

NOME DO COMPONENTE			COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUÍMICA GERAL TEÓRICA			ENGENHARIA DE PRODUÇÃO	QUIM0017	2020.2
<b>CARGA HORÁRIA TOTAL</b>	<b>SÍNCRONA</b>	<b>ASSÍNCRONA</b>	<b>HORÁRIO: QUI 10:00 – 12:00h</b>		
30 HORAS-AULA	11 HORAS-AULA	19 HORAS-AULA			
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>					<b>SUB-TURMAS</b>
CURSOS DE ENGENHARIA					EX
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>					<b>TITULAÇÃO</b>
LUCIMAR PACHECO GOMES DA ROCHA					DOUTORADO
<b>EMENTA</b>					
Conceitos básicos de química. Estrutura atômica e eletrônica. Tabela periódica. Ligações químicas. Relações estequiométricas. Termodinâmica. Soluções. Equilíbrio químico. Cinética química.					
<b>OBJETIVOS</b>					
<b>OBJETIVO GERAL</b>					
Capacitar o discente para que compreenda os conhecimentos básicos de química geral necessários para o entendimento da matéria, suas propriedades e transformações para posterior aplicação nas práticas profissionais da engenharia.					
<b>OBJETIVOS ESPECÍFICOS</b>					
<ul style="list-style-type: none"> <li>- Perceber a evolução da Química como ciência através do estudo dos modelos e estrutura dos átomos;</li> <li>- Compreender a estrutura e organização dos elementos na tabela periódica, bem como a sua importância;</li> <li>- Identificar os diferentes tipos de ligações químicas e como elas influenciam nas propriedades dos materiais;</li> <li>- Conhecer as teorias que explicam as ligações químicas e forma das moléculas;</li> <li>- Entender as diferentes relações entre as substâncias numa reação química e determinar o rendimento do produto;</li> <li>- Conhecer os processos termodinâmicos, termoquímicos e cinéticos em uma reação química;</li> <li>- Entender o significado de equilíbrio químico e a sua importância;</li> <li>- Conhecer os fatores que influenciam na velocidade das reações.</li> </ul>					
<b>METODOLOGIA</b>					
A disciplina será ministrada em ambiente virtual de aprendizagem, hospedado no Moodle/PEMD ( <a href="http://www.pemd.univasf.edu.br/moodle">http://www.pemd.univasf.edu.br/moodle</a> ) e substituirá a aula presencial. No Moodle constará um sítio para a disciplina QUÍMICA GERAL TEÓRICA com acesso restrito aos alunos devidamente matriculados, serão disponibilizados materiais didáticos apropriados e todas as informações e orientações pertinentes a disciplina. As atividades pedagógicas remotas serão ministradas em duas modalidades distintas:					
<b>ATIVIDADES SÍNCRONAS:</b> Compostas por videoaulas teóricas, espaço para dúvidas e resolução de exercícios para fixação do conteúdo, ambos ao vivo e ministrados via webconferência, pelo recurso BIG-BLUE-BUTTON/BN ou similar.					
<b>ATIVIDADES ASSÍNTRONAS:</b> Compostas por videoaulas teóricas gravadas, exercícios de fixação e revisão, avaliações online.					
Todos os recursos serão direcionados pelo professor, no ambiente virtual da disciplina.					
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>					
As avaliações serão compostas por questões online, 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:					
<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>Avaliação 1 (online), ao final do Módulo 1</b> (8 horas-aula), com valor de 10 pontos, relativa à primeira unidade;</li> <li>- <b>Avaliação 2 (online), ao final do Módulo 2</b> (8 horas-aula), com valor de 10 pontos, relativa à segunda unidade; e,</li> <li>- <b>Avaliação 3 (online), ao final do Módulo 3</b> (8 horas-aula), com valor de 10 pontos, relativa à terceira unidade; e,</li> </ul>					
O somatório das notas, nas três avaliações, e uma divisão por 3 formam a nota final. A fórmula abaixo descreve a média que será lançada no Sig@:					
(NA1 + NA2 + NA3)/3					
Onde:					
NA1 - Nota na Avaliação online do módulo 1;					
NA2 - Nota na Avaliação online do módulo 2; e,					
NA3 - Nota na Avaliação online do módulo 3.					
Sendo assim, o valor da média de um discente pode variar entre 0 e 10,0 pontos.					
Só será permitido ao discente realizar a avaliação final (on-line), se este obtiver uma média entre 4,0 e 6,9. Os discentes com média inferior a esse					

intervalo de pontuação, serão considerados reprovados.

#### CONTEÚDOS DIDÁTICOS

Número	Cronograma de atividades	CH	CH acumulada
<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO PARA O MÓDULO/UNIDADE 1</b>			
1	Síncrona – Apresentação da plataforma e programa da disciplina.	1	1/30
2	Assíncrona - Videoaula sobre conceitos básicos de química.	1	2/30
3	Assíncrona - Videoaula sobre Estrutura atômica e estrutura eletrônica.	1	3/30
4	Síncrona - Dúvidas e resolução de exercícios.	1	4/30
5	Assíncrona – Videoaula sobre Tabela periódica.	1	5/30
6	Assíncrona - Videoaula propriedades periódicas, dúvidas e resolução de exercícios.	1	6/30
7	Assíncrona - Videoaula Ligações Químicas. Ligação Iônica.	1	7/30
8	Síncrona – Dúvidas e resolução de exercícios.	1	8/30
9	Assíncrona - Avaliação 1 (Online) - 10 pontos	2	10/30
<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO PARA O MÓDULO/UNIDADE 2</b>			
10	Assíncrona – Videoaula Ligação Covalente.	1	11/30
11	Síncrona – Dúvidas e resolução de exercícios.	1	12/30
12	Assíncrona – Videoaula Teorias das Ligações Químicas	1	13/30
13	Assíncrona – Videoaula sobre Teorias das Ligações Químicas	1	14/30
14	Síncrona - Dúvidas e resolução de exercícios.	1	15/30
15	Assíncrona – Videoaula Cálculos Químicos e estequiometria.	1	16/30
16	Síncrona - Dúvidas e resolução de exercícios.	1	17/30
17	Assíncrona - Videoaula Ligações Intermoleculares. Soluções.	1	18/30
18	Assíncrona – Avaliação 2 (Online) - 10 pontos	2	20/30
<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO PARA O MÓDULO/UNIDADE 3</b>			
19	Assíncrona – Videoaula Termodinâmica	1	21/30
20	Síncrona – Termodinâmica	1	22/30
21	Síncrona - Dúvidas e resolução de exercícios.	2	24/30
22	Assíncrona – Videoaula Equilíbrio Químico	1	25/30
23	Síncrona - Dúvidas e resolução de exercícios.	1	26/30
24	Assíncrona – Videoaula Cinética Química	1	27/30
25	Síncrona - Dúvidas e resolução de exercícios.	1	28/30
26	Assíncrona – Avaliação 3 (Online) - 10 pontos	2	30/30
-	Avaliação Final (Online)	-	-

#### REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

##### BÁSICA

1. Brown, T.L. & Lemay Jr & Bursten, B.E. Química: A ciência central. 13<sup>a</sup> edição, LTC, RJ, 2017.
2. Atkins, P.; Jones, L., Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente, Bookman, 7<sup>a</sup> Edição, 2018.

##### COMPLEMENTAR

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, 1986.

23/06/2021

*Bruna Pacheco Gomes da Rocha*

DATA

ASSINATURA DO PROFESSOR

APROV. NO NDE

COORD. DO COLEGIADO