



Informações da disciplina

Disciplina: QUI212 - Química Geral Experimental (T06)

Créditos: 16 horas

Sala: LQG - Bloco E

Dia/hora: TER, 15:45 – 17:30

Pré-requisitos: -

Informações do professor

Nome: Lucas Raposo Carvalho

Sala: Sala C2248, Instituto de Física e Química, 2º andar.

E-mail: lucasraposo@unifei.edu.br

Horário de atendimento: Mediante agendamento por e-mail.

1 Breve descrição da disciplina

Pretende-se preparar os alunos de cursos de Engenharia em tópicos experimentais centrais de Química Geral. As práticas abordarão, especificamente:

1. Introdução às técnicas de laboratório;
2. Evidências macroscópicas de reações químicas;
3. Equilíbrio químico;
4. Termodinâmica química; e
5. Eletroquímica.

2 Objetivos da disciplina

Ao final da disciplina, espera-se que o aluno possua as seguintes habilidades/competências:

- Identificar a saber o uso das principais vidrarias de um laboratório de Química;
- Saber as principais normas de segurança em um laboratório e a importância de segui-las;

- Ser capaz de calibrar uma vidraria a partir de seu volume máximo e da massa relativa a tal volume;
- Saber determinar a densidade de um líquido de forma acurada;
- Ser capaz de utilizar conceitos estatísticos básicos para analisar dados;
- Analisar evidências macroscópicas de reações químicas e saber justificá-las;
- Identificar fatores que deslocam o equilíbrio de reações químicas na prática;
- Determinar entalpias de reações químicas a partir de dados de temperatura;
- Identificar aspectos teóricos de eletroquímica na prática, como espontaneidade de reações, elementos de uma pilha e produtos de eletrólise;
- Ser capaz de sintetizar raciocínio e transpor ideias para o papel;
- Ser capaz de produzir relatórios concisos e informativos.

3 Formas de avaliação

Os alunos serão avaliados por relatórios (um para cada prática, totalizando 5) e provas (uma a cada cinco práticas, totalizando 2).

1. Os relatórios (R1 a R5, valendo 1,2 pontos cada e totalizando 6 pontos) deverão ser entregues, **no formato pdf, pelo SIGAA** (uma atividade será aberta para cada prática). O prazo total para entrega será *6 dias, 23 horas e 59 minutos*. Relatórios entregues fora do prazo e por outros meios sem ser pelo SIGAA **não serão aceitos**;
2. As provas (P1 e P2, valendo 2 pontos cada e totalizando 4 pontos) abordarão os conteúdos das práticas e serão aplicadas em horário de aula na sala **C2223** (Laboratório Didático de Ensino de Física), no IFQ, conforme disposto na tabela abaixo:

Prova	Data	Práticas abordadas
P1	20/05	1 a 3
P2	01/07	4 e 5

3. Conforme a organização de notas e avaliações no SIGAA, a nota da N1 (nota **única**) será calculada conforme a **Equação 1**. Em outras palavras, as avaliações terão peso 1 e a soma de todas as notas dará origem à nota da N1;

$$N1 = \sum_{i=1}^5 R_i + \sum_{j=1}^2 P_j \quad (1)$$

4. Assim como todas as outras disciplinas experimentais, **não haverá avaliação substitutiva**. Todavia, é importante ressaltar que a falta de um dos integrantes do grupo à prática, *embora fortemente desencorajada*, não implica na impossibilidade da dupla confeccionar o relatório. Se *ao menos um* integrante comparecer na aula prática, o respectivo relatório poderá ser entregue com o nome de todos os integrantes do grupo, desde que estejam de comum acordo.

4 Calendário

TERÇA-FEIRA	
<div>Data: 11/3</div> <p>Não haverá aula (Integra)</p>	1
<div>Data: 18/3</div> <p>Não haverá aula</p>	2
<div>Data: 25/3</div> <p>Segurança em laboratório</p>	3
<div>Data: 1/4</div>	4
<div>Data: 8/4</div> <p>Prática 1: Introdução às técnicas de laboratório</p>	5
<div>Data: 15/4</div>	6

TERÇA-FEIRA	
Data: 22/4 Não haverá aula	7
Data: 29/4 Não haverá aula	8
Data: 6/5 Prática 2: Reações químicas – Evidências macroscópicas	9
Data: 13/5	10
Data: 20/5 Prática 3: Equilíbrio químico	11
Data: 27/5	12
Data: 3/6 Prática 4: Termodinâmica química	13
Data: 10/6	14
Data: 17/6 P1: Práticas 1 a 3	15

TERÇA-FEIRA	
Data: 24/6 Prática 5: Eletroquímica	16
Data: 1/7	17
Data: 8/7 P2: Práticas 4 e 5	18