editora Thomson, tradução da 9ª edição, 2015.</p> <p>VOGEL, A. I.; MENDHAM, J.; DENNEY, R. C.; BARNES, J. D.; THOMAS, M. J. K. Análise Química Quantitativa. Editora LTC, 6ª ED., 2002</p>	<p>HOLLER, F. J. Princípios de análise instrumental. Coautor Douglas A. Skoog, Stanley R. Crouch; coordenador da tradução Célio Pasquini. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009.</p> <p>SKOOG, Douglas e NIEMAN, Timothy. Princípios de Análise Instrumental. 5 ed. Rio de Janeiro: Bookman, 2002.</p> <p>HARRIS, D. C. Química Quantitativa. Editora LTC, 8 ed., 2012.</p> <p>OHLWEILER, O. A. Análise Instrumental. Livros Técnicos e Científicos. Editora S/A., 1980.</p> <p>RIBANI, M.; BOTTOLI, C. B.; COLLINS, C. H.; JARDIM, I. C. S. F.; MELO, L. F. C. Validação em métodos cromatográficos e eletroforéticos. Quim. Nova, vol. 27, No. 5, 771-780, 2004.</p> <p>QUEIROZ, S. C. N.; COLLINS, C. H.; JARDIM, I. C. S. F. Métodos de extração e/ou concentração de compostos encontrados em fluidos biológicos para posterior determinação cromatográfica. Quim. Nova, Vol. 24, No. 1, 68-76, 2001.</p>

Kamilla Rodrigues Rogério

Professor

Componente Curricular Separação de
Misturas

Patricia Gon Corradini

Coordenador

Curso Superior de Licenciatura em Química

PLANO DE ENSINO

Curso: Licenciatura em Química

1.º Semestre / 7º Período

Área do Conhecimento: Ciências Exatas e da Terra

Ano 2024/1

1) IDENTIFICAÇÃO DO COMPONENTE CURRICULAR	
Componente Curricular	Educação Inclusiva
Abreviatura	-
Carga horária presencial	33,3 h; 40h-a; 100%
Carga horária a distância	não se aplica
Carga horária de atividades teóricas	não se aplica
Carga horária de atividades práticas	não se aplica
Carga horária de atividades de Extensão	não se aplica
Carga horária total	33,3 h; 40h-a; 100%
Carga horária/Aula Semanal	4 h-a
Professor	Rafael Pinheiro Caetano Damasceno
Matrícula Siape	3251386

2) EMENTA
Diversidade e educação - Educação e interculturalidade: aspectos históricos, políticos e legais. A educação de grupos minoritários: afrodescendentes, indígenas, educação do campo, quilombolas e especificidades etnoculturais (pomeranos, italianos e outros). Educação e questões de gênero. Implicações metodológicas. - Educação especial: aspectos históricos, políticos e legais. Atendimento aos estudantes com deficiências nas diversas ordens: visual, auditiva, física, mental, múltiplas, altas habilidades. Implicações metodológicas: adaptação curricular e avaliação. Ação extensionista aplicando os conteúdos apreendidos.

3) OBJETIVOS DO COMPONENTE CURRICULAR

3.1. Geral:

- Conhecer os aspectos históricos e legais da educação especial e da educação inclusiva, bem como as metodologias de trabalho com os portadores de deficiências.

3.2. Específicos:

- Relacionar fatos históricos da educação especial e inclusiva com as atuais políticas voltadas para essa modalidade de ensino;
- Identificar a legislação pertinente à educação especial e inclusiva;
- Identificar as diversas necessidades educativas especiais e as especificidades do trabalho com os portadores de deficiências;
- Discutir alternativas metodológicas específicas para essa modalidade de ensino;
- Analisar a avaliação em educação especial sob perspectiva inclusiva;
- Identificar as necessidades de inclusão de grupos minoritários como afrodescendentes e indígenas, bem como a necessidade da promoção da igualdade de gêneros através dos processos educativos.

4) JUSTIFICATIVA DA UTILIZAÇÃO DA MODALIDADE DE ENSINO

Não se aplica.

5) ATIVIDADES CURRICULARES DE EXTENSÃO

Não se aplica.

6) CONTEÚDO

1. Educação e interculturalidade: aspectos históricos, políticos e legais.
2. A educação de grupos minoritários: afrodescendentes, indígenas, educação do campo, quilombolas e especificidades etnoculturais (pomeranos, italianos e outros).
3. Implicações metodológicas.
4. Educação e questões de gênero.
5. Educação especial: aspectos históricos, políticos e legais. Política nacional para educação especial e inclusiva.
6. Legislação: constituição federal de 1988; ldb 9394/96; lei 10.098/94; resolução 01/2004; resolução cne/ceb 2/2001 e outras legislações pertinentes.
7. A diversidade de deficiências: auditiva, visual, mental, física, necessidades múltiplas e altas habilidades.

8. Implicações metodológicas: adaptação curricular e avaliação.

7) PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

As práticas didático-pedagógicas utilizadas na disciplina serão:

- Aula expositiva dialogada
- Estudo dirigido
- Sala de aula invertida

Avaliação A1

A1.1: Estudo e apresentação em sala de “casos concretos” relativos à inclusão no ensino de Química (8 pontos - atividade em grupo)

A1.2: Produção de resenha sobre o artigo gerador do “caso concreto” a ser apresentado (2 pontos - atividade individual)

Avaliação A2

A2.1: Produção de material didático inclusivo (8 pontos - atividade em grupo)

A2.2: Elaboração de relatório sobre o produto didático elaborado (2 pontos - atividade em grupo)

Prática como componente curricular

Nos termos da Instrução Normativa nº1/2021, as 20 horas de prática como componente curricular na presente disciplina serão distribuídas da seguinte maneira:

- a) Estudo e apresentação em sala de “casos concretos” relativos à inclusão no ensino de Química - 10h/a
- b) Produção de material didático inclusivo - 10h/a

Para aprovação, o estudante deverá obter um percentual mínimo de 60% (sessenta por cento) do total das atividades propostas no semestre letivo, que será convertido em nota de 0,0 (zero) a 10,0 (dez). Se o discente não obtiver o percentual mínimo para aprovação, terá o direito de realizar uma recuperação semestral (Avaliação A3), de valor de 10,0, e, ao se realizar a média com a nota obtida no semestre, deverá alcançar 5,0 pontos para aprovação na disciplina.

8) RECURSOS FÍSICOS, MATERIAIS DIDÁTICOS E LABORATÓRIOS

1. Datashow;
2. Computador com internet;
3. Apostila;

4. Quadro e pincel.

9) VISITAS TÉCNICAS E AULAS PRÁTICAS PREVISTAS

Local/Empresa	Data Prevista	Materiais/Equipamentos/Ônibus
Não se aplica	Não se aplica	Não se aplica

10) CRONOGRAMA DE DESENVOLVIMENTO

Data	Conteúdo / Atividade docente e/ou discente
20 a 24 de março de 2024 1.ª semana (2h-a)	Semana de Acolhimento
25 a 29 de março de 2024 2.ª semana (2h-a)	O que é inclusão?
01 a 05 de abril de 2024 3.ª semana (2h-a)	1. Educação e interculturalidade: aspectos históricos, políticos e legais.
08 a 13 de abril de 2024 4.ª semana (2h-a)	2. A educação de grupos minoritários: afrodescendentes, indígenas, educação do campo, quilombolas e especificidades etnoculturais (pomeranos, italianos e outros).
15 a 19 de abril de 2024 5.ª semana (2h-a)	3. Implicações metodológicas. 3.1 Apresentação e discussão dos casos concretos relativos à inclusão no ensino de Química (PCC - 2h/a)
22 a 27 de abril de 2024 6.ª semana (2h-a)	4. Educação e questões de gênero. 4.1 Apresentação e discussão dos casos concretos relativos à inclusão no ensino de Química (PCC - 2h/a)
29 de abril a 4 de maio de 2024 7.ª semana (2h-a)	5. Educação especial: aspectos históricos, políticos e legais. 5.1 Apresentação e discussão dos casos concretos relativos à inclusão no ensino de Química (PCC - 2h/a)
6 a 10 de maio de 2024 8.ª semana (2h-a)	6. Política nacional para educação especial e inclusiva. 6.1 Apresentação e discussão dos casos concretos relativos à inclusão no ensino de Química (PCC - 2h/a)
13 a 17 de maio de 2024 9.ª semana (2h-a)	7. Apresentação e discussão dos casos concretos relativos à inclusão no ensino de Química (PCC - 2h/a) 7.1 Entrega das resenhas individuais

<i>20 a 25 de maio de 2024</i> 10. ^a semana (2h-a)	8. Legislação: constituição federal de 1988; ldb 9394/96; lei 10.098/94; resolução 01/2004; resolução cne/ceb 2/2001 e outras legislações pertinentes. 8.1 Apresentação para a turma das atividades relativas a A2
<i>27 a 31 de maio de 2024</i> 11. ^a semana (2h-a)	9. A diversidade de deficiências: auditiva, visual, mental, física, necessidades múltiplas e altas habilidades. 9.1 Produção de material didático inclusivo (PCC - 2h/a)
<i>03 a 08 de junho de 2024</i> 12. ^a semana (2h-a)	10. Implicações metodológicas: adaptação curricular e avaliação. 10.1 Produção de material didático inclusivo (PCC - 2h/a)
<i>10 a 14 de junho de 2024</i> 13. ^a semana (2h-a)	11. Reflexões sobre a formação de professores com vistas à educação inclusiva 11.1 Produção de material didático inclusivo (PCC - 2h/a)
<i>17 a 22 de junho de 2024</i> 14. ^a semana (2h-a)	IX EQIFF
<i>24 a 28 de junho de 2024</i> 15. ^a semana (2h-a)	12. Educação e trabalho: temas a considerar para inclusão de pessoas com deficiência no mercado de trabalho 12.1 Produção de material didático inclusivo (PCC - 2h/a)
<i>01 a 06 de julho de 2024</i> 16. ^a semana (2h-a)	13. As propriedades do professor e do aluno com deficiência na utilização de recursos de comunicação alternativa em sala de aula comum 13.1 Produção de material didático inclusivo (PCC - 2h/a)
<i>08 a 13 de julho de 2024</i> 17. ^a semana (2h-a)	Apresentação das produções em sala de aula
<i>15 a 19 de julho de 2024</i> 18. ^a semana (2h-a)	Entrega dos relatórios das produções pelos grupos
<i>22 a 26 de julho de 2024</i> 19. ^a semana (2h-a)	Revisão de conteúdos para AV3
<i>29 de julho a 02 de agosto de 2024</i> 20. ^a semana (2h-a)	Avaliação 3 (A3)

11) BIBLIOGRAFIA

11.1) Bibliografia básica

11.2) Bibliografia complementar

<p>TORRES, G. J. A. Educação e diversidade: didáticas e organizativas bases Porto Alegre: Artmed, 2002.</p> <p>SASSAKI, R. K. Inclusão: construindo uma sociedade para todos São Paulo: Wva, 1997.</p> <p>FERREIRA, M. E. C.; GUIMARÃES M. Educação inclusiva 2ª ed. Rio de Janeiro: DP&A, 2006.</p>	<p>STAINBACK, S.; STAINBACK, W. Inclusão: um guia para educadores Porto Alegre: Artmed, 1999. Constituição federal de versão atualizada Brasil/congresso nacional Brasília 1988.</p> <p>Lei de diretrizes e bases da educação nacional – lei 9394/96 Versão atualizada Brasil/congresso nacional Brasília 1996</p> <p>Declaração de Salamanca e linha de ação sobre necessidades educativas especiais Brasil. Coordenadoria nacional para integração da pessoa portadora de deficiência Brasília Corde 1994</p> <p>Estratégias para a educação de alunos com necessidades educacionais especiais Brasil/Mec/seesp Brasília Mec/sef/see sp 2003.</p> <p>Ensinando na diversidade: reconhecendo e respondendo às necessidades especiais Brasil/mec/seesp Brasília Mec/sef/see 2003. O tradutor e intérprete de língua brasileira de sinais e língua portuguesa. Programa nacional de apoio a educação de surdos Brasil/mec/seesp Brasília Mec/sef/seesp 2004.</p>
--	---

Rafael Pinheiro Caetano Damasceno

Professor

Componente Curricular Educação
Inclusiva

Patricia Gon Corradini

Coordenador

Curso Superior de Licenciatura em Química

PLANO DE ENSINO

Curso: Licenciatura em Química

1.º Semestre / 7º Período

Área do Conhecimento: Ciências Exatas e da Terra

Ano 2024/1

1) IDENTIFICAÇÃO DO COMPONENTE CURRICULAR

Componente Curricular	Estatística Básica
Abreviatura	-
Carga horária presencial	66,7h; 80h-a; 100%
Carga horária a distância	não se aplica
Carga horária de atividades teóricas	66,7h; 80h-a; 100%
Carga horária de atividades práticas	não se aplica
Carga horária de atividades de Extensão	não se aplica
Carga horária total	66,7h; 80h-a; 100%
Carga horária/Aula Semanal	4 h/a
Professor	Mauricio de Oliveira Horta Barbosa
Matrícula Siape	1748803

2) EMENTA

Introdução à estatística; Medidas de posição, Medidas de dispersão, Probabilidades, Distribuições de variáveis aleatórias, Distribuições amostrais. Regressão e Correlação linear.

3) OBJETIVOS DO COMPONENTE CURRICULAR

3.1. Geral:

- Dominar as técnicas estatísticas e aplicações de probabilidades, executar análises de dados e interpretar resultados experimentais.

3.2. Específicos:

- Incentivar o discente da disciplina “Estatística” a aprimorar as habilidades usadas no processo de investigações estatísticas e a procurar conexões do conteúdo aprendido com situações do cotidiano.
- Compreender como coletar, organizar e analisar dados estatísticos;
- Calcular medidas de posição e medidas de dispersão;
- Efetuar cálculos estatísticos usando probabilidade.
- Calcular e interpretar a correlação linear entre duas variáveis;
- Construir modelo de regressão linear entre duas variáveis.

4) JUSTIFICATIVA DA UTILIZAÇÃO DA MODALIDADE DE ENSINO

Não se aplica.

5) ATIVIDADES CURRICULARES DE EXTENSÃO

Não se aplica.

6) CONTEÚDO

1. Introdução a estatística

- Tabelas de frequência; distribuições; gráficos; histogramas; polígonos de frequência; curva de frequência; organização e apresentação de dados.

2. Medidas de posição

- Média; mediana; moda; separatrizes: Quartis, Decis e Percentis

3. Medidas de dispersão

- Amplitude; variância; desvio padrão; escore z; curtose; assimetria.

4. Probabilidades

- Introdução e conceituação; cálculo de probabilidades; probabilidade condicionada; Teorema de Bayes.

5. Distribuições de variáveis aleatórias

- Uniforme discreta; uniforme; normal; exponencial. d

6- Distribuições amostrais

-Técnicas de amostragem; distribuições amostrais (média, diferença entre médias, proporção e diferença de proporções, variância e relação entre variâncias).

7. Regressão e Correlação linear

7) PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

- Aula expositiva dialogada
- Atividades em grupo ou individuais
- Utilização de plataformas de ensino para resolução de exercícios
- Avaliação formativa

Serão utilizados como instrumentos avaliativos: provas escritas individuais, resolução de exercícios avaliativos em dupla ou grupo, resolução de questionários na plataforma moodle.

A nota final será composta pelas etapas A1, A2 e A3:

As etapas A1 e A2 serão compostas pela realização de um teste em dupla com o valor de 2,0 pontos; realização de exercícios individuais e em grupo em sala ou via plataforma, que somarão um total de 3,0 pontos e uma prova individual com o valor de 5,0 pontos.

A etapa A3 será composta por uma prova individual com o valor de 10,0 pontos.

Todas as atividades são avaliadas segundo o desenvolvimento das resoluções, sendo instrumentalizado a partir da quantidade de acertos. Para aprovação, o estudante deverá obter um percentual mínimo de 60% (sessenta por cento) do total de acertos do semestre letivo, que será convertido em nota de 0,0 (zero) a 10,0 (dez).

8) RECURSOS FÍSICOS, MATERIAIS DIDÁTICOS E LABORATÓRIOS

Quadro branco, projetor, apresentações em slides, pincel, livro didático, plataformas de ensino, softwares de ensino de matemática

9) VISITAS TÉCNICAS E AULAS PRÁTICAS PREVISTAS

Local/Empresa	Data Prevista	Materiais/Equipamentos/Ônibus
Não se aplica	Não se aplica	Não se aplica

10) CRONOGRAMA DE DESENVOLVIMENTO

Data	Conteúdo / Atividade docente e/ou discente
20 a 24 de março de 2024 1.ª semana (4h-a)	Semana de Acolhimento
25 a 29 de março de 2024 2.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Introdução a estatística<ul style="list-style-type: none">○ Tabelas de frequência; Distribuições; Gráficos; histogramas; polígonos de frequência; organização e apresentação de dados.• Medidas de posição<ul style="list-style-type: none">○ Média; Mediana; Moda; Separatrizes: Quartis, Decis e Percentis.
01 a 05 de abril de 2024 3.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Medidas de dispersão<ul style="list-style-type: none">○ Amplitude; variância; desvio padrão; escore z; curtose; assimetria.
08 a 13 de abril de 2024 4.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Revisão de Análise Combinatória• Probabilidades<ul style="list-style-type: none">○ Introdução e conceituação;○ Cálculo de probabilidades;
15 a 19 de abril de 2024 5.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Probabilidades<ul style="list-style-type: none">○ - Probabilidade Condicionada;○ - Teorema de Bayes;
22 a 27 de abril de 2024 6.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Revisão de conteúdos
29 de abril a 4 de maio de 2024 7.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Teste em dupla• Variáveis aleatórias
6 a 10 de maio de 2024 8.ª semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none">• Distribuições de variáveis aleatórias

	<ul style="list-style-type: none"> ○ Distribuição uniforme discreta; distribuição de bernoulli; distribuição binomial; distribuição hipergeométrica; distribuição de Poisson; distribuição exponencial
<i>13 a 17 de maio de 2024</i> 9. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Revisão de conteúdos ● Avaliação A1
<i>20 a 25 de maio de 2024</i> 10. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Distribuições amostrais <ul style="list-style-type: none"> ○ Distribuições amostrais (média, diferença entre médias, proporção e diferença de proporções, variância e relação entre variâncias), distribuição t-student; distribuição de Qui-quadrado; distribuição F;
<i>27 a 31 de maio de 2024</i> 11. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Testes de Hipótese <ul style="list-style-type: none"> ○ Conceitos; Testes de hipótese para a média;
<i>03 a 08 de junho de 2024</i> 12. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Testes de Hipótese <ul style="list-style-type: none"> ○ Conceitos; Testes de hipótese para a média;
<i>10 a 14 de junho de 2024</i> 13. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Testes de Hipótese <ul style="list-style-type: none"> ○ testes de hipótese para proporção; testes de hipótese para variância;
<i>17 a 22 de junho de 2024</i> 14. ^a semana (4h-a)	IX EQIFF
<i>24 a 28 de junho de 2024</i> 15. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Revisão de conteúdos ● Teste em dupla
<i>01 a 06 de julho de 2024</i> 16. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Regressão e correlação linear
<i>08 a 13 de julho de 2024</i> 17. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Revisão de conteúdos
<i>15 a 19 de julho de 2024</i> 18. ^a semana (4h-a)	Avaliação 2 (A2)
<i>22 a 26 de julho de 2024</i> 19. ^a semana (4h-a)	<ul style="list-style-type: none"> ● Resultados e revisão de conteúdos
<i>29 de julho a 02 de agosto de 2024</i> 20. ^a semana (4h-a)	Avaliação 3 (A3)

11) BIBLIOGRAFIA

11.1) Bibliografia básica	11.2) Bibliografia complementar
<ol style="list-style-type: none"> 1. FONSECA, J. S.; MARTINS, G. . A. Curso de Estatística, 6ª Ed. São Paulo: Atlas,1996. 2. MARTINS, G. A.; DONAIRE, D. Princípios de Estatística: 900 exercícios resolvidos e propostos 4ª Ed. São Paulo: Atlas, 1990. 3. OLIVEIRA, D. E.; REIS E. M. Estatística e Probabilidade 2ª Ed. São Paulo: Atlas, 2009. 	<ol style="list-style-type: none"> 1. ANDERSON, D. R.; SWEENEY,D. J.; WILLIAMS, T. A. Estatística Aplicada à Administração e à Economia São Paulo: Pioneira Thomson Learning, 2002. 2. TRIOLA, M. F. Introdução à Estatística 9ª Ed. Rio de Janeiro: LTC Editora,2005 3. MORETTIN, P. A.; BUSSAB, W. O. Estatística Básica, 5ª Ed. São Paulo: Saraiva, 2006. 4. MOORE, D. S.; MCCABE, G. P.; DUCKWORTH, W. M.; SCLOVE, S. L. A Prática da Estatística Empresarial – Como Usar Dados para Tomar Decisões Rio de Janeiro: LTC Editora, 2006. 5. RUMSEY, D. Estatística para Leigos Rio de Janeiro: Alta Books, 2012.

Mauricio de Oliveira Horta Barbosa

Professor

Componente Curricular Estatística Básica

Patricia Gon Corradini

Coordenador

Curso Superior de Licenciatura em Química

PLANO DE ENSINO

Curso: Licenciatura em Química

1.º Semestre / 7º Período

Área do Conhecimento: Ciências Exatas e da Terra

Ano 2024/1

1) IDENTIFICAÇÃO DO COMPONENTE CURRICULAR	
Componente Curricular	Tópicos especiais no ensino de Química
Abreviatura	-
Carga horária presencial	33,3 h; 40h-a; 100%
Carga horária a distância	não se aplica
Carga horária de atividades teóricas	33,3 h; 40h-a; 100%
Carga horária de atividades práticas	não se aplica
Carga horária de atividades de Extensão	não se aplica
Carga horária total	66,7h; 80h-a; 100%
Carga horária/Aula Semanal	2 h/a
Professor	Kamilla Rodrigues Rogério
Matrícula Siape	1315774

2) EMENTA

A contextualização do ensino de química através da discussão de alguns temas de relevância científica, tecnológica e social. O movimento Ciência-Tecnologia Sociedade - CTS. Contribuições do Ensino de Química na formação do cidadão. Os livros didáticos de Química da Educação Básica: tendências e desafios. Abordagem temática no Ensino de Química. Uso de projetos temáticos como complementação do ensino propedêutico. A Educação Ambiental e o Ensino de Química.

3) OBJETIVOS DO COMPONENTE CURRICULAR

3.1. Geral:

Auxiliar o aluno a desenvolver e aprimorar as habilidades indispensáveis ao exercício da profissão DOCENTE.

3.2. Específicos:

- Elaborar e aplicar atividades práticas de química;
- Confeccionar, manipular e analisar materiais didático-pedagógicos para o ensino de química

4) JUSTIFICATIVA DA UTILIZAÇÃO DA MODALIDADE DE ENSINO

Não se aplica

5) ATIVIDADES CURRICULARES DE EXTENSÃO

Não se aplica

6) CONTEÚDO

- 1. Sistemas avaliativos da educação superior**
 - 1.1 Métodos avaliativos: elaboração de questões e critérios de avaliação;
 - 1.2 Sistema Nacional de Avaliação da Educação Superior (Sinaes)
 - 1.3 Organização curricular
 - 1.4 Exame Nacional de Desempenho de Estudantes
 - 1.5 Avaliação dos cursos
- 2. A contextualização do ensino de química através da discussão de alguns temas de relevância científica, tecnológica e social**
 - 2.1 Elementos químicos, periodicidade e estrutura atômica;
 - 2.2 Estrutura molecular e de sólidos iônicos e metálicos e Estudo de substâncias e suas transformações;
 - 2.3 Gases e termodinâmica, Equilíbrio químico; Cinética química; - Eletroquímica;
 - 2.4 Compostos inorgânicos e de coordenação: estrutura, propriedades, reações e mecanismos;
 - 2.5 Compostos orgânicos: estrutura, propriedades, reações e mecanismos;
 - 2.6 Polímeros naturais e sintéticos: fontes, estrutura e caracterização;
 - 2.7 Bioquímica: estruturas de biomoléculas, catálise enzimática, biossíntese e metabolismo;
 - 2.8 Química ambiental e Química verde;
- 3. Contribuições do Ensino de Química na formação do cidadão.**
 - 3.1 Diretrizes Curriculares Nacionais dos Cursos de Graduação em Química;
 - 3.2 Diretrizes Curriculares Nacionais para a Formação de Professores da Educação Básica, em nível Superior;
 - 3.3 Diretrizes Curriculares Nacionais e à legislação profissional
- 4. Abordagem temática no Ensino de Química.**

- 4.1 Identificação de barreiras epistemológicas em materiais didáticos e paradidáticos;
- 4.2 Projetos e propostas curriculares, políticas públicas e suas implicações para o ensino de Química;
- 4.3 Tecnologias da comunicação e informação nas práticas educativas;
- 4.4 Recursos didáticos;
- 4.5 Diversidade, Educação especial e inclusiva; Cultura Surda e Libras;
- 4.6 Educação em espaço não escolares.

5. A Educação Ambiental e o Ensino de Química.

- 5.1 Relações entre ciência, tecnologia, sociedade e ambiente no ensino de Química

7) PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

- **Aula expositiva dialogada**
- **Estudo dirigido- realização de listas de exercícios**
- **Atividades em grupo - realização de seminários em grupos**
- **Avaliação formativa**

Serão utilizados como instrumentos avaliativos: atividades escritas individuais e seminários em grupo.

A etapa A1 totaliza 10 pontos, sendo 6 pontos de uma atividade individual e 4 pontos da apresentação do seminário em grupo.

A etapa A2 totaliza 10 pontos, sendo 4 pontos de uma atividade individual, 2 pontos por participar no EQIFF e 4 pontos da apresentação do seminário em grupo.

A etapa A3 totaliza 10 pontos, sendo 10 pontos de uma prova individual.

Todas as atividades são avaliadas segundo o desenvolvimento das resoluções, sendo instrumentalizadas a partir da quantidade de acertos. Para aprovação, o estudante deverá obter um percentual mínimo de 60% (sessenta por cento) do total de acertos do semestre letivo, que será convertido em nota de 0,0 (zero) a 10,0 (dez).

8) RECURSOS FÍSICOS, MATERIAIS DIDÁTICOS E LABORATÓRIOS

Uso do data show, quadro e pincel para a explanação das aulas teóricas em sala de aula

9) VISITAS TÉCNICAS E AULAS PRÁTICAS PREVISTAS

Local/Empresa	Data Prevista	Materiais/Equipamentos/Ônibus
Não se aplica	Não se aplica	Não se aplica

10) CRONOGRAMA DE DESENVOLVIMENTO

Data	Conteúdo / Atividade docente e/ou discente
------	--

20 a 24 de março de 2024 1.ª semana (2h-a)	Semana de Acolhimento
25 a 29 de março de 2024 2.ª semana (2h-a)	Apresentação da disciplina: Tópico 1: Sistemas avaliativos da educação superior
01 a 05 de abril de 2024 3.ª semana (2h-a)	Anamnese: Verificação dos conteúdos com maior insuficiência
08 a 13 de abril de 2024 4.ª semana (2h-a)	Anamnese: Verificação dos conteúdos com maior insuficiência
15 a 19 de abril de 2024 5.ª semana (2h-a)	Entendendo o ENADE Professor: Rafael Damasceno
22 a 27 de abril de 2024 6.ª semana (2h-a)	Tópico 2: A contextualização do ensino de química através da discussão de alguns temas de relevância científica, tecnológica e social Contribuição de um Professor convidado 1
29 de abril a 4 de maio de 2024 7.ª semana (2h-a)	Tópico 2: A contextualização do ensino de química através da discussão de alguns temas de relevância científica, tecnológica e social Contribuição de um <i>Professor convidado 1</i>
6 a 10 de maio de 2024 8.ª semana (2h-a)	A1.1: Apresentação de seminário em grupo (4,0 pts)
13 a 17 de maio de 2024 9.ª semana (2h-a)	Tópico 2: Contribuições do Ensino de Química na formação do cidadão. Contribuição de um <i>Professor convidado 2</i> A1.2: Atividade individual (6,0 pts)
20 a 25 de maio de 2024 10.ª semana (2h-a)	Tópico 2: A contextualização do ensino de química através da discussão de alguns temas de relevância científica, tecnológica e social Contribuição de um <i>Professor convidado 2</i>
27 a 31 de maio de 2024 11.ª semana (2h-a)	Tópico 2: A contextualização do ensino de química através da discussão de alguns temas de relevância científica, tecnológica e social Contribuição de um <i>Professor convidado 2</i>
03 a 08 de junho de 2024 12.ª semana (2h-a)	Tópico 3: Contribuições do Ensino de Química na formação do cidadão. Contribuição de um <i>Professor convidado 3</i>
10 a 14 de junho de 2024 13.ª semana (2h-a)	Tópico 3: Contribuições do Ensino de Química na formação do cidadão. Contribuição de um <i>Professor convidado 3</i>
17 a 22 de junho de 2024 14.ª semana (2h-a)	IX EQIFF A2.1: Participação do EQIFF (2,0pts)
24 a 28 de junho de 2024 15.ª semana (2h-a)	Tópico 4: Abordagem temática no Ensino de Química. Contribuição de um <i>Professor convidado 4</i>
01 a 06 de julho de 2024	Tópico 4: Abordagem temática no Ensino de Química.

16. ^a semana (2h-a)	Contribuição de um <i>Professor convidado 4</i>
08 a 13 de julho de 2024 17. ^a semana (2h-a)	Tópico 5: A Educação Ambiental e o Ensino de Química. Contribuição de um <i>Professor convidado 5</i>
15 a 19 de julho de 2024 18. ^a semana (2h-a)	Tópico 5: A Educação Ambiental e o Ensino de Química. Contribuição de um <i>Professor convidado 5</i>
22 a 26 de julho de 2024 19. ^a semana (2h-a)	A2.2: Apresentação de seminário em grupo (4,0 pts) A2.3: Atividade individual (4,0 pts)
29 de julho a 02 de agosto de 2024 20. ^a semana (2h-a)	Avaliação 3 (A3)

11) BIBLIOGRAFIA	
11.1) Bibliografia básica	11.2) Bibliografia complementar
<p>BORDENAVE, J. D.; PEREIRA, A. M. Estratégias de Ensino-Aprendizagem. Petrópolis: Vozes, 2008.</p> <p>FAZENDA, I. C. A. Práticas Interdisciplinares na Escola. São Paulo: Cortez, 2005.</p> <p>SANTOS, W. L. P.; MALDANER, O. A. Ensino de Química em Foco. Ijuí: Ed. Ijuí, 2011</p>	<p>BRASIL. Ministério da Educação – MEC, Secretaria de Educação Média e Tecnológica – Semtec. Parâmetros Curriculares Nacionais para o Ensino Médio. Brasília: MEC/Semtec, 1999.</p> <p>_____. Ministério da Educação – MEC, Secretaria de Educação Média e Tecnológica – Semtec. PCN + Ensino Médio: orientações educacionais complementares aos Parâmetros Curriculares Nacionais – Ciências da Natureza, Matemática e suas Tecnologias. Brasília: MEC/Semtec, 2002.</p> <p>MALDANER, O. A. A formação inicial e continuada de professores de Química. 2^a Edição. Ijuí: Unijuí, 2003.</p> <p>MORTIMER, E. F. Linguagem e Formação de conceitos no Ensino de Ciências. 1^a Edição. Belo Horizonte: UFMG, 2000.</p> <p>SANTOS, W. L. P.; SCHNETZLER, R. P. Educação em química: compromisso com a cidadania. 3^a Edição. Ijuí: Unijuí, 2003.</p>

Kamilla Rogério

Professor

Componente Curricular Tópicos especiais
no ensino de Química

Patricia Gon Corradini

Coordenador

Curso Superior de Licenciatura em Química

PLANO DE ENSINO

Curso: Licenciatura em Química

1.º Semestre / 7º Período

Área do Conhecimento: Ciências Exatas e da Terra

Ano 2024/1

1) IDENTIFICAÇÃO DO COMPONENTE CURRICULAR	
Componente Curricular	Química Bioorgânica
Abreviatura	-
Carga horária presencial	50 h;60 h-a; 100%
Carga horária a distância	não se aplica
Carga horária de atividades teóricas	50 h;60 h-a; 100%
Carga horária de atividades práticas	não se aplica
Carga horária de atividades de Extensão	não se aplica
Carga horária total	50 h;60 h-a; 100%
Carga horária/Aula Semanal	3 h-a
Professor	Jessica Rohem Gualberto Creton
Matrícula Siape	2058931

2) EMENTA

Metabolismo Vegetal. Processos metabólicos primários em plantas. Principais caminhos biossintéticos. Mecanismo das reações biossintéticas. Variação estrutural de policetídeos, terpenóides, esteróides, cumarinas, lignóides, flavonóides e alcalóides.

3) OBJETIVOS DO COMPONENTE CURRICULAR

3.1. Geral:

- Descrever a biossíntese das principais classes de metabólitos secundários e discutir os seus mecanismos de regulação.

3.2. Específicos:

- Fornecer uma visão mais ampla da importância dos metabólitos secundários para o homem e também o seu papel no desenvolvimento dos organismos.

4) JUSTIFICATIVA DA UTILIZAÇÃO DA MODALIDADE DE ENSINO

Não se aplica.

5) ATIVIDADES CURRICULARES DE EXTENSÃO

Não se aplica.

6) CONTEÚDO**1. Introdução**

- 1.1 Metabolismo primário e secundário;
- 1.2 Elucidação da rota biossintética,
- 1.3 Reação de oxi-redução;
- 1.4 Formação de ligação carbono-carbono

2. Rota acetato-malonato

- 2.1 Ácidos graxos saturados e insaturados
- 2.2 Policetídeos;

3. Rota mevalonato

- 3.1 Unidade C5;
- 3.2 monoterpenos;
- 3.3 sesquiterpenos;
- 3.4 triterpenos e esteróides

4. Rota shiquimato

- 4.1 ácidos aromáticos
- 4.2 compostos fenólicos

5. Metabolismo secundário de aminoácidos

5.1 alcalóides de ornitina e lisina

5.2 alcalóides de fenilalanina e tirosina

5.3 alcalóides de triptofano

7) PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

- **Aula expositiva dialogada**
- **Estudo dirigido- realização de listas de exercícios**
- **Atividades em grupo - realização de seminários em grupos**
- **Avaliação formativa**

Serão utilizados como instrumentos avaliativos: atividades escritas individuais e seminários em grupo.

A etapa A1 totaliza 10 pontos, sendo 6 pontos de uma atividade individual e 4 pontos da apresentação do seminário em grupo.

A etapa A2 totaliza 10 pontos, sendo 6 pontos de uma atividade individual e 4 pontos da apresentação do seminário em grupo.

A etapa A3 totaliza 10 pontos, sendo 10 pontos de uma prova individual.

Todas as atividades são avaliadas segundo o desenvolvimento das resoluções, sendo instrumentalizadas a partir da quantidade de acertos. Para aprovação, o estudante deverá obter um percentual mínimo de 60% (sessenta por cento) do total de acertos do semestre letivo, que será convertido em nota de 0,0 (zero) a 10,0 (dez).

8) RECURSOS FÍSICOS, MATERIAIS DIDÁTICOS E LABORATÓRIOS

Projektor

Computador com internet

Quadro e pincel

Livros textos adotados como referências básica e complementar na disciplina.

9) VISITAS TÉCNICAS E AULAS PRÁTICAS PREVISTAS

Local/Empresa	Data Prevista	Materiais/Equipamentos/Ônibus
----------------------	----------------------	--------------------------------------

--	--	--

10) CRONOGRAMA DE DESENVOLVIMENTO	
Data	Conteúdo / Atividade docente e/ou discente
<i>20 a 24 de março de 2024</i> 1. ^a semana (3h-a)	Semana de Acolhimento
<i>25 a 29 de março de 2024</i> 2. ^a semana (3h-a)	1. Introdução 1.1 Metabolismo primário e secundário
<i>01 a 05 de abril de 2024</i> 3. ^a semana (3h-a)	1. Introdução 1.1 Metabolismo primário e secundário
<i>08 a 13 de abril de 2024</i> 4. ^a semana (3h-a)	1.2 Elucidação da rota biossintética,
<i>15 a 19 de abril de 2024</i> 5. ^a semana (3h-a)	1.2 Elucidação da rota biossintética, Seminários Reação de alquilação :substituição e adição nucleofílica. Rearranjo de Wagner Meerwein
<i>22 a 27 de abril de 2024</i> 6. ^a semana (3h-a)	1.2 Elucidação da rota biossintética, Seminário Condensação Aldólica e de Claisen, Base de Schiff e Reação de Manich.
<i>29 de abril a 4 de maio de 2024</i> 7. ^a semana (3h-a)	Seminário Transaminação. Reação de Descarboxilação.
<i>6 a 10 de maio de 2024</i> 8. ^a semana (3h-a)	1.3 Reação de oxi-redução; 1.4 Formação de ligação carbono-carbono Seminário Reação de oxidação e Redução, Acoplamento oxidativo fenólico. Reação de glicolização.

<i>13 a 17 de maio de 2024</i> 9. ^a semana (2h-a)	Visto de notas
<i>20 a 25 de maio de 2024</i> 10. ^a semana (3h-a)	2. Rota acetato-malonato 2.1 Ácidos graxos saturados e insaturados 2.2 Policetídeos;
<i>27 a 31 de maio de 2024</i> 11. ^a semana (3h-a)	3. Rota mevalonato 3.1 Unidade C5; 3.2 monoterpenos;
<i>03 a 08 de junho de 2024</i> 12. ^a semana (3h-a)	3. Rota mevalonato 3.3 sesquiterpenos;
<i>10 a 14 de junho de 2024</i> 13. ^a semana (3h-a)	3. Rota mevalonato 3.4 triterpenos e esteróides
<i>17 a 22 de junho de 2024</i> 14. ^a semana (3h-a)	IX EQIFF
<i>24 a 28 de junho de 2024</i> 15. ^a semana (3h-a)	4. Rota shiquimato 4.1 ácidos aromáticos 4.2 compostos fenólicos
<i>01 a 06 de julho de 2024</i> 16. ^a semana (3h-a)	4. Rota shiquimato 4.1 ácidos aromáticos 4.2 compostos fenólicos
<i>08 a 13 de julho de 2024</i> 17. ^a semana (3h-a)	5. Metabolismo secundário de aminoácidos 5.1 alcalóides de ornitina e lisina (Seminário)
<i>15 a 19 de julho de 2024</i> 18. ^a semana (3h-a)	5. Metabolismo secundário de aminoácidos

	5.2 alcalóides de fenilalanina e tirosina (Seminário)
22 a 26 de julho de 2024 19. ^a semana (3h-a)	5. Metabolismo secundário de aminoácidos 5.3 alcalóides de triptofano (Seminário) Prova individual.
29 de julho a 02 de agosto de 2024 20. ^a semana (3h-a)	Avaliação 3 (A3)

11) BIBLIOGRAFIA	
11.1) Bibliografia básica	11.2) Bibliografia complementar
<p>DEWICK, P.M., Medicinal Natural Products: a biosynthetic approach. New York: John Wiley & Sons. 2002:192</p> <p>GEISSMAN, T. A.; CROUT, D. H., Organic Chemistry of Secondary Plant Metabolism, San Francisco, Freeman, Cooper & Company, 1973.</p> <p>LOBO, A. M.; LOURENÇO, A. M., Biossíntese de produtos naturais. Editora IST Press. Lisboa Portugal, 2007.</p>	<p>MANN, H. Chemical Aspects of Biosynthesis, Oxford Chemistry Primers, New York, 1994</p> <p>MANN, J.; DAVIDSON, R. S.; HOBBS, J. B.; BANTHORPE, D. V.; HARBONE, J. B., A Natural Products their Chemistry and Biological Significance, England, Longman Scientific & Technical, 1884.</p> <p>TORSSEL, K. B., Natural Product Chemistry: A Mechanistic and Biosynthetic Approach to Secondary Metabolism, New York, John Wiley, 1989.</p> <p>Artigos de periódicos especializados como: Natural Product Letters, Natural Product Reports, Natural Product Research, Journal of Natural Products, Phytochemistry, Planta Medica, Journal of Ethnopharmacology, entre outros.</p>

Jessica Rohem Gualberto Creton

Professor

Componente Curricular Química
Bioorgânica

Patricia Gon Corradini

Coordenador

Curso Superior de Licenciatura em Química

Documento Digitalizado Público

Plano de Ensino - Licenciatura em Química - 7º Período - 2024/1

Assunto: Plano de Ensino - Licenciatura em Química - 7º Período - 2024/1

Assinado por: Patrícia Corradini

Tipo do Documento: Plano de Ensino Pessoal

Situação: Finalizado

Nível de Acesso: Público

Tipo do Conferência: Documento Original

Responsável pelo documento: Patrícia Gon Corradini (3217260) (Servidor)

Documento assinado eletronicamente por:

- Patricia Gon Corradini, COORDENADOR(A) - FUC1 - CCLQCI, COORDENAÇÃO DO CURSO DE LICENCIATURA EM QUÍMICA, em 28/03/2024 15:09:23.

Este documento foi armazenado no SUAP em 28/03/2024. Para comprovar sua integridade, faça a leitura do QRCode ao lado ou acesse <https://suap.iff.edu.br/verificar-documento-externo/> e forneça os dados abaixo:

Código Verificador: 772961

Código de Autenticação: 5bb4c03483

