

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA-CFM-LABORATÓRIOS DE QUÍMICA BÁSICA 106/108
CALENDÁRIO DE EXPERIMENTOS – 1º 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
10 a 14 de março - Introdução e algarismos significativos	12 de março - Introdução
17 a 21 de março - Exp. 1 Medidas e tratamento de dados	19 de março - Experimento 01: Análise de dados experimentais (acurácia e precisão, notação científica, algarismos significativos)
24 a 28 de março - Exp. 2 Ponto de fusão	26 de março – Experimento 02: Determinação da temperatura de fusão de substâncias
31 de março a 04 de abril - Exp. 3 Calor de reação e solidificação	02 de abril – Experimento 04: Determinação da densidade de sólidos e líquidos
07 a 11 de abril - Exp. 4 Solubilidade	09 de abril – Experimento 05: Condutividade de soluções iônicas e covalentes
14 a 17 de abril - Exp. 5 Cromatografia	16 de abril – Experimento 03: Preparo de soluções
18 de abril – Feriado (Sexta-Feira Santa)	
21 de abril – Feriado (Tiradentes)	23 de abril – Experimento 06: Titulação ácido-base, determinação da concentração do vinagre
22 a 24 de abril - Exp. 8 Titulação ácido base	
25 de abril - Exp. 5 Cromatografia	
28 de abril - Exp. 8 Titulação ácido base	30 de abril – Atividades a serem definidas pelo Professor
29 e 30 de abril – Atividades a serem definidas pelo Professor	
01 e 02 de maio – Feriado (Dia do Trabalho) e dia não letivo	
05 a 08 de maio – P1 Avaliação	07 de maio - Avaliação 01
09 de maio - Exp. 8 Titulação ácido base	
Segundo bloco de experimentos	Segundo bloco de experimentos
12 a 15 de maio - Exp. 9 Alúmen	14 de maio - Experimento 07: Síntese do alúmen e o papel do reagente limitante
16 de maio – P1 Avaliação	
19 a 23 de maio - Exp. 11 Cinética	21 de maio – Experimento 08: Tabela Periódica: Propriedades químicas de elementos
26 a 30 de maio - Exp. 10 Equilíbrio químico	28 de maio– Experimento 10: Determinação do número de Avogadro
02 a 06 de junho - Exp. 7 Reações oxidação redução	04 de junho – Experimento 09: Reação de oxirredução
09 a 13 de junho - Exp. 6 Massa molar de um gás; Efeito da pressão no ponto de ebulição	11 de junho - Experimento 12: Determinação da massa molar de gases; Determinação do teor de carbonato
16 a 18 de junho - Exp. 12 Água turva	18 de junho – Experimento 11: Turbidez da água: da turva à água clara
19 e 20 de junho – Feriado (Corpus Christi) e Dia não letivo	
23 a 25 de junho - Atividades a serem definidas pelo Professor	25 de junho - Atividades a serem definidas pelo Professor
26 e 27 de junho - Exp. 12 Água turva	
30 de junho a 03 de julho – P2 Avaliação	02 de julho - Avaliação 02
04 de julho – Exp. 9 Alúmen	
07 a 10 de julho – Atividades encerradas	
11 de julho – P2 Avaliação	