



Universidade Federal de Santa Catarina

Departamento de Química

Disciplina: Química Analítica Experimental (QMC5326, QMC5307) – 2013/02

Professores: Alessandra Smaniotto

### Aulas de Laboratório e Avaliações

Data	Práticas nº	Descrição
12,13,14,15/08		Apresentação da disciplina: normas de segurança de laboratório, plano de ensino, cronograma, formas de avaliação, bibliografia e roteiro das experiências
19,20,21,22/08	01	Equilíbrio de dissociação de ácidos e bases fracos, soluções tampão
	02	Equilíbrio envolvendo hidrólise de sais, ácidos e bases fracos
26,27,28,29/08	03	Equilíbrios químicos em sistemas heterogêneos
02,03,04,05/09	04	Calibração de aparelhos volumétricos
09,10,11,12/09	05	Preparação e padronização de soluções ácidas e básicas
16,17,18,19/09	06	Determinação da acidez em vinagre
	07	Determinação da acidez em vinho
23,24,25,26/09	08	Determinação da capacidade antiácida de produtos farmacêuticos
30/09,01,02,03/10	09	Determinação gravimétrica de ferro em suplemento alimentar
07,08,09,10/10	10	Determinação de cloreto empregando o método de Mohr
14,15,16,17/10	11	Determinação de iodeto através do método de Fajans
	12	Determinação de brometo empregando o método de Volhard
21,22,23,24/10		<b>Prova Escrita de Laboratório (P1): Práticas 1 a 9</b>
28,29,30,31/10	13	Equilíbrios simultâneos de precipitação, complexação e óxido-redução
04,05,06,07/11	14	Determinação de cálcio e magnésio em produtos comerciais
	15	Determinação de cálcio e magnésio e dureza de águas
11,12,13,14/11	16	Determinação de peróxido de hidrogênio em água oxigenada comercial
18,19,20,21/11	17	Determinação de vitamina C em produtos comerciais
25,26,27,28/11		<b>Prova Escrita de Laboratório (P2): Práticas 10 a 17</b>
02,03,04,05/12		<b>Prova Substitutiva - Falta Justificada</b>
		<b>MR:</b> Média de relatórios (N-1) <b>AL:</b> Avaliação de Laboratório (Presenças e pontualidade, participação e organização laboratorial).

$$\text{Média Final} = 0,3 \text{ P1} + 0,3 \text{ P2} + 0,3 \text{ MR} + 0,1 \text{ AL}$$