

NOME DO COMPONENTE		COLEGIADO		CÓDIGO	SEMESTRE
Química Geral II		Licenciatura em química		QUIM0024	2022.1
CARGA HORÁRIA TOTAL	Teórica	Prática	HORÁRIO: Ter: 18:50 – 20:30 Sex: 20:30 – 22:10		
	45h	15h			
CURSOS ATENDIDOS				SUB-TURMAS	
Licenciatura em Química					
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)				TITULAÇÃO	
Fernando Cruvinel Damasceno				Dr.	
Apresentação de conceitos fundamentais da química: Equilíbrio Químico; Equilíbrio ácido-base; Termoquímica; Eletroquímica; Química Nuclear; Teoria do orbital molecular; Cinética química. Interface da química com outras áreas do conhecimento; Desenvolvimento do trabalho em laboratório de química (Estudo e elaboração de relatórios científicos; Observação, interpretação e conceitos fundamentais de fenômenos químicos através da realização de experimento simples e representativos); Execução de experimentos que correlacionem o aspecto conceitual à vida cotidiana de uma maneira estimulante.					
OBJETIVOS					
Compreender as bases teóricas fundamentais da Química Geral II; Entender os conceitos básicos da Química Geral II; Realizar os procedimentos básicos de um laboratório de Química Geral II					
METODOLOGIA					
Aulas expositivas e dialogadas, fazendo uso de recursos multimídia. Utilização de metodologias ativas (Estudo de caso) Resolução de exercícios Realização de experimentos no laboratório de química					
FORMAS DE AVALIAÇÃO					
Realização de avaliações escritas Seminários Relatórios de aulas práticas					
CONTEÚDOS DIDÁTICOS					
Número	Cronograma de atividades			Aulas	Aulas acumuladas
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO					
1	Apresentação da disciplina			2	2
2	Teoria de ligação de valência e Teoria do Orbital molecular			2	4
3	Teoria de ligação de valência e Teoria do Orbital molecular			2	6
4	Gases			2	8
5	Gases			2	10
6	Gases			2	12
7	Estudo de caso			2	14
8	Termoquímica			2	16
9	Termoquímica			2	18
10	Termoquímica			2	20
11	Aula prática 1			2	22
12	Estudo de caso			2	24
13	1ª Avaliação			2	26
14	Propriedades Coligativas			2	28
15	Propriedades Coligativas			2	30
16	Aula prática 2			2	32
17	Equilíbrio Químico			2	34
18	Equilíbrio Químico			2	36
19	Equilíbrio ácido-base			2	38
20	Equilíbrio ácido-base			2	40
21	Aspectos adicionais dos equilíbrios aquosos			2	42
22	Aspectos adicionais dos equilíbrios aquosos			2	44
23	Aula prática 3			2	46

24	2ª Avaliação		2	48
25	Cinética Química		2	50
26	Cinética Química		2	52
27	Cinética Química		2	54
428	Eletroquímica		2	56
29	Eletroquímica		2	58
30	Eletroquímica		2	60
31	Aula prática 4		2	62
32	Química Nuclear		2	64
33	Aula prática 5		2	66
34	Aula prática 6		2	68
35	Aula prática 7		2	70
36	3ª Avaliação		2	72
37	PROVA FINAL			

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

BÁSICA:

BROWN, T. L.; LEMAY, E. e BURSTEN, B. Química: a ciência central. Pearson 9ª Ed. São Paulo, SP, 2012.
 ATKINS, P., JONES, L. **Princípios de Química**: questionando a vida moderna e o meio ambiente, 3ª ed., Porto Alegre: Bookman, 2006.
 CONSTANTINO, M.G., SILVA, G.V.J. da, DONATE, P.M. **Fundamentos de Química Experimental**, 1ª ed., São Paulo: Edusp, 2004.
 KOTZ, J.C., TREICHEL Jr, P.M. **Química Geral e Reações Químicas**, Tradução da 9ª edição norte- americana, São Paulo: Cengage, 2016.
 MAHAN, B.M., MYERS, R.J., **Química um curso universitário**, Tradução da 4ª edição americana, São Paulo: Edgard Blucher, 1995.
 RUSSELL, J. B. **Química Geral**. 2ª Edição. São Paulo: Makron, 1994.
 MAIA, D. J., **Química Geral-Fundamentos**, 1ª Edição, Prentice Hall Brasil, 2007.
 ROZENBERG, I.M. **Química Geral**, 1ª ed., São Paulo: Edgard Blücher, 2002.

COMPLEMENTAR:

BRADY, J. E., HUMINSTON, G.E. **Química Geral**, 2ª ed., Rio de Janeiro: LTC, 1986.
 HEIN, M., ARENA, S. **Fundamentos de Química Geral**, Tradução SOUZA, G. G. B. de e FARIA, R. de B., 9ª ed., Rio de Janeiro: LTC Livros Técnicos e Científicos Editora, 1998.
 MAHAN, B.M., MYERS, R.J., **Química um curso universitário**, Tradução da 4ª edição americana, São Paulo: Edgard Blucher, 1995.

		<u> / /2022</u>	_____
DATA	ASSINATURA DO PROFESSOR	APROV. NO NDE	COORD. DO COLEGIADO