

Plano de Ensino

CAMPUS ARAXÁ		
DISCIPLINA: Química Básica	CÓDIGO: G04QBAS0.02	

Início: 03/2023

Carga Horária: Total: 30 horas/aula

Semanal: 2 aulas/aula

Créditos: 02

Natureza: Teórica

Área de Formação - DCN: Básica

Competências/habilidades a serem desenvolvidas C01, C02, C04, C05, C08, C13, C16

Departamento que oferta a disciplina: Departamento de Formação Geral

Ementa: Estrutura atômica. Propriedades periódicas dos elementos. Ligações químicas. Reações químicas. Cálculos estequiométricos. Soluções. Interações Intermoleculares.

Curso(s)	Período	Eixo	Obrigatória	Optativa
Engenharia de Automação Industrial	1º	Física e Química	Sim	Não

INTERDISCIPLINARIDADES

Prerrequisitos: Não há
Correquisitos: Não há

Objetivos: A disciplina deverá possibilitar ao estudante	
1	Observar, analisar e descrever fenômenos químicos;
2	Interpretar os resultados de análises químicas;
3	Adquirir conhecimentos para permitir o bom desempenho de disciplinas correlatas;
4	Adquirir base científica para a compreensão de aplicação dos conhecimentos de química na engenharia;
5	Correlacionar fenômenos microscópicos com fenômenos macroscópicos.

Unidades de ensino		Carga-horária Horas/aula
1	INTRODUÇÃO AOS ESTUDOS DE QUÍMICA 1.1. Matéria, massa, inércia e peso 1.2. Elementos e compostos 1.3. Substância pura e mistura 1.4. Estados físicos 1.5. Transformações físicas e químicas 1.6. Energia 1.7. Unidades e sistema internacional de medidas	2

Plano de Ensino

2	BREVE VISÃO DA QUÍMICA 2.1. Átomos e moléculas 2.2. Fórmulas 2.3. Massa atômica, molecular, número de Avogadro e mol 2.4. Balanceamento e estequiometria 2.5. Densidade 2.6. Soluções 2.7. Ácidos e bases (Arrhenius, Bronsted-Lowry e Lewis)	2
3	O ÁTOMO E A SUA ESTRUTURA ELETRÔNICA 3.1. Observação dos átomos 3.2. Modelos atômicos 3.3. Massa atômica e isótopos 3.4. Modelo da mecânica quântica 3.5. Partículas e ondas 3.6. Elétrons e suas propriedades ondulatórias 3.7. Orbitais atômicos 3.8. Números quânticos	2
4	PERIODICIDADE QUÍMICA 4.1. A descoberta da lei periódica 4.2. Raio atômico e iônico 4.3. Energia de ionização 4.4. Afinidade eletrônica 4.5. Periodicidade física: densidades e pontos de fusão 4.6. Periodicidade química: metais, não metais e metaloides	2
5	LIGAÇÃO QUÍMICA 5.1. Ligações iônicas 5.2. Ligações covalentes 5.3. Eletronegatividade dos átomos em ligações 5.4. Polarizabilidade dos átomos em ligações 5.5. Exceções à regra do octeto 5.6. Energias e comprimentos de ligação 5.7. Orbitais moleculares 5.8. Modelo VSEPR 5.9. Ligação metálica e teoria das bandas 5.10. Isolantes, condutores, semicondutores e supercondutores	3
6	FORÇAS INTERMOLECULARES 6.1. Dipolo instantâneo – dipolo induzido, dipolo – dipolo, ligação de hidrogênio 6.2. Tendências de pontos de fusão e ebulição de compostos iônicos e covalentes 6.3. Tendências de solubilidade de compostos iônicos e covalentes 6.4. Tendências de viscosidade	2
7	EQUAÇÕES QUÍMICAS E ESTEQUIOMETRIA	2

Plano de Ensino

	7.1. Como escrever uma equação química 7.2. Balanceamento por tentativa 7.3. Balanceamento de carga 7.4. Concentração e cálculos estequiométricos	
8	SOLUÇÕES E REAÇÕES EM SOLUÇÃO 8.1. Tipos de soluções 8.2. Propriedades coligativas 8.3. Reações ácido-base 8.4. Reações de precipitação 8.5. Reações REDOX	2
9	INTRODUÇÃO À TERMODINÂMICA 9.1. Sistemas, estados e energia 9.2. Conceito de entalpia 9.3. Conceito de entropia 9.4. Conceito de energia livre de Gibbs e a segunda lei da termodinâmica 9.5. Espontaneidade de reações	2
10	INTRODUÇÃO À CINÉTICA 10.1. Velocidade de reação 10.2. Mecanismos de reações: breve visão 10.3. Equação de velocidade 10.4. Fatores que alteram a velocidade da reação	2
11	EQUILÍBRIO QUÍMICO E IÔNICO 11.1. Reações no equilíbrio 11.2. Lei do equilíbrio químico 11.3. Cinética e equilíbrio 11.4. Termodinâmica e equilíbrio 11.5. Princípio de Le Châtelier 11.6. Equilíbrio de ácidos e bases 11.7. Solubilidade de sólidos iônicos (produto de solubilidade)	5
12	ELETROQUÍMICA E CORROSÃO 12.1. Células galvânicas 12.2. Células eletrolíticas 12.3. Relação entre eletrólise e equilíbrio 12.4. Corrosão	4
Total		30

Bibliografia Básica

1	ATKINS, P. W; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2006.
2	RUSSELL, J. B. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: Pearson Education do Brasil, 1994. v.1.
3	RUSSELL, J. B. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: Person Education do Brasil, 1994. v.2.

Plano de Ensino

Bibliografia Complementar	
1	BROWN, T. L. Química a ciência central. 13 ed. São Paulo: Pearson Education, 2017.
2	KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. Química geral e reações químicas. 6. ed. São Paulo: Cengage Learning, 2009. v. 1.
3	KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M. Química geral e reações químicas. 6. ed. São Paulo: Cengage Learning, 2009. v. 2.
4	BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986. v.1.
5	MAHAN, B. M.; MYERS, R.J. Química: um curso universitário. São Paulo: Edgard Blucher, 1995.



Emitido em 19/04/2023

PLANO DE ENSINO Nº 676/2023 - DFGAX (11.57.03)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 19/04/2023 10:18)

GUILHERME MENDES MARTINS

DFGAX (11.57.03)

Matrícula: ###100#2

(Assinado digitalmente em 20/04/2023 16:23)

HORACIO ALBERTINI NETO

CEAIX (11.51.16)

Matrícula: ###313#7

Visualize o documento original em <https://sig.cefetmg.br/documentos/> informando seu número: **676**, ano: **2023**, tipo:
PLANO DE ENSINO, data de emissão: **19/04/2023** e o código de verificação: **66685649d8**



PLANO DE ENSINO Nº 2223/2023 - DELMAX (11.57.05)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 19/03/2024 15:10)

HORACIO ALBERTINI NETO

COORDENADOR

CEAIX (11.51.16)

Matrícula: ###313#7

Visualize o documento original em <https://sig.cefetmg.br/documentos/> informando seu número: 2223, ano: 2023, tipo: **PLANO DE ENSINO**, data de emissão: 19/03/2024 e o código de verificação: 8efc3ae66f