



SEMESTRE – 2020.1

PLANO DE ENSINO ADAPTADO

Em caráter excepcional e transitório, para substituição de aulas presenciais por aulas em meios digitais, enquanto durar a pandemia do novo coronavírus – COVID-19, em atenção à Portaria MEC 544, de 16 de junho de 2020 e à Resolução 140/2020/CUn, de 21 de julho de 2020

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	TURMAS	Nº DE HORAS-AULA SEMANAIS		TOTAL DE HORAS-AULA SEMESTRAIS
			TEÓRICAS	PRÁTICAS	
QMC 5152	Química Geral e Inorgânica I	01215	04	-	72

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)

Juliana Paula da Silva

III. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
--------	--------------------

IV. CURSO(S) PARA O(S) QUAL(IS) A DISCIPLINA É OFERECIDA

Engenharia de Alimentos

Engenharia Química

V. EMENTA

Estrutura atômica e Tabela periódica. Propriedades Periódicas. Ligações Químicas. Reações químicas e estequiometria. Teoria ácido-base. Soluções. Compostos de Coordenação.

VI. OBJETIVOS

GERAL: Tomando por base a ementa, os conhecimentos adquiridos durante a disciplina o aluno deverá capacitar os alunos para enunciar e dissertar os principais conceitos estudados e solucionar problemas relacionados aos tópicos abordados.

ESPECÍFICOS:

- Compreender os fundamentos da Química moderna como a abordagem quântica e a estrutura da matéria.
- Compreender a organização eletrônica nos átomos e sua implicação em termos de propriedades.
- Relacionar a estrutura eletrônica à tabela periódica.
- Descrever os principais tipos de ligações químicas e desenvolver estruturas de Lewis corretamente.
- Calcular corretamente as quantidades de reagentes, produtos e rendimentos de reações química simples.
- Compreender as teorias ácido base e suas implicações em Química e Bioquímica.
- Desenvolver uma noção básica da estrutura dos compostos de coordenação e da função biológica dos metais.

VII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1. PROGRAMA TEÓRICO:

1. Bloco I

- 1.1. Estrutura atômica e Propriedades Periódicas
- 1.2. Ligações Químicas
- 1.3. Compostos iônicos e Covalentes

2. Bloco II

- 2.1. Reações Químicas e estequiometria
- 2.2. Soluções
- 2.3. Teorias ácido base

3. Bloco III

- 3.1. Compostos de coordenação

VIII. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

Aulas teóricas: Aulas virtuais síncronas e web conferências na plataforma Google Meet ou outra a ser definida de acordo com a melhor adaptação para professor e alunos. Atividades assíncronas: Questionários, slides em pdf, videoaulas gravadas e demais atividades na plataforma Moodle.

As atividades durante o ensino remoto vão ocorrer 50% de forma síncrona e 50% através de atividades assíncronas. Os encontros síncronos irão ocorrer uma vez por semana em um dos horários regulares da aula. As demais horas-aulas serão cumpridas com atividades assíncronas.

OBS: O material disponibilizado na Plataforma Moodle da disciplina de Química Geral e Inorgânica será para uso exclusivo dos alunos matriculados regularmente na disciplina QMC5152 no semestre 2020.1

IX. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

A avaliação será realizada mediante a seguinte fórmula:

Nota Final = [FS x 0,10 + AA x 0,1 + P1 x 0,30 + P2 x 0,30 + SM x 0,20], onde **FS** corresponde a frequência e participação nos encontros síncronos, **AA** correspondem à participação dos alunos (resolução de listas, participação nas atividades assíncronas de modo geral), **P1** à primeira avaliação e **P2** à segunda. **SM** é o seminário/vídeo a ser preparado pelos alunos em grupo ou individualmente (dependendo do número de matriculados) acerca do tópico 3.1 presente no conteúdo programático.

Considerações Importantes:

De acordo com a Resolução 17/CUn/97 – Capítulo IV – Seção I – Artigo 72 – A nota mínima de aprovação em cada disciplina é 6,0 (seis vírgula zero).

De acordo com a Resolução 17/CUn/97 – Capítulo IV – Seção I – Artigo 70 – § 40 – Ao aluno que não comparecer às avaliações ou não apresentar trabalhos no prazo estabelecido será atribuída nota 0 (zero).

De acordo com a Resolução 17/CUn/97 – Capítulo IV – Seção I – Artigo 74. O aluno, que por motivo de força maior e plenamente justificado, deixar de realizar avaliações previstas no plano de ensino, deverá formalizar pedido de avaliação à Chefia do Departamento de Ensino ao qual a disciplina pertence, dentro do prazo de **2 (dois) dias úteis**.

REVISÃO DA AVALIAÇÃO

Segundo a Resolução 017/CUn/97 em seu Art. 73, *é facultado ao aluno requerer ao Chefe do Departamento a revisão da avaliação, mediante justificativa circunstanciada dentro de 02 (dois) dias úteis, após a divulgação do resultado.*

X. NOVA AVALIAÇÃO

RECUPERAÇÃO: O aluno com frequência suficiente (FS), que apresentar aproveitamento insuficiente, terá direito a fazer a prova de recuperação, desde que sua média final não seja inferior a 3,0 (três). A nota final do aluno que fizer a prova de recuperação será a média aritmética da nota parcial e da nota da prova de recuperação. O aluno deverá alcançar a nota mínima 6,0 (seis) para ser aprovado.

FALTA EM PROVA: O aluno que faltar alguma avaliação por motivo justificado terá o direito de fazer a prova mediante pedido de avaliação à Chefia do Departamento de Química com apresentação do comprovante dentro do prazo de 3 (três) dias úteis após a realização da mesma (Art. 74 da Resolução no 017/CUn/97 – UFSC). Em caso de deferimento, será marcada nova avaliação escrita em segunda chamada. Essa avaliação será realizada no final no semestre, em data e horário a serem combinados, com o conteúdo correspondente a prova que estará sendo repostada.

XI. CRONOGRAMA**1. CRONOGRAMA TEÓRICO*:**

Conteúdo	Data
Bloco I	01/09 a 09/10 13/10/2020
Prova 1: data provável	
Bloco II	16/10 a 20/11 24/11/2020
Prova 2: data provável	
Bloco III (incluindo seminário)	27/11 a 15/12
Prova de Recuperação	15/12/2020

**OBS: O cronograma e as datas podem vir a sofrer alterações mediante a demanda e adequação no desenvolvimento do conteúdo ministrado. Conforme descrito no cronograma, as atividades síncronas acontecerão uma vez por semana, nas terças-feiras no horário regular da aula (caso haja mudança os alunos serão avisados com antecedência).*

XII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- 1 - J. G. Dawber; A. T. Moore; Chemistry for the Life Sciences; THE MACMILLAN PRESS LTD, 1980. <https://link-springer-com.ez22.periodicos.capes.gov.br/content/pdf/10.1007%2F978-1-349-16250-5.pdf>
- 2 - M. Freemantle; Chemistry in Action; THE MACMILLAN PRESS LTD, 1987. <https://link-springer-com.ez22.periodicos.capes.gov.br/content/pdf/10.1007%2F978-1-349-18541-2.pdf>
- 3 - FREITAS, Edinilza Maria Anastácio, BARBOSA, Francisco Geraldo, FORTE, Cristiane Maria Sampaio, Química Geral I, 3º Edição, EdUECE, 2016 (disponível em <http://educapes.capes.gov.br/handle/capes/431843>)
- 4 - FURTADO, Fernando Nobre, UECE, Química Geral II, 2º edição, Fortaleza, EdUECE, 2016 (disponível em <http://educapes.capes.gov.br/handle/capes/431864>)
- 5 - Brown, T. L. Lemay Jr., H. E., Bursten B. E., Murphy, C. J., Química La Ciencia Central, 11ª Ed, Trad. Laura Fernandez Enríquez, Pearson Educación, México, 2009. ISBN 978-607-442-021-0. Disponível em <https://openlibrary.org/works/OL15130687W/Chemistry>
- 6 - Dickerson, R. E., Gray, H. B., Haight, G. P., Chemical principles. Third edition, The Benjamin/Cummings Publishing Company, Inc. , Menlo Park, CA, 1979. ISBN 0805323988. Disponível em <https://resolver.caltech.edu/CaltechBOOK:1979.001>

XIII. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

01. BROWN, T.L.; LEMAY Jr, H.E.; BURSTEN, B.E. Química A Ciência Central, 9ª ed. Editora Pearson, 2005.
02. KOTZ, J.; TREICHEL, P.M. Química Geral e Reações Químicas, vol. 1 e 2. Tradução da 6ª ed., Editora Cengage Learning, 2010.
03. RUSSELL, J.B.; Química Geral, MacGraw Hill, 2a ed., Editora Pearson, 1994.
04. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química, 3a ed., Editora Bookman, 2006.
05. LEE, J.D. Química INORGÂNICA. Edgard Blucher Ltda, 1996.
06. 4 - Materiais confeccionados e fornecidos pelo professor durante as aulas.

XIV. REGRAS BÁSICAS DE CONDUTA no ENSINO REMOTO

Para o bom andamento da disciplina e melhor aproveitamento do conteúdo os alunos inscritos estão implicitamente sujeitos às seguintes regras de conduta:

- a) A Frequência nas aulas síncronas é obrigatória e será pontuada
- b) A câmera ou webcam deve estar sempre ligada durante as aulas síncronas
- c) Participe ativamente das atividades síncronas, falando no microfone sempre que necessário
- d) Participe de todas as atividades assíncronas; elas serão pontuadas.



Documento assinado digitalmente
Juliana Paula da Silva
Data: 19/08/2020 18:30:35-0300
CPF: 058.829.089-06



Documento assinado digitalmente
Valdir Rosa Correia
Data: 21/08/2020 13:39:03-0300
CPF: 216.244.539-53