

Disciplina	CH Teórica	CH Prática	CH Exten.	Crédito
QUÍMICA GERAL I	60	0	0	4.0

**Turma**

Identificação	Cursos que Atende	Período
Q2	QUÍMICA	2026.1

Horário	Professor	N. Qtd Subturmas
SEG - 20 30 21 20   21 20 22 10; QUI - 18	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA	0

**Ementa**

Ligações químicas (covalentes, iônicas e metálicas); Geometria molecular; Forças intermoleculares e suas influências nas propriedades dos materiais; Reações Químicas (precipitação, ácido-base e oxirredução); Equações químicas e balanceamento; Estequiometria; Estudo das soluções (cálculo e preparo de soluções); Gases. BIBLIOGRAFIA BÁSICA ATKINS, Peter; JONES, Loretta. Princípios de Química questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre Bookman, 2012. KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul; WEAVER, Gabriela C. Química Geral e Reações Químicas. v. 1. 6 ed. São Paulo Cengage Learning, 2012. BROWN, Theodore L. et al. Química Ciência Central. 9. ed. São Paulo, Pearson 2005. COMPLEMENTAR RUSSELL, John B. Química Geral. v. 1. 2. ed. São Paulo Makron, 1994. CONSTANTINO, Maurício Gomes; SILVA, Gil Valdo José da; DONATE, Paulo Marcos. Fundamentos de Química Experimental, 2. ed. São Paulo Edusp, 2011.

**Objetivo**

Compreender as bases teóricas fundamentais da Química. Entender os conceitos básicos da Química. Compreender como a química emprega modelos para explicação de fenômenos e que tais modelos evoluem ao longo do tempo.

**Metodologia**

Aulas expositivas e dialogadas, fazendo uso de recursos multimídia. Resolução de problemas e exercícios durante as aulas. Criação de grupos de discussão para resolução de problemas. Estudos de caso.

**Conteúdo Programático**

1 Apresentação da disciplina	2 Revisão sobre elementos e compostos	3 Revisão sobre modelos atômicos	4
Revisão sobre configuração eletrônica	5 Revisão sobre tabela periódica	6 Revisão sobre propriedades periódicas	7
Ligações Químicas ligações iônicas	8 Ligações Químicas ligações iônicas	9 Ligações Químicas ligações metálicas	10
Ligações Químicas ligações metálicas	11 Revisão e resolução de exercícios	12 Primeira Avaliação	13 Ligações Químicas ligações covalentes
14 Ligações Químicas ligações covalentes	15 Características dos compostos iônicos, covalentes, metálicos e moleculares	16 Geometria molecular	17 Forças intermoleculares
19 Número de Avogadro	20 Volume molar	21 Estudo dos gases	22 Estudo dos gases
25 Fórmulas e compostos	25 Estequiometria conceitos fundamentais, equações químicas e balanceamento	26 Reações químicas evidências de reações químicas	27 Reações de precipitação
30 Estequiometria cálculos de quantidade de reagentes e produtos	31 Estequiometria rendimento de reações	32 Reações de neutralização	33 Reações de oxirredução
32 Estequiometria pureza de reagentes, reagentes limitantes e em excesso	33 Soluções solubilidade	34 Soluções	35 Soluções titulação e diluição
35 Concentração comum e molaridade	36 Terceira Avaliação	37 Avaliação Final	37 Avaliação Final

**Forma de Avaliação**

Avaliação de desempenho de forma escrita. Resolução de problemas e exercícios em sala de aula.

Avaliação 3 Exercícios

**Bibliografia****BÁSICA:**

Nenhuma bibliografia básica cadastrada para o componente curricular.

**COMPLEMENTAR:**

BÁSICA ATKINS, Peter; JONES, Loretta. Princípios de Química questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre Bookman, 2012. KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul; WEAVER, Gabriela C. Química Geral e Reações Químicas. v. 1. 6 ed. São Paulo Cengage Learning, 2012. BROWN, Theodore L. et al. Química Ciência Central. 9. ed. São Paulo, Pearson 2005. COMPLEMENTAR RUSSELL, John B. Química Geral. v. 1. 2. ed. São Paulo Makron, 1994. CONSTANTINO, Maurício Gomes; SILVA, Gil Valdo José da; DONATE, Paulo Marcos. Fundamentos de Química Experimental, 2. ed. São Paulo Edusp, 2011.

## Unidade Programática

Data	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas			Professor Responsável
		Início	Fim	Teórica	Prática	Exten	
05/03/2026 (Qui)	Apresentação da disciplina	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
09/03/2026 (Seg)	Revisão sobre elementos e compostos	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
12/03/2026 (Qui)	Revisão sobre modelos atômicos	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
16/03/2026 (Seg)	Revisão sobre configuração eletrônica	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
19/03/2026 (Qui)	Revisão sobre tabela periódica	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
23/03/2026 (Seg)	Revisão sobre propriedades periódicas	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
26/03/2026 (Qui)	Ligações Químicas ligações iônicas	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
30/03/2026 (Seg)	Ligações Químicas ligações iônicas	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
06/04/2026 (Seg)	Ligações Químicas ligações metálicas	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
09/04/2026 (Qui)	Ligações Químicas ligações metálicas	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
11/04/2026 (Sáb)	Revisão e resolução de exercícios	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
13/04/2026 (Seg)	Primeira Avaliação	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
16/04/2026 (Qui)	Ligações Químicas ligações covalentes	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
23/04/2026 (Qui)	Ligações Químicas ligações covalentes	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
27/04/2026 (Seg)	Características dos compostos iônicos, covalentes, metálicos e moleculares	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
30/04/2026 (Qui)	Geometria molecular	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
04/05/2026 (Seg)	Forças intermoleculares	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
07/05/2026 (Qui)	Mol e quantidade de matéria	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
09/05/2026 (Sáb)	Número de Avogadro	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
11/05/2026 (Seg)	Volume molar	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
14/05/2026 (Qui)	Estudo dos gases	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
16/05/2026 (Sáb)	Estudo dos gases	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
18/05/2026 (Seg)	Segunda avaliação	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
21/05/2026 (Qui)	Fórmulas e compostos	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
23/05/2026 (Sáb)	Reações químicas evidências de reações químicas	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
25/05/2026 (Seg)	Estequiometria conceitos fundamentais, equações químicas e balanceamento	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
28/05/2026 (Qui)	Reações de precipitação	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
01/06/2026	Reações de neutralização	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES

**Unidade Programática**

Data (Seg)	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas			Professor Responsável
		Início	Fim	Teórica	Prática	Exten	
08/06/2026 (Seg)	Reações de neutralização						MIMURA
11/06/2026 (Qui)	Reações de oxirredução	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
15/06/2026 (Seg)	Estequiometria cálculos de quantidade de reagentes e produtos	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
18/06/2026 (Qui)	Estequiometria rendimento de reações	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
22/06/2026 (Seg)	Estequiometria pureza de reagentes, reagentes limitantes e em excesso	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
29/06/2026 (Seg)	Soluções solubilidade	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
02/07/2026 (Qui)	Soluções concentração comum e molaridade	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
06/07/2026 (Seg)	Soluções titulação e diluição	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
09/07/2026 (Qui)	Terceira Avaliação	20:30	22:10	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA
	Prova final	18:50	20:30	2	0	0	APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA

**Resumo número de aulas**

Turma	Téorica	Prática	Extensionista	Prova Final
Turma Q2	72	0	0	2

Professor: APARECIDA MARIA SIMOES MIMURA

Data de Envio:

Coordenador:

Data de Aprovação: