

NOME DO COMPONENTE		COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUÍMICA TEÓRICA		PRODSAL	PROD0133	2020.1
CARGA HORÁRIA TOTAL	SÍNCRONA	ASSÍNCRONA	HORÁRIO: Terça-feira – 10h às 12h.	
30h	18h	12h		
CURSOS ATENDIDOS				SUB-TURMAS
ENGENHARIA DE PRODUÇÃO – CAMPUS SALGUEIRO				
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)				TITULAÇÃO
TAYANARA MENEZES SANTOS				MESTRE
EMENTA				
Introdução ao estudo da química: matéria e medidas. Átomos, moléculas e íons. Classificação periódica e propriedades dos elementos. Ligações químicas, estrutura e propriedades das substâncias. Propriedades das soluções. Reações químicas e estequiometria de reação. Reações químicas: reagentes limitantes. Cinética química. Equilíbrio químico. Reações de oxidação-redução e estados de oxidação.				
OBJETIVOS				
Fornecer ao discente o conteúdo fundamental dos fenômenos e sistemas químicos. Reforçar conceitos que envolvem a matéria, desde a descoberta do átomo até o estudo das forças que levam a formação das moléculas. Entender as propriedades das soluções. Estudar as reações químicas e a estequiometria das mesmas. Finalmente, introduzir o conceito de cinética química, equilíbrio químico e reação redox.				
METODOLOGIA				
<ul style="list-style-type: none"> • A disciplina está dividida em atividades síncronas e assíncronas, com carga horária total de 30 h. Os recursos adotados para desenvolvimento das atividades síncronas e assíncronas serão a plataforma digital de ensino da Rede Nacional de Pesquisa (RNP), o Ambiente Virtual de Aprendizagem (AVA) e o Youtube. • Para acesso às aulas síncronas, o aluno deverá acessar o seguinte link no horário definido para a aula: https://conferenciaweb.rnp.br/webconf/tayanara-menezes-santos. • Para acesso às aulas assíncronas, o aluno deverá acessar o link disponibilizado no AVA. • São previstas 2 (duas) avaliações objetivas e 1 (uma) nota de atividades relacionadas aos Estudos de Casos propostos. As avaliações objetivas ocorrerão no AVA e deverão ser realizadas ao longo dos dias definidos para acontecer, com uma única tentativa, e tempo limite de 2 h. • Para entrar em contato com a professora, os alunos podem fazê-lo através do e-mail: tayanara.menezes@univasf.edu.br. <p>As aulas serão baseadas em Metodologias Ativas de Aprendizagem, onde os alunos serão incentivados a fazerem pesquisas e leituras prévias, além de resolverem atividades desafiadoras e estudos de casos.</p> <p>A disciplina será ofertada para 30 alunos.</p> <p>OBS: Poderá haver alteração nas formas de avaliação.</p>				
FORMAS DE AVALIAÇÃO				
A aprovação na disciplina dar-se-á por média final, proveniente de 3 (três) notas avaliativas ao longo do semestre complementar.				
1ª nota: Atividades ao longo do semestre complementar				
2ª nota: Avaliação objetiva Nº1 (AVA)				

3ª nota: Avaliação objetiva Nº2 (AVA)

Considerar-se-á aprovado na disciplina o aluno que tiver média final igual ou superior a 7,0 (sete), consideradas todas as avaliações previstas no Programa de Disciplina. Ao final do semestre será oportunizada **recuperação**, de forma que possibilite ao aluno melhorar o desempenho registrado abaixo da média.

CONTEÚDOS DIDÁTICOS		
Número	Cronograma de atividades	
1	02/03	Introdução ao estudo da química: matéria e medidas. Átomos, moléculas e íons. (síncrona)
2	09/03	Classificação periódica e propriedades dos elementos. (síncrona)
3	16/03	Ligação química, estrutura e propriedades das substâncias. (síncrona)
4	23/03	Propriedades das soluções (assíncrona)
5	23/03	Estudo de caso: Reações químicas e estequiometria de reação (assíncrona)
6	30/03	Reações químicas e estequiometria de reação. Reagentes limitantes. (síncrona)
7	06/04	Revisão pré-avaliação (síncrona)
8	13/04	Avaliação objetiva Nº1 (assíncrona)
9	20/04	Estudo dirigido: Cinética química (assíncrona)
10	27/04	Cinética química (síncrona)
11	04/05	Equilíbrio químico (síncrona)
12	11/05	Estudo de caso: Reações de óxido-redução e estados de oxidação. (assíncrona)
13	18/05	Reações de óxido-redução e estados de oxidação. (síncrona)
14	25/05	Revisão pré-avaliação (síncrona)
15	01/06	Avaliação objetiva Nº2 (assíncrona)
-	08/06	Prova Final

OBS: Poderá haver alteração no cronograma de atividades.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

Básica
ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Ricardo Bicca de Alencastro (Trad.). 5 ed. São Paulo: Bookman, 2011.
BROWN, T. L.; LEMAY JR, H. E.; BURSTEN, B. E.; MURPHY, C. J.; WOODWARD, P. M.; STOLTZFUS, M. W. Química: a ciência central. Eloiza Lopes, Tiago Jonas e Sonia Midori Yamamoto (Trad.). 13 ed. São Paulo: Pearson Education do Brasil, 2016.
KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M.; TOWNSEND, J. R.; TREICHEL, D. A. Química Geral e Reações Químicas. Vol.1. 9ª Ed. 2016.

Complementar
BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. Química Geral. Vol. 1. 2 Ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986.
RUSSELL, J. B. Química Geral. Vol. 1. 2ª Ed. São Paulo: Pearson, 1994.

DATA	ASSINATURA DO PROFESSOR	_____/_____/_____ APROV. NO NDE	_____ COORD. DO COLEGIADO
------	-------------------------	------------------------------------	------------------------------