

## CALENDÁRIO DE ATIVIDADES – SQF 0373 - QUÍMICA GERAL PARA CFBio – 2016

Prof. Marcelo H. Gehlen (marcelog@iqsc.usp.br)

Data	Atividade	obs
<b>AGOSTO</b>		
03/08	Apresentação da Disciplina (Sala 147)	
04/08	Aula teórica (Anfiteatro Novo)	
10/08	Aula teórica (Sala 147)	
11/08	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
17/08	Apresentação do Laboratório (14 h <u>Campus 2</u> ) Normas de Segurança e Procedimentos de Laboratório: <b>Prática 1: Medidas de massa e volume</b>	Usar Jaleco e óculos de segurança
18/08	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
24/08	Aula Teórica (Sala 147)	
25/08	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
31/08	Aula de Laboratório (14 h <u>Campus 2</u> ) <b>Prática 2: Preparação e Padronização de Soluções</b>	Usar Jaleco e óculos de segurança
<b>SETEMBRO</b>		
01/09	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
15/09	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
21/09	Aula de Laboratório (14 h <u>Campus 2</u> ) <b>Prática 3: Ácidos e Bases</b>	Usar Jaleco e óculos de segurança
<b>OUTUBRO</b>		
05/10	Aula Teórica (Sala 147)	
<b>06/10</b>	<b>PROVA 1 (Anfiteatro Novo)</b>	
13/10	Aula Teórica (Sala 147)	
19/10	Aula de Laboratório (14 h <u>Campus 2</u> ) <b>Prática 4: Solubilidade de Sólidos em Líquidos</b>	
26/10	Aula Teórica (Sala 147)	
27/10	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
<b>NOVEMBRO</b>		
09/11	Aula Teórica (Sala 147)	
10/11	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
16/11	Aula de Laboratório (14 h <u>Campus 2</u> ) <b>Prática 5: Síntese da Aspirina</b>	Usar Jaleco e óculos de segurança
17/11	Aula Teórica (Anfiteatro Novo)	
23/11	Aula Teórica (Sala 147)	
<b>24/11</b>	<b>PROVA 2 (Anfiteatro Novo)</b>	
30/11	Aula de Laboratório (14 h <u>Campus 2</u> ) <b>Prática 6: Purificação e Caracterização da Aspirina</b>	Usar Jaleco e óculos de segurança

## Programa Temático das Aulas Teóricas e de Laboratório:

- 1) Medidas de massa, volume e temperatura. Erros e incertezas
- 2) Preparação e Padronização de Soluções
- 3) Teorias de Ácidos e Bases e Soluções Tampão
- 4) Solubilidade e Equilíbrio Químico
- 5) Introdução à Cinética Química e Reatividade

PROVA 1 (Tópicos 1, 2, 3)

PROVA 2 (Tópicos 4, 5)

Avaliação: Nota final = (MP+ MR)/2

MP: Média das Provas

MR: Média dos relatórios

## Livros de Química Geral Sugeridos

- i) Mahan - Myers, Química um Curso Universitário, Ed. Edgard Blücher
- ii) Química – A Ciência Central, T. L. Brown, Ed. Person.
- iii) Princípios de Química, P. Atkins, L. Jones , Ed. Bookman
- iv) Introdução à Química Geral , F.A. Bettelheim, Ed. Cengage

OBSERVAÇÃO IMPORTANTE : O curso será apoiado por material de consulta das aulas, informes, cronograma, roteiros de aulas prática, entrega de relatórios e outras atividades no sistema de apoio às disciplinas **MOODLE – STOA** da USP (Entrar no site: **disciplinas.stoa.usp.br** e realizar seu cadastro. Acessar a disciplina do curso regularmente)