


UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS AGRÁRIAS
Coordenadoria do Curso de Graduação em
Ciência e Tecnologia de Alimentos

Rod. Admar Gonzaga, 1346 - Itacorubi - CEP 88034.001 - Florianópolis SC

Tel: 48 3721-6290

 E-mail: cta.cca@contato.ufsc.br - <http://www.cta.ufsc.br>

CRONOGRAMA DE REPOSIÇÃO
SEMESTRE - 2024.1
REPOSIÇÃO DE ATIVIDADES EM VIRTUDE DA GREVE DOCENTE OU DA PARALISAÇÃO ESTUDANTIL DE 2024-1.
OBS: Detalhar todas as datas das atividades do semestre 2024-1, contemplando as que já foram ministradas (pré-greve), bem como o detalhamento das atividades de reposição (pós-greve).

Data		H/A
11/03 a 13/03	-Apresentação da disciplina. Algarismos significativos. Operações com algarismos significativos. Arredondamento. Média e mediana. Exatidão e precisão de um resultado experimental. Tipos de erros experimentais. Estatística aplicada a uma pequena série de resultados. Como expressar os resultados de uma análise.	4
18/03 a 25/03	-Lei de ação das massas. Grau de dissociação. Eletrólitos fortes e fracos. Constante de dissociação de eletrólitos fracos. Deslocamento de equilíbrio iônico. Atividade e coeficiente de atividade. Força iônica. Lei Limite de Debye e Hückel. Cálculos empregando a lei limite. Avaliação da constante de equilíbrio termodinâmico.	6
27/03 a 03/04	-Teoria ácido-base. Autoprotólise da água. Produto iônico. Concentração o hidrogeniônica, pH. Ácidos fortes e bases fortes. Ácidos fracos e bases fracas. Ácidos polipróticos. Espécies anfóteras. Hidrólise. Soluções reguladoras de pH (solução tampão). Ácidos e bases em solventes aquosos. Correção da lista de exercícios.	6
10/04 a 17/04	-Princípios gerais da Análise Volumétrica. Ponto de equivalência e ponto final. Determinação do ponto final. Solução padrão. Cálculos em análise. Padronização de soluções. Titulação de retorno.	6
22/04 a 06/04	-Curvas de titulação ácido-base. Efeito da concentração na curva de titulação. Efeito da constante de dissociação na curva de titulação. Teoria dos indicadores ácido-base. Determinação do ponto final. Erros provocados pelos indicadores. Correção da lista de exercícios.	8
13/05 a 20/05 01/07 a 03/07	-Solubilidade e constantes de solubilidade. Condições de precipitação e dissolução. Precipitação fracionada. Fatores que influenciam a solubilidade. Influência do pH na precipitação de hidróxidos. Precipitação de sulfetos.	6
22/05 a 27/05 08/07	-Curvas de titulação. Fatores que afetam a curva de titulação. Detecção do ponto final. Método de Mohr. Método de Volhard. Método de Fajans. Mecanismo de precipitação. Aspectos físicos da precipitação: pureza dos precipitados, co-precipitação, pós-precipitação, lavagem e purificação dos precipitados.	4
29/05 a 03/06 05/08	-Precipitação a partir solução homogênea. Reagentes precipitantes. Cálculos em análise gravimétrica. Correção da lista de exercícios (a combinar em outro dia e horário).	4
10/06 a 19/06 05/08 a 07/08	-Equilíbrio de formação de complexos. Constantes de equilíbrio. Influência do pH na formação dos complexos. Constantes condicionais. Agentes complexantes. Complexometria com EDTA. Curvas de titulação. Determinação do ponto final. Agentes complexantes auxiliares. Agentes mascarantes.	8
24/06 a 01/07 12/08 a 14/08	-Equilíbrios de oxi-redução. Conceitos gerais. Sistemas espontâneos e não espontâneos. Normas da IUPAC para estabelecimento do sistema de eletroquímico. Equação de Nernst. Potencial padrão. Constantes de equilíbrio e previsão das reações de óxido-redução. Potencial formal. Influência do pH nos equilíbrios de óxido-redução. Curvas de titulação. Fatores que afetam a curva de titulação. Determinação do ponto final da titulação. Correção da lista de exercícios (a combinar em outro dia e horário)	6



Assinatura do Professor

Documento assinado digitalmente

Luiz Augusto dos Santos Madureira

Data: 05/07/2024 12:53:35-0300

CPF: ***.758.517-**

 Verifique as assinaturas em <https://v.ufsc.br>