

NOME DO COMPONENTE		TIPO DA DISCIPLINA		COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
FUNDAMENTOS DA QUÍMICA II		OBRIGATORIA		CCINAT/SRN	CIEN0038	2020.2 Remoto
CARGA HORÁRIA TOTAL	SINCRONA	ASSINCRONA	HORÁRIO:			
60	24	36	Ter 20:30-21:20 21:20-22:10 Qua 18:50-19:40 19:40-20:30			
CURSOS ATENDIDOS						SUB-TURMAS
CIÊNCIAS DA NATUREZA/SRN e LICENCIATURA EM QUÍMICA/SRN						C3
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)						TITULAÇÃO
YARIADNER COSTA BRITO SPINELLI						DOUTORADO
EMENTA.						
1. Número de oxidação; 2. Funções inorgânicas; 3. Reações químicas; 4. Estequiometria das reações e preparo de soluções. Experimental: 1. Ácidos e bases; 2. Reações com óxidos; 3. Reatividade química dos metais; 4. Ocorrência das reações de dupla troca; 5. Preparo e padronização de soluções.						
OBJETIVOS						
A disciplina visa à compreensão dos princípios fundamentais da química envolvendo reações químicas e funções inorgânicas.						
METODOLOGIA						
As aulas ocorrerão de forma online, sendo mesclada em atividades síncronas e assíncronas, buscando aplicar o estudo dirigido em grupos, a interação dos alunos com os temas aplicados, modelos e simulações de moléculas e reações químicas, apresentações e indicações de videoaulas, filmes, livros, artigos, séries e podcasts que abordem os temas específicos da disciplina. Serão realizados momentos de atividades participativas dos alunos (webnários) com intuito de discussão e avaliação. Os recursos materiais utilizados serão: Notebook, programas de edição de vídeo (ShotCut/OBS), sistemas para as aulas síncronas, google sala de aula, google meet; para o registro de frequência e encaminhamentos de arquivos será utilizado o google forms. Será disponibilizado um grupo de watzap como forma alternativa de comunicação com os alunos. O docente disponibilizará 1 hora por semana para plantão de dúvidas no dia e horário a ser acordado com a turma.						
FORMAS DE AVALIAÇÃO						
Participação nas aulas síncronas e assíncronas, atividades síncronas e assíncronas, webnario, avaliação escrita.						

CONTEÚDOS DIDÁTICOS	
Número	Cronograma de atividades
01 – S	Introdução à disciplina e orientações acerca da dinâmica das aulas remotas.
02 – S	Introdução ao Número de Oxidação ; essa aula será de forma síncrona, e no final será disponibilizada uma atividade para a aula assíncrona.
03 – As	Realização da atividade assíncrona disponibilizada na ultima aula para discussão na próxima aula síncrona
04 – S e As	Discussão com os estudantes acerca da atividade aplicada; Reações de Oxirredução . A aula será realizada de forma síncrona com apresentação de slides e exemplos do cotidiano. Ao final será disponibilizado um exercício para responder de forma assíncrona.
05 – As	Resolução da atividade assíncrona (Nox-Oxirredução).
06 – S	Aula síncrona Introdução às funções inorgânicas .
07 – As	Texto para leitura sobre funções inorgânicas.
08 – S	Funções Inorgânicas - Contextualizando ácidos, bases, sais e óxidos apresentação de videos e materiais didaticos.
09 – As	Atividade assincrona acerca das funções Inorgânicas.
10 – S	Reações químicas . Aula explicativa em slides e videos didáticos. Encaminhamento de atividade pára proxima aula.
11 – As	Realização da atividade assíncrona (em grupo) sobre Reações químicas.
12 – S	Estequiometria e Soluções (Aula explicativa síncrona)
13 – As	Organização de grupos para trabalho. Orientações dos trabalhos a serem desenvolvidos para nota (classroom).
14 – As	Videos com experimentos sobre ácidos, bases e óxidos .
15 – S	Discussão sobre os vídeos e experimentos assistidos e definição dos trabalhos a serem apresentados.
16 – As	Videoaula sobre Reatividade química dos metais e Ocorrência das reações de dupla troca ;
17 – S	Discussão sobre o vídeo, abordagem sobre Preparo e padronização de soluções
18 – As	Estudo para avaliação e Preparação dos trabalhos em Grupo a serem apresentados.
19 – S e As	Avaliação escrita – Disponibilização no classroom e orientações.
20 – S e As	Discussões,dúvidas e orientações para o trabalho de conclusão da disciplina (Webnários)
21 – S	Webnários
22 – S	Webnários
23 – S	Webnários
24 – S	Fechamento da disciplina
25 – S	Avaliação final
60 horas	Para cada atividade síncrona serão consideradas 1,5 horas e para as assincronas serão contabilizadas 3 horas.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

Bibliografia básica:

1. ATKINS, P. e JONES, L. *Princípios de Química*. Bookman 3ª Ed. Porto Alegre, RS, 1999.
2. RUSSEL, J. B. *Química Geral* 2ª Ed. Vol. 1 e 2. MacGraw – Hill. São Paulo, 1994.
3. MAHAN, B. M. e MYERS, R. J. *Química: Um Curso Universitário*. 4ª Ed. Edgard Blucher, São Paulo, 1995.

Bibliografia Complementar

4. BRADY, J. E & HUMISTON, G. E. *Química Geral*. 2ª Ed LTC. Rio de Janeiro, 1982.
5. BROW, T. L.; LEMAY, H. E. Jr.; BURSTEN, B. E. *Química: Ciência Central*. 7ª Ed. LTC, Rio de Janeiro, 1999.

20/06/2021

DATA

Yariadner Costa Brito Spinelli

ASSINATURA DO PROFESSOR

_____/_____/_____
APROV. NO NDE

COORD. DO COLEGIADO