



QUÍMICA GERAL EXPERIMENTAL

Cronograma - 1º semestre de 2016



Horário: Sexta-feira, 19h - 22h30.

Responsáveis: Profa. Dra. Glaucia Maria da Silva e Profa. Dra. Daniela Gonçalves de Abreu

Técnicos: Daniela Mica Espimpolo e Janaína de Godoy Gonçalves.

Mês	Dia	TEMA	LOCAL
Fevereiro	26	Apresentação do programa da disciplina, das normas de segurança e do cronograma de atividades.	Sala 14 do Bloco Didático das Exatas (BDE)
Março	04	Atividade sobre vidrarias e materiais de laboratório. Experimento 1 – <i>Introdução ao Laboratório Químico, Técnica de Pesagem e de transferência de sólidos e líquidos</i>	Sala 14 BDE/Laboratório Didático
	11	Discussão dos experimentos.	Sala 14 BDE
	18	Experimento 2 – <i>Propriedades das substâncias: densidade</i>	Laboratório Didático
	25	Semana Santa. Não haverá aula.	
Abril	01	Experimento 3 – <i>Propriedades das substâncias: solubilidade</i>	Laboratório Didático
	08	Discussão dos experimentos.	Sala 14 BDE
	15	Prova 1	Sala 14 BDE/Laboratório Didático
	22	Recesso. Não haverá aula.	
	29	Experimento 4 – <i>Separação de misturas: Recristalização e extração com solventes</i>	Laboratório Didático
Maio	06	Experimento 5 – <i>Propriedades das substâncias: ponto de ebulição e ponto de fusão</i>	Laboratório Didático
	13	Discussão dos experimentos.	Sala 14 BDE
	20	Experimento 6 – <i>Separação de misturas: Destilação e extração de óleos essenciais.</i>	Laboratório Didático
	27	Recesso. Não haverá aula.	
Junho	03	Experimento 7 – <i>Separação de misturas: Cromatografia.</i>	Laboratório Didático
	10	Discussão dos experimentos.	Sala 14 BDE
	17	Prova 2	Sala 14 BDE/ Laboratório Didático
	24	Encerramento do semestre.	Sala 14 BDE

Avaliações: Nas avaliações serão atribuídas notas de zero a dez.

$$\text{Média do semestre} = \frac{(P1 \times 3) + (P2 \times 3) + (\text{média dos relatórios} \times 3) + (\text{desempenho} \times 1)}{10}$$

P1: nota na Prova 1

P2: nota na Prova 2

$$\text{Média Final} = \frac{(\text{Média } 1^\circ \text{ semestre} \times 4) + (\text{Média } 2^\circ \text{ semestre} \times 6)}{10}$$

OBS: Por ser uma disciplina prática, NÃO HÁ RECUPERAÇÃO!!