



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)

### Programa de Disciplina

		<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>
Fundamentos da Química II		CCINAT - SRN		2017.2
<b>CARGA HORÁRIA</b>	<b>TEÓR: 45 H</b>	<b>PRÁT: 15 H</b>	<b>HORÁRIO: SÁBADO (18:50 às 22:20)</b>	
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>			<b>SUB-TURMAS</b>	
LICENCIATURA EM CIÊNCIAS DA NATUREZA				
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>			<b>TITULAÇÃO</b>	
ANTÔNIO INÁCIO DINIZ JÚNIOR			MESTRE	
<b>EMENTA</b>				
A disciplina visa compreender as regras sobre o número de oxidação; estudo das funções inorgânicas e sua relação com o cotidiano; reações químicas (condições de ocorrência das principais reações, classificação e balanceamentos das equações por diferentes métodos); estequiometria das reações e o estudos das soluções. Na parte experimental serão aplicadas as propriedades dos ácidos e bases; reações de óxidos; reatividade química dos metais; ocorrência das reações de dupla troca; experimentos envolvendo gases; e preparo de soluções de diferentes concentrações.				
<b>OBJETIVOS</b>				
<ul style="list-style-type: none"><li>&gt; Desenvolver os conceitos fundamentais básicos da Química Geral.</li><li>&gt; Aprender sobre os cálculos estequiométricos;</li><li>&gt; Compreender número de oxidação;</li><li>&gt; Estudar as reações químicas;</li><li>&gt; Compreender as funções inorgânicas;</li><li>&gt; Estudar as soluções.</li></ul>				
<b>METODOLOGIA</b>				
Serão desenvolvidas aulas teóricas dialogadas e práticas. Resolução de exercícios e exposição de slides.				
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>				
Realização de prova escrita e relatórios.				

<b>CONTEÚDOS DIDÁTICOS</b>	
<b>Número</b>	<b>TEMAS ABORDADOS/ ATIVIDADES DESENVOLVIDAS</b>
1	Apresentação da disciplina; Número de Oxidação e Calculo do número de oxidação
2	Funções Inorgânicas: ácidos e bases
3	Funções Inorgânicas: sais e óxidos
4	Aula Prática I: ácidos e bases
5	1º Avaliação e entrega de relatórios
6	Reações químicas: ocorrência e classificação das reações químicas
7	Reações químicas: balanceamento de equações químicas
8	Soluções: conceito e classificação das soluções
9	Soluções: cálculos de concentração das soluções
10	Aula Prática II: Soluções
11	2º Avaliação e entrega de relatórios
12	Estequiometria: grandezas químicas
13	Cálculos estequiométricos
14	Aula Prática III: estequiometria
15	3º Avaliação e entrega de relatórios



**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)

16	Prova Final		
<b>REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS</b>			
ATKINS, P. e JONES, L. Princípios de Química. Bookman 3ª Ed. Porto Alegre, RS, 1999. BROW, T. L.; LEMAY, H. E. Jr.; BURSTEN, B. E. Química: Ciência Central. 7ª Ed. LTC, Rio de Janeiro, 1999. MAHAN, B. M. e MYERS, R. J. Química: Um Curso Universitário. 4ª Ed. Edgard Blucher, São Paulo, 1995. RUSSEL, J. B. Química Geral 2ª Ed. Vol. 1 e 2. MacGraw – Hill. São Paulo, 1994.			
____/____/____ DATA	_____ ASSINATURA DO PROFESSOR	____/____/____ APROV. NO COLEGIADO	_____ COORD. DO COLEGIADO