

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CAMPUS REITOR JOÃO DAVID FERREIRA LIMA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA-CFM-LABORATÓRIOS DE QUÍMICA BÁSICA 106/108
CALENDÁRIO DE EXPERIMENTOS
2º SEMESTRE DE 2025

Acesse: qmcbasica.paginas.ufsc.br

QMC5125 - Química Geral Experimental A	QMC5518 Química Geral Experimental I
Primeiro bloco de experimentos	Primeiro bloco de experimentos
11, 12, 13, 14 e 15 de agosto - Introdução e algarismos significativos	13 de agosto - Introdução
18, 19, 20, 21 e 22 de agosto - Exp. 1 Medidas e tratamento de dados	20 de agosto - Experimento 01: Análise de dados experimentais (acurácia e precisão, notação científica, algarismos significativos)
25, 26, 27, 28 e 29 de agosto - Exp. 2 Ponto de fusão	27 de agosto – Experimento 02: Determinação da temperatura de fusão de substâncias
01, 02, 03, 04 e 05 de setembro - Exp. 3 Calor de reação e solidificação	03 de setembro – Experimento 04: Determinação da densidade de sólidos e líquidos
08, 09, 10, 11 e 12 de setembro - Exp. 4 Solubilidade	10 de setembro – Experimento 05: Condutividade de soluções iônicas e covalentes
15, 16, 17, 18 e 19 de setembro - Exp. 5 Cromatografia	17 de setembro – Experimento 03: Preparo de soluções
22, 23, 24, 25 e 26 de setembro - Exp. 8 Titulação ácido base	24 de setembro – Experimento 06: Titulação ácido-base, determinação da concentração do vinagre
29 e 30 de setembro, 01, 02 e 03 de outubro – Revisão teórica do primeiro bloco de experimentos	01 de outubro – Revisão teórica do primeiro bloco de experimentos
06, 07, 08, 09, e 10 de outubro – P1 Avaliação	08 de outubro - Avaliação 01
Segundo bloco de experimentos	Segundo bloco de experimentos
13, 14, 15, 16 e 17 de outubro - Exp. 9 Alúmen	15 de outubro - Experimento 07: Síntese do alúmen e o papel do reagente limitante
20, 21, 22, 23 e 24 de outubro - Exp. 11 Cinética	22 de outubro – Experimento 08: Tabela Periódica: Propriedades químicas de elementos
27 de outubro - Dia do Servidor Público (Lei nº 8.112 – art. 236) 28, 29, 30 e 31 de outubro - Exp. 10 Equilíbrio químico	29 de outubro – Experimento 10: Determinação do número de Avogadro
03, 04, 05, 06 e 07 de novembro - Exp. 7 Reações oxidação redução	05 de novembro – Experimento 09: Reação de oxirredução
10, 11, 12, 13 e 14 de novembro - Exp. 6 Massa molar de um gás; Efeito da pressão no ponto de ebulição	12 de novembro - Experimento 12: Determinação da massa molar de gases; Determinação do teor de carbonato
17, 18, 19 de novembro - Exp. 12 Água turva 20 de novembro Dia Nacional de Zumbi e da Consciência Negra 21 de novembro Dia não letivo	19 de novembro – Experimento 11: Turbidez da água: da turva à água clara
24 e 25 de novembro - Exp. 10 Equilíbrio químico 26 de novembro - Revisão teórica do segundo bloco de experimentos 27 e 28 de novembro - Exp. 12 Água turva	26 de novembro - Revisão teórica do segundo bloco de experimentos
01, 02, 03, 04 e 05 de dezembro – P2 Avaliação	03 de dezembro - Avaliação 02