

NOME DO COMPONENTE			COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUÍMICA GERAL TEÓRICA			ENGENHARIA DE PRODUÇÃO	QUIM0017	Suplementar 2020.3
CARGA HORÁRIA TOTAL	SÍNCRONA	ASSÍNCRONA	HORÁRIO: TER 16H AS 18H		
30 HORAS-AULA	15 HORAS-AULA	15 HORAS-AULA			

CURSOS ATENDIDOS	SUB-TURMAS
ENGENHARIA DE PRODUÇÃO	3P
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)	TITULAÇÃO
FERNANDA SANTOS CARVALHO DOS ANJOS	DOUTORADO

EMENTA

Conceitos básicos, Estrutura atômica. Tabela periódica. Ligações químicas. Relações estequiométricas. Termodinâmica. Propriedades dos líquidos e soluções. Termoquímica. Equilíbrio químico. Cinética química.

OBJETIVOS

OBJETIVO GERAL

- ✓ Capacitar o discente para o entendimento da química de modo geral, oferecendo uma base para disciplinas futuras.

OBJETIVOS ESPECÍFICOS

- ✓ Introduzir conceitos de estrutura atômica;
- ✓ Saber utilizar a tabela periódica relacionando as propriedades periódicas;
- ✓ Identificar os diferentes tipos de ligações químicas e como elas influenciam nas propriedades dos materiais;
- ✓ Conhecer os processos termodinâmicos, termoquímicos e cinéticos em uma reação química;
- ✓ Estudar as propriedades dos líquidos e sólidos;

METODOLOGIA

A disciplina será ministrada em ambiente virtual de aprendizagem, hospedado no Moodle/PEMD (<http://www.pemd.univasf.edu.br/moodle>). No Moodle da disciplina serão disponibilizados os conteúdos da disciplina através de videoaulas, exercícios, atividades e vídeos ao vivo (webconferências) e avaliações.

ATIVIDADES SÍNCRONAS: Compostas por vídeo ao vivo do conteúdo via webconferência com exercícios de fixação e espaço para dúvidas. As atividades serão realizadas pelo recurso BIG-BLUE-BUTTON/BN da plataforma e posteriormente o vídeo ficará disponível para consulta.

ATIVIDADES ASSÍNCRONAS: Compostas por videoaulas teóricas gravadas, atividades com pontuação, exercícios de fixação e revisão e avaliações online.

Todos os recursos serão direcionados pelo professor, no ambiente virtual da disciplina.

FORMAS DE AVALIAÇÃO

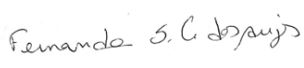

As avaliações da disciplina serão compostas por questionários online, atividades periódicas durante o período aplicados no ambiente virtual de aprendizagem, com prazos e durações preestabelecidos. A nota final da disciplina será composta de 3 (três) avaliações, de acordo com a descrição a seguir:

- **Avaliação 1 (online), ao final do Módulo 1** (primeiras 13 horas-aula) valendo 10 pontos (AV1);
- **Avaliação 2 (online), ao final do Módulo 2** (últimas 17 horas-aula) valendo 10 pontos (AV2);
- **Atividade avaliativa será realizada durante todo o período da disciplina** valendo 10 pontos. Cada atividade valerá 10 pontos, assim a terceira nota será a média aritmética das atividades (MAT – Média das atividades avaliativas).

$$Média\ final = \frac{(AV1 + AV2 + MAT)}{3}$$

A média final do discente pode variar entre 0 e 10,0 pontos.

CONTEÚDOS DIDÁTICOS

Número	Cronograma de atividades	CH	CH acumulada
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO PARA O MÓDULO/UNIDADE 1			
1	Síncrona – Apresentação da plataforma e do programa da disciplina	1	1/30
2	Assíncrona - Videoaula sobre Introdução/revisão dos conceitos básicos de química	1	2/30
3	Assíncrona – Videoaula sobre Estequiometria, exercícios e atividades	2	4/30
4	Síncrona – Resolução de exercícios e dúvidas.	1	5/30
5	Assíncrona - Videoaula sobre Estrutura atômica (modelos atômicos). Atividades	1	6/30
6	Síncrona - Estrutura atômica (números quânticos) e resolução de exercícios.	2	8/30
7	Assíncrona – Videoaula sobre Tabela periódica e suas propriedades, atividades.	1	9/30
8	Assíncrona - Videoaula sobre Soluções e suas propriedades, atividades e exercícios	1	10/30
9	Síncrona – Revisão para a avaliação do módulo	1	11/30
10	Avaliação 1 (online)	2	13/30
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO PARA O MÓDULO/UNIDADE 2			
11	Assíncrona – Videoaula sobre Ligações química, atividade e exercícios	1	14/30
12	Síncrona - Ligações química	2	16/30
13	Síncrona – Ligações química	3	19/30
14	Assíncrona – Videoaula sobre Equilíbrio químico, atividade e exercícios	2	21/30
15	Assíncrona - Videoaula sobre Termodinâmica e termo química	1	22/30
16	Síncrona – Termodinâmica e termo química e exercícios	2	24/30
17	Assíncrona – Videoaula sobre Cinética química, atividades e exercícios	1	25/30
18	Síncrona - Cinética química	2	27/30
19	Síncrona – Revisão para a avaliação do módulo	1	28/30
20	Avaliação 2 (online)	2	30/30
-	2ª chamada (online)	-	-
-	Avaliação Final (Online)	-	-
REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS			
BÁSICA			
<ol style="list-style-type: none"> 1. Brown, T.L. & Lemay Jr & Bursten, B.E. Química: A ciência central. 13ª edição, LTC. RJ, 2017. 2. Atkins, P.; Jones, L., Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente, Bookman, Porto alegre, 7º edição, 2018. 			
COMPLEMENTAR			
<ol style="list-style-type: none"> 1. Holmes, T.; Brown, L. S., Química aplicada à engenharia, Cengage Learning, 2009 2. Brady, J. E. & Humiston, G. E. Química Geral. Vol 1 e 2, LTC, RJ, 1996. 			
03/09/2020		_03/09/2020_	
DATA	ASSINATURA DO PROFESSOR	APROV. NO NDE	COORD. DO COLEGIADO