

PLANO DE ENSINO DE DISCIPLINA

Regime de Estudos Continuados Emergenciais 2020

BCL0307-15SA TRANSFORMAÇÕES QUÍMICAS (T-P-I: 3 – 2 – 5)

Turma A - Matutino - Santo André

Prof. Dr. João Henrique Ghilardi Lago (**TEORIA** / TURMA A)

Prof. Dr. João Henrique Ghilardi Lago (**PRÁTICA** / TURMA A1)

Prof. Dr. José Carlos Rodrigues Silva (**PRÁTICA** / TURMA A2)

Profa. Dra. Juliana Marchi (**PRÁTICA** / TURMA A3)

INFORMAÇÕES GERAIS

- ✦ **Sobre as Aulas:** oferecidas na forma de slides comentados.
- ✦ **Estratégias Didáticas oferecidas:** slides comentados; seleção de animações disponíveis sobre os assuntos, com direitos de uso geral; listas de exercícios comentadas, entre outros, a depender da demanda e resposta dos discentes ao oferecimento da disciplina.
- ✦ **Atendimento da Docente para tirar dúvidas:** também será oferecido de forma síncrona em horário previamente agendado com os alunos.
- ✦ **Sobre a Aferição da Presença:** todas as aulas são acompanhadas de exercícios, cuja entrega, via TIDIA, MOODLE e/ou SIGAA, estará atrelada à atribuição da presença naquela aula. O discente terá sete dias úteis para realizar a atividade, contados a partir do primeiro dia da aula da semana, exceto para a última aula, que lhe será concedido cinco dias úteis para entrega. As datas das aulas e de entrega das atividades estão disponibilizadas no cronograma abaixo.
- ✦ **Sobre as Listas de Exercícios:** estão disponibilizadas e têm como objetivo orientar o estudo.
- ✦ **Sobre os monitores:** A disciplina conta com o auxílio de três monitores, os quais atuavam antes da suspensão das aulas. Os monitores continuarão com o trabalho durante o período remoto e têm a responsabilidade de providenciar os gabaritos dos exercícios para os docentes da disciplina divulgar entre os discentes das suas turmas.

- ☀ **Sobre a Atribuição do Conceito Final:** O desempenho nas atividades realizadas ao longo do período remoto fará parte da composição do Conceito Final da disciplina, em conjunto com a Avaliação sobre a Parte Teórica e as Avaliações que concernem à Parte Prática, que será realizada integralmente na forma presencial quando do retorno das atividades.
- ☀ **Sobre Atividades Presenciais:** para encerrar a disciplina serão necessárias atividades presenciais para:
 - Realização das três aulas práticas definidas no plano de ensino original da disciplina.
 - Ministrando uma ou duas aulas de revisão/discussão dos conteúdos ministrado de forma remota, a depender da observação dos docentes da disciplina sobre a resposta dos seus alunos ao oferecimento promovido durante o período remoto.
 - Aplicação de Avaliações, referentes às Partes Teóricas e Práticas, incluindo Substitutiva e Recuperação.

Portanto, serão necessárias três semanas de aulas, ao retorno das atividades presenciais, num total de 15 horas. O grupo de docentes da disciplina estará empenhado em elaborar um cronograma único para a execução das atividades presenciais, principalmente no que concerne à parte prática.

CRONOGRAMA PARA ENTREGA DAS ATIVIDADES E AFERIÇÃO DA PRESENÇA DURANTE O PERÍODO DE OFERECIMENTO DO REGIME ECE

Aula (Semana)	Tema Central	Data para entrega da atividade
1 (20 a 25/04)	Cinética Química.	29/04
2 (27/04 a 30/04)	Cinética Química.	06/05
3 (04 a 09/05)	Cinética Química.	12/05
4 (11 a 16 /05)	Equilíbrio Químico.	19/05
5 (18 a 23/05)	Equilíbrio Químico.	26/05
6 (25 a 30/05)	Equilíbrio Ácido-Base.	02/06
7 (01 a 06/06)	Equilíbrios de Precipitação.	05/06

PLANO DE ENSINO

AULA/ Semana	HORAS (T + I)	UNIDADE (TEMA PRINCIPAL)	SUBUNIDADES (SUBTEMAS)	OBJETIVOS GERAIS e ESPECÍFICOS	Atividade teórica	Atividade Prática
Aula 1 20/04	6 h	Cinética Química	Leis de Velocidade. Ordem de Reação	G: Entender os aspectos empíricos que envolvem as Leis de velocidade e ordem das reações químicas. E: Encontrar as Leis de Velocidade ordens de reação pelo método integral.	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.
Aula 2 27/04	6 h	Cinética Química	Leis de Velocidade. Catalisadores homogêneos e heterogêneos.	G: Entender os aspectos empíricos que envolvem as Leis de velocidade e ordem das reações químicas. E: Encontrar as Leis de Velocidade ordens de reação pelo método integral.	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.
Aula 3 04/05	6 h	Cinética Química	Mecanismos de reação – reações diretas e inversas	G: Reconhecer etapas lentas/limitantes de uma reação. Estudo de reações reversíveis. E: Reconhecer mecanismos de reações simples.	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.

Aula 4 11/05	6 h	Equilíbrio Químico	Fatores que alteram o equilíbrio.	G: Entender a diferença entre Termodinâmica e Cinética. E: Entender o Princípio de Le Chatelier e aplicá-lo em seus diversos casos.	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.
Aula 5 18/05	6 h	Equilíbrio Químico	Continuação da aula anterior: Fatores que alteram o equilíbrio.	G: Entender a diferença entre Termodinâmica e Cinética. E: Entender o Princípio de Le Chatelier e aplicá-lo em seus diversos casos.	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.
Aula 6 25/05	6 h	Equilíbrio Ácido-Base.	Eletrólitos fortes e fracos. Cálculo de pH.	G: Reconhecer o equilíbrio químico em reações específicas. E: Entender a diferença nas forças dos eletrólitos. Fazer cálculos simples de pH	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.
Aula 7 01/06	6 h	Equilíbrios de Precipitação.	Brevíssima introdução aos equilíbrios de solubilização. Processos industriais: Solvay, Haber-Bosch e Ostwald.	G: Reconhecer o equilíbrio químico em reações específicas. E: Fazer cálculos simples de equilíbrios em reações que envolvem solubilização.	Assistir a apresentação com explanação sobre o assunto (slides comentados)	Resolver os exercícios da lista disponibilizada.

OBS.: TODAS AS ATIVIDADES REFERENTES ÀS AULAS PRÁTICAS (execução dos experimentos, discussões e avaliações específicas, serão realizadas presencialmente, após o retorno às aulas).