



Disciplina	CH Teórica	CH Prática	Crédito
QUÍMICA GERAL II	45	15	4.0

Turma		
Identificação	Cursos que Atende	Período
Q2	QUÍMICA	2023.1

Horário	Professor	N. Qtd Subturmas
SEG - 18 50 19 40 19 40 20 30; TER - 20 30 21 20 21 20 22 10;	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO	0

Ementa

Apresentação de conceitos fundamentais da química Equilíbrio Químico; equilíbrio Ácido-Base; Termoquímica; Eletroquímica; Química Nuclear Teoria do orbital atômico e 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 experimentos simples e representativos), Execução de experimentos que correlacionem o aspecto conceitual à vida cotidiana de uma maneira estimulante. BIBLIOGRAFIA BÁSICA 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. 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. 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.

Objetivo

Compreender as bases teóricas fundamentais da Química Entender os conceitos básicos da Química Realizar os procedimentos básicos de um laboratório de Química Geral

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

Conteúdo Programático

Teorias de Ligação Gases Soluções Termoquímica Eletroquímica Cinética Química Equilíbrio Química Química Nuclear

Forma de Avaliação

A disciplina será avaliada a partir de provas e relatórios das aulas práticas.

Avaliação 4 Exercícios

Bibliografia

BÁSICA:

Nenhuma bibliografia basica cadastrada para o componente curricular.

COMPLEMENTAR:

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.

**Unidade Programática**

Data	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas		Professor Responsável
		Início	Fim	Teórica	Prática	
05/09/2023 (Ter)	Apresentação da disciplina - Teoria de ligação	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
11/09/2023 (Seg)	Teoria da ligação de Valência	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
12/09/2023 (Ter)	Teoria do Orbital Molecular	07:00	09:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
18/09/2023 (Seg)	Teoria do Orbital Molecular	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
19/09/2023 (Ter)	Gases	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
25/09/2023 (Seg)	Gases	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
26/09/2023 (Ter)	Gases - Exercícios e estudo de caso	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
02/10/2023 (Seg)	Termoquímica	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
03/10/2023 (Ter)	Termoquímica	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
09/10/2023 (Seg)	Termoquímica	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
10/10/2023 (Ter)	Avaliação	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
14/10/2023 (Sáb)	Aula Prática	08:00	12:00	0	4	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
16/10/2023 (Seg)	Soluções (formação de soluções)	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
17/10/2023 (Ter)	Soluções (propriedades coligativas)	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
23/10/2023 (Seg)	Soluções (propriedades coligativas e coloides)	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
24/10/2023 (Ter)	Equilíbrio Químico	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
30/10/2023 (Seg)	Equilíbrio Químico	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
31/10/2023 (Ter)	Equilíbrio ácido-base	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
04/11/2023 (Sáb)	Aula Prática	08:00	12:00	0	4	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
06/11/2023 (Seg)	Equilíbrio Ácido-base	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
07/11/2023 (Ter)	Cinética Química	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
13/11/2023 (Seg)	Cinética Química	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
14/11/2023 (Ter)	Cinética Química	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
20/11/2023 (Seg)	Avaliação	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
21/11/2023 (Ter)	Eletroquímica	20:30	22:10	0	2	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
27/11/2023 (Seg)	Eletroquímica	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
28/11/2023 (Ter)	Eletroquímica	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
02/12/2023	Aula Prática	08:00	12:00	0	4	FERNANDO CRUVINEL



Unidade Programática

Data	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas		Professor Responsável
		Início	Fim	Teórica	Prática	
(Sáb)	Aula Prática					DAMASCENO
04/12/2023 (Seg)	Eletroquímica	18:50	20:30	1	1	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
05/12/2023 (Ter)	Química Nuclear	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
11/12/2023 (Seg)	Química Nuclear	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
12/12/2023 (Ter)	Avaliação	20:30	22:10	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
16/12/2023 (Sáb)	Entrega de relatórios	08:00	10:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
18/12/2023 (Seg)	Prova final	18:50	20:30	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO

Resumo número de aulas

Turma	Téorica	Prática	Prova Final
Turma Q2	57	15	2

Professor: FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO

Data de Envio: 07/08/2023

Coordenador: FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO

(Plano Aprovado)

Data de Aprovação: 05/09/2023