

# QFL 1111 – Química Analítica I – 2º semestre de 2023

Profa. Dra. Silvia Serrano: B2 Superior - Sala 253 – [shps@iq.usp.br](mailto:shps@iq.usp.br)

Prof. Dr. Mauro Bertotti: B2 Superior – Sala 258 – [mbertott@iq.usp.br](mailto:mbertott@iq.usp.br)

Dra. Nathalia Florencia: [nathalia@iq.usp.br](mailto:nathalia@iq.usp.br)

## Monitores Graduação:

Luna dos Santos - [1901.santos@usp.br](mailto:1901.santos@usp.br)

Flora Pinheiro Cauli Carvalho: [cauli\\_2004@usp.br](mailto:cauli_2004@usp.br)

Leticia Almeida Souza: [leticia\\_souza@usp.br](mailto:leticia_souza@usp.br)

## Monitores Pós-Graduação:

Eleilton da Silva: B12 Superior – Sala 1272 – [eleilton.eds@usp.br](mailto:eleilton.eds@usp.br)

Ivan Verlangieri: B12 Superior – Sala 1272 – [ivanverlangieri@gmail.com](mailto:ivanverlangieri@gmail.com)

Técnicos: Roberto e Renato

## Critério de avaliação

ML = média aritmética de 3 Análises e 2 Testes      MP = (P1+P2)/2

MP = Média das Provas Teóricas e ML= Média de Laboratório

MF = (MPxML)<sup>1/2</sup>, se MP≥4,0. Se MP<4,0, então MF = MP

## Avisos

- Não haverá prova substitutiva! Entretanto, o aluno que por motivos de saúde não comparecer a uma das provas teóricas, poderá realizar uma prova substitutiva mediante apresentação de atestado médico.
- Não haverá substituição das atividades de laboratório.

## Cronograma – Conteúdo Programático

Dia	Conteúdo Ministrado
07/08	<b>Teoria 1:</b> Apresentação do Curso, Objetivos, Metodologia – Equilíbrios Ácido - Base
14/08	<b>Teoria 2:</b> Equilíbrios Ácido – Base
21/08	<b>Teoria 3:</b> Equilíbrios Ácido - Base
28/08	<b>Teoria 4:</b> Equilíbrios de Precipitação
04/09	<b>Recesso Escolar – Não haverá aula</b>
11/09	<b>LAB 1</b> - Reações de identificação dos íons Na <sup>+</sup> , K <sup>+</sup> , NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> , Cl <sup>-</sup> , SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> e CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> + Teste1
18/09	<b>LAB 2</b> - Reações de identificação dos íons Ba <sup>2+</sup> , Ca <sup>2+</sup> , Sr <sup>2+</sup> , Mg <sup>2+</sup> + Análise I
25/09	<b>Semana da Química – Não haverá aula</b>
02/10	
09/10	
16/10	
23/10	Equilíbrios de precipitação + Aula de exercícios
30/10	<b>Primeira Prova - Teoria</b>
06/11	<b>Teoria 5:</b> Equilíbrios de complexação
13/11	<b>Teoria 6:</b> Equilíbrios redox
20/11	<b>Recesso Escolar – Não haverá aula</b>
27/11	<b>LAB 3</b> – Reações de identificação dos íons Fe <sup>3+</sup> , Mn <sup>2+</sup> , Al <sup>3+</sup> , Zn <sup>2+</sup> , Br <sup>-</sup> , I <sup>-</sup> , NO <sub>2</sub> <sup>-</sup> e NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> + Teste 2
04/12	<b>LAB 4</b> – Análise II
11/12	<b>LAB 5</b> – Análise de amostra contendo todos os íons
18/12	<b>Segunda Prova – Teoria</b>