



PLANO DE ENSINO PARA ATIVIDADE ACADÊMICA REMOTA EMERGENCIAL (AARE)

1. IDENTIFICAÇÃO

COMPONENTE CURRICULAR: Química

UNIDADE OFERTANTE: Instituto de Química

CÓDIGO: GBT003T	PERÍODO: 1	TURMA:
TIPO DO COMPONENTE (marque uma opção)	NATUREZA DO COMPONENTE (marque uma opção)	
<input checked="" type="checkbox"/> Disciplina	<input checked="" type="checkbox"/> Obrigatória	
<input type="checkbox"/> Atividade Acadêmica Complementar	<input type="checkbox"/> Optativa	

CARGA HORÁRIA DA AARE

ATIVIDADE SÍNCRONA		ATIVIDADE ASSÍNCRONA		AARE		
TEÓRICA	PRÁTICA	TEÓRICA	PRÁTICA	TEÓRICA	PRÁTICA	TOTAL
45	--	--	--	45	--	45
PROFESSOR(A): Raquel Maria Ferreira de Sousa				ANO/SEMESTRE: 2021/1		

2. EMENTA

Revisão do desenvolvimento da teoria atômica, periodicidade das propriedades e ligações químicas. Estrutura quântica do átomo. Classificação periódica e propriedades periódicas dos elementos. Modelos de ligação química. Propriedades coligativas e interações moleculares. Agregados moleculares e atômicos. Dispersões, solubilidade e mecanismo de dissolução. Soluções aquosas e unidades de concentração. Osmose. Reações químicas em solução aquosa e estequiometria em solução aquosa. Cinética química e catálise. Equilíbrio químico: Constante de equilíbrio e Princípio de *Le Chatelier*. Equilíbrio ácido-base, pH e titulações, tampão e tampões biológicos.

3. JUSTIFICATIVA

O conhecimento químico é fundamental para o estudante de biotecnologia, pois a ciências da vida tem como base biomoléculas e reações químicas a nível molecular

4. OBJETIVOS

Propiciar aos estudantes de biotecnologia a discussão de tópicos de Química Geral, com ênfase na química de soluções.

5. PROGRAMA

TEORIA

1. Estrutura atômica: modelos atômicos; Equação de Planck; Efeito fotoelétrico; espectro de linhas; visão mecânico-quântica do átomo; princípio da incerteza; o modelo de Schrodinger; funções de onda; números quânticos; orbitais.



PLANO DE ENSINO PARA ATIVIDADE ACADÊMICA REMOTA EMERGENCIAL (AARE)

2. Tabela periódica: Princípio da exclusão de Pauli; carga nuclear efetiva; configuração eletrônica dos íons; propriedades atômicas e tendências periódicas; tamanho atômico; energia de ionização; afinidade eletrônica.
3. Modelos de ligação química e estrutura molecular: elétrons de valência; ligação iônica; estruturas de Lewis e ligação covalente; ressonância; regra do octeto; carga formal; propriedades de ligações; formas das moléculas; teoria de ligação de valência; hibridização teoria dos orbitais moleculares para molécula diatônicas homonucleares; Constituição: mol e massa molar; Representação da matéria: fórmula mínima, percentual e fórmula molecular
4. Forças intermoleculares: ligação de hidrogênio; íon-dipolo; dipolo-dipolo; dipolo-dipolo induzido; forças de dispersão;
5. Reações e equações químicas: balanceamento de equação, reação ácido-base, óxido e redução, precipitação.
6. Cinética: velocidade de reação, fatores que afetam a velocidade das reações químicas, noções básicas de teoria das colisões, teoria do estado de transição e sobre equação de velocidade.
7. Termodinâmica: Conceito de entalpia e cálculos de energia das ligações; Conceito de entropia; Conceito de energia livre de Gibbs.
8. Propriedades das soluções: unidades de concentração; processo de dissolução; propriedades coligativas; osmose; coloides.
9. Equilíbrio Químico dos Gases: Constante de equilíbrio, aplicações.
10. Ácidos e bases: Definições ácido-base: teoria de Arrhenius e teoria de Brönsted-Lowry, pH o pOH.
11. Equilíbrio ácido-base: indicadores ácido-base, tampões, titulação

6. METODOLOGIA

6.1 Atividades Síncronas

Data (DD/MM/AAAA)	Início (HH:MM)	Término (HH:MM)	Carga horária	Número e nome da atividade	Descrição ¹	Recursos ²
03/12/2021	14:00	16:50	3h	Introdução	Introdução do curso	<i>GoogleMeet</i>
10/12/2021	14:00	16:50	3h	Aula Teórica 1	Estrutura atômica	<i>GoogleMeet</i>
17/12/2021	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Tabela periódica	<i>GoogleMeet</i>
07/01/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Modelos de ligação química e estrutura molecular	<i>GoogleMeet</i>
14/01/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Forças intermoleculares	<i>GoogleMeet</i>
21/01/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Reações e equações químicas	<i>GoogleMeet</i>
28/01/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Cinética	<i>GoogleMeet</i>
04/02/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	1ª Prova (P1)	<i>GoogleMeet</i>



**SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL
MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DE UBERLÂNDIA
COLEGIADO DO CURSO DE BIOTECNOLOGIA**



PLANO DE ENSINO PARA ATIVIDADE ACADÊMICA REMOTA EMERGENCIAL (AARE)

Data (DD/MM/AAAA)	Início (HH:MM)	Término (HH:MM)	Carga horária	Número e nome da atividade	Descrição ¹	Recursos ²
11/02/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Termodinâmica	<i>GoogleMeet</i>
18/02/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Propriedades das soluções	<i>GoogleMeet</i>
25/02/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Equilíbrio Químico dos gases	<i>GoogleMeet</i>
04/03/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Ácidos e bases	<i>GoogleMeet</i>
11/03/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Equilíbrio ácido-base	<i>GoogleMeet</i>
18/03/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	Equilíbrio ácido-base	<i>GoogleMeet</i>
25/03/2022	14:00	16:50	3h	Aula Teórica	2ª Prova (P2)	<i>GoogleMeet</i>
01/04/2022	14:00	16:50	3h	Encerramento	Prova substitutiva	<i>GoogleMeet</i>
			Total: 45h			

(1) Descrição detalhada de como será realizada a Atividade prática.

(2) Descrição detalhada dos recursos que os discentes deverão dispor para realizar a Atividade prática

- Hospedagem dos conteúdos e comunicação síncrona com endereço web de localização dos arquivos:
As atividades síncronas ocorrerão pela plataforma *GoogleMeet*: <https://meet.google.com/xfk-deub-hse>

6.2 Atividades Assíncronas

Número e nome da atividade ¹	Descrição da atividade ²	Formato da atividade ³	Valor da atividade ⁴	Carga horária	Data da entrega ⁵
Lista de exercícios 1	Resolução exercícios	Arquivo PDF ou via formulário <i>Moodle</i>	10 pontos	1h	A combinar
Lista de exercícios 2	Resolução exercícios	Arquivo PDF ou via formulário <i>Moodle</i>	10 pontos	1h	A combinar
			Total: 20 pontos		

- Hospedagem dos conteúdos e comunicação assíncrona com endereço web de localização dos arquivos:

As atividades assíncronas ocorrerão pela plataforma *Moodle*, link :

www.moodle.ufu.br/course/view.php?id=10048 (chave de inscrição: 2021GBT003)



PLANO DE ENSINO PARA ATIVIDADE ACADÊMICA REMOTA EMERGENCIAL (AARE)

7. AVALIAÇÃO

7.1 Assiduidade Discente:

Nas atividades síncronas será utilizada a ferramenta do *GoogleMeet* permite baixar uma lista de presença, que identifica detalhadamente a hora de entrada e saída dos alunos. As atividades assíncronas serão monitoradas por meio de entrega das listas de exercícios.

7.2 Aproveitamento Discente:

O aproveitamento do discente será por duas provas (P1 e P2) e a média das listas de exercícios, com entrega em data e horário estabelecido pela docente.

Data (DD/MM/AAAA)	Início (HH:MM)	Término (HH:MM)	Número e nome da atividade avaliativa	Instrumento avaliativo ou descrição da atividade	Pontuação	Instrução para realização	Forma de envio	TDIC ^{1,2}
04/02/2022	14:00	16:50	Avaliação 1	1ª Prova (P1)	40 pontos	Ocorrerá de forma síncrona	Anexo PDF na plataforma	<i>Moodle</i>
25/03/2022	14:00	16:50	Avaliação 2	2ª Prova (P2)	40 pontos	Ocorrerá de forma síncrona	Anexo PDF na plataforma	<i>Moodle</i>
A combinar			Lista de exercícios 1	Resolução exercícios	10 pontos	Ocorrerá de forma assíncrona	Formulário na plataforma	<i>Moodle</i>
A combinar			Lista de exercícios 2	Resolução exercícios	10 pontos	Ocorrerá de forma assíncrona	Formulário na plataforma	<i>Moodle</i>

(1) Centro de Tecnologia da Informação (CTI) ratifica que as Soluções Institucionais para Ferramentas de Colaboração e Cooperação são o Microsoft Teams e o MConf RNP.

(2) TDIC: Tecnologias Digitais de Informação e Comunicação.

$$\text{Nota Final (NF)} = \mathbf{P1 + P2 + LE1 + LE2}$$

Será aprovado o aluno que obter NF ≥ 60 pontos e com frequência $\geq 75\%$ nas aulas síncronas.



PLANO DE ENSINO PARA ATIVIDADE ACADÊMICA REMOTA EMERGENCIAL (AARE)

8. BIBLIOGRAFIA

Básica

- ATKINS, P.W.; JONES, L. Princípios de Química. Tradução de Inês Caracelli et al. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2001.
- BRADY, J.E.; HUMISTON, G.E. Química Geral. 2. ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2002.
- KOTZ, J.C.; TREICHEL J.R. Química e Reações Químicas. 3. Ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2002.
- MAIA, J.D.; BIANCHI, A.C.J. Química Geral: fundamentos. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2007.
- UCKO, D.A. Química para as ciências da saúde: uma introdução à química geral, orgânica biológica. 2.ed. São Paulo: Editora Manole Ltda. 1992.

Complementar

- ATKINS, P.W.; JONES, L. Princípios de Química. Tradução de Inês Caracelli et al. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2001.
- BRADY, J. E.; RUSSEL, J. W.; HOLUM, J. R. Chemistry: matter and its changes, 3. ed., New York: John Wiley & Sons, 2000.
- CHANG, R., Química. Trad. Joaquim J. M. Ramos et al., 5. ed. São Paulo: Editora McGraw-Hill do Brasil, 1994.
- HEIN, M., ARENA, S. Fundamentos de Química Geral. Trad. Gerardo G. B. Souza e Roberto B. Faria, 8. ed. Rio de Janeiro: Editora Livros Técnicos e Científicos, 1998.
- JOESTEN, M. D., et. al. World of Chemistry. USA: Saunders Colege Publishing, 1991.
- MAHAN, B.M.; MYERES, R.J. Química: um Curso Universitário. São Paulo: Edgard Blücher, 1998.
- MAIA, J.D.; BIANCHI, A.C.J. Química Geral: Fundamentos, 1. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2007.
- O'CONNOR, R. Fundamentos de Química. 5. ed. São Paulo: Editora Harba, 1993.
- RUSSEL, J.B. Química Geral. Tradução de Maria Guekezian, et al. 2. ed. São Paulo: McGraw-Hill do Brasil, 1994.

9. APROVAÇÃO

Aprovado em reunião do Colegiado do Curso de Biotecnologia realizada em ____/____/2021.

Prof Dr Nilson Nicolau Junior
Coordenador do Curso de Biotecnologia campus Umuarama