




**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO**  
**UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO**  
**PRÓ-REITORIA DE ENSINO - Proen**

Av. José de Sá Maniçoba, s/nº. Centro - Caixa Postal 252 – 56304-205 - Petrolina-PE  
Telefone: (87) 3862 3869. E-mail: [proen@univasf.edu.br](mailto:proen@univasf.edu.br)

		<b>UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO</b> <b>PROGRAMA DE DISCIPLINA</b>		
<b>NOME</b>		<b>COLEGIADO</b>	<b>CÓDIGO</b>	<b>SEMESTRE</b>
QUÍMICA TEÓRICA		ENG DE PRODUÇÃO		2020.1
<b>CARGA HORÁRIA</b>	<b>TEÓR: 30H</b>	<b>PRÁT: 0H</b>	<b>HORÁRIO: QUA 8H às 10H</b>	
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>			<b>SUB-TURMAS</b>	
ENGENHARIA DE PRODUÇÃO				
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>			<b>TITULAÇÃO</b>	
TAYANARA MENEZES SANTOS			MESTRE	
<b>EMENTA</b>				
Introdução ao estudo da química: matéria e medidas. Átomos, moléculas e íons. Classificação periódica e propriedades dos elementos. Ligação química, estrutura e propriedades das substâncias. Propriedades das soluções. Reações químicas e estequiometria de reação. Reações químicas: reagentes limitantes. Cinética química. Equilíbrio químico. Reações de óxido-redução e estados de oxidação.				
<b>OBJETIVOS</b>				
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.				
<b>METODOLOGIA</b>				
As aulas ocorrerão por métodos expositivos e metodologia ativa. O material da disciplina poderá ser disponibilizado para ser reproduzido por fotocópia ou digital, quando necessário.				
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>				
A aprovação na disciplina dar-se-á por média final, proveniente de avaliações realizadas ao longo do semestre letivo e por frequência. Considerar-se-á aprovado na disciplina o aluno que tiver frequência igual ou superior a 75% (setenta e cinco por cento) e média final igual ou superior a 7,0 (sete), consideradas todas as avaliações previstas no Programa de Disciplina. Ao longo ou ao final do semestre será oportunizada recuperação, de forma que possibilite ao aluno melhorar o desempenho registrado abaixo da média.				

OBS: Este Programa de Disciplina poderá sofrer alteração.



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO**  
**UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO**  
**PRÓ-REITORIA DE ENSINO - Proen**

Av. José de Sá Maniçoba, s/nº. Centro - Caixa Postal 252 – 56304-205 - Petrolina-PE  
Telefone: (87) 3862 3869. E-mail: [proen@univasf.edu.br](mailto:proen@univasf.edu.br)

CONTEÚDOS DIDÁTICOS				
DATA (Dia/Mês)	TEMAS ABORDADOS/ ATIVIDADES DESENVOLVIDAS	PROFESSOR (ES)	CARGA/HORARIA	
			TEÓR	PRÁT.
03/03	Acolhimento	Tayanara Menezes	2H	
10/03	Introdução ao estudo da química: matéria e medidas Átomos, moléculas e íons.	Tayanara Menezes	2H	
17/03	Classificação periódica e propriedades dos elementos.	Tayanara Menezes	2H	
24/03	Ligação química, estrutura e propriedades das substâncias.	Tayanara Menezes	2H	
31/03	Propriedades das soluções	Tayanara Menezes	2H	
07/04	Reações químicas e estequiometria de reação	Tayanara Menezes	2H	
14/04	Reações químicas: reagentes limitantes	Tayanara Menezes	2H	
28/04	1ª Avaliação	Tayanara Menezes	2H	
05/05	Cinética química	Tayanara Menezes	2H	
12/05	Cinética química	Tayanara Menezes	2H	
19/05	Equilíbrio químico	Tayanara Menezes	2H	
26/05	Equilíbrio químico	Tayanara Menezes	2H	
02/06	Reações de óxido-redução e estados de oxidação.	Tayanara Menezes	2H	
09/06	Reações de óxido-redução e estados de oxidação.	Tayanara Menezes	2H	
16/06	2ª Avaliação	Tayanara Menezes	2H	
23/06	Fechamento da disciplina com entrega de resultado.	Tayanara Menezes	2H	
REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS				
<b>Básica</b>  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.				



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO**  
**UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO**  
**PRÓ-REITORIA DE ENSINO - Proen**

Av. José de Sá Maniçoba, s/nº. Centro - Caixa Postal 252 – 56304-205 - Petrolina-PE  
Telefone: (87) 3862 3869. E-mail: [proen@univasf.edu.br](mailto:proen@univasf.edu.br)

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 COLEGIADO

\_\_\_\_\_  
COORD. DO COLEGIADO