

PLANO DIDÁTICO – ENSINO REMOTO EMERGENCIAL

DISCIPLINA: Química Fundamental	CÓDIGO: S1QUI.100
--	--------------------------

Período Letivo Remoto: 1 / 2020

Carga Horária: Total: 50 horas (conforme PPC)

Créditos: 4 (conforme PPC)

Modalidade: Teórica

Classificação do Conteúdo pelas DCN: Básica

Departamento/Coordenação: Departamento de Química

Professor (a): Dr. Emerson Fernandes Pedroso

Técnicas e Plataformas Utilizadas
Aulas gravadas no Microsoft Teams
Registro acadêmico: SIGAA
Exercícios e avaliações: Moodle

Atividades Avaliativas	Valor
Listas de exercícios	40
Provas	60
Total	100

Cronograma			
Data	Descrição da Atividade	Síncrona	Assíncrona
10/08	Introdução da disciplina. Apresentação de cronograma e avaliações. Conceitos Básicos em Química.		x
13/08	Proporções em Química. Átomos, moléculas, sólidos, líquidos e gases. Nomenclatura.	x	
17/08	Estequiometria e cálculos estequiométricos.		x
20/08	Resolução de Exercícios e discussão. 10 pontos	x	
24/08	Prova 1: (SIGAA). 10 pontos		x
27/08	Modelos atômicos, estrutura eletrônica e números quânticos. Configuração eletrônica.	x	
03 e 10/09	Orbitais em átomos monoelétrônicos. Carga nuclear efetiva.	x	
14/09	Propriedades periódicas: Raio atômico e iônico. Potencial de ionização e afinidade eletrônica. Eletronegatividade de Pauling.		x
17/09	Resolução de Exercícios e discussão. 10 pontos	x	
21/09	Prova 2: (SIGAA). 10 pontos		x
24 e 28/09	Modelos para ligações químicas- Ligação iônica: Ciclo de Born-Haber e equação de Born-Landé.	x	
1 e 5/10	Modelos para ligações químicas- Ligação covalente:		x

	Estruturas de Lewis, modelo da repulsão dos pares de elétrons de valência.		
8e 15/10	Modelos para ligações químicas- Ligação covalente: Modelo da repulsão dos pares de elétrons de valência. Geometria Molecular.	x	
19 e 22/10	Resolução de Exercícios e discussão. 10 pontos	x	
26/10	Modelos para ligações químicas- Ligação covalente: Modelo do orbital molecular.	x	
29/10	Forças intermoleculares. Ponto de fusão e ebulição. Sólidos covalentes, iônicos e moleculares.		x
05/11	Resolução de Exercícios e discussão. 10 pontos	x	
09/11	Prova 3 (SIGAA). 10 pontos		x
12 e 16/11	Teorias ácido-base, soluções e cálculos de concentração.		x
19/11	Resolução de Exercícios e discussão.	x	
23 e 26/11	Equilíbrio Químico em sistemas gasosos e líquidos, Princípio de Le Chatelier.		x
30/11	Prova 4 (Parte A). (SIGAA). 10 pontos		x
03/11	Prova 4 (Parte B). (SIGAA). 20 pontos		x
7 ou 10/12	Exame especial.		x

Bibliografia Adicional:

(relação de textos ou materiais didáticos não constantes do plano de ensino)

1	Simulações on-line: https://phet.colorado.edu Acesso em: 30 /07/2019.
2	Química Nova. Disponível em: http://quimicanova.sbq.org.br Acesso em: 30/07/2019.
3	Química nova na escola: http://qnesc.sbq.org.br Acesso em: 30 /07/2019.
4	Journal of the Chemical Education: https://pubs.acs.org/journal/jceda8 Acesso em: 30 /07/2019.

Professor (a) responsável: Dr. Emerson Fernandes Pedroso

Data:05/08/2020

Coordenador (a) do curso: Prof. Dr. Marcio Silva Basílio

Data: 05/08/2020