

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](http://qmcbasica.paginas.ufsc.br)

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