



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 DA DISCIPLINA</b>				<b>COLEGIADO</b>	<b>CÓDIGO</b>	<b>SEMESTRE</b>
Fundamentos de Química I				Ciências da Natureza	CIEN0022	2020.1
<b>CARGA HORÁRIA</b>	<b>TEÓR: 45h</b>	<b>PRÁT: 15h</b>	<b>APC:</b>	<b>HORÁRIO:</b>		
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>					<b>SUB-TURMAS</b>	
Licenciatura em Ciências da Natureza						
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>					<b>TITULAÇÃO</b>	
Fernando Cruvinel Damasceno					Doutor	
<b>EMENTA</b>						
A disciplina visa à compreensão dos princípios fundamentais da química; evolução histórica da teoria atômica e seus conceitos; classificação periódica dos elementos químicos e suas propriedades; ligações interatômicas (ligação iônica, covalente, metálica, geometria molecular) e intermoleculares além das interações da química com problemas ambientais. Experimentalmente serão dadas as noções básicas sobre segurança no trabalho em laboratório de química; determinação de densidade de sólidos e líquidos; identificação de sistemas homogêneos e heterogêneos; separação de misturas; interpretação de fenômenos químicos; propriedade dos compostos iônicos e covalentes.						
<b>OBJETIVOS</b>						
<b>OBJETIVO GERAL:</b> Compreender as bases teóricas fundamentais da Química Entender os conceitos básicos da química Realizar os procedimentos básicos da rotina de um laboratório de química						
<b>METODOLOGIA</b>						
Aulas expositivas e dialogadas, fazendo uso de recursos de vídeo, áudio e retroprojetor Demonstrações experimentais, utilizando materiais de baixo custo Aulas práticas no laboratório de química Aulas de resolução de problemas e exercícios.						
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>						
Avaliação de desempenho de forma escrita; Relatório das aulas práticas Resolução de problemas e exercícios em sala de aula Participação nas aulas						

<b>CONTEÚDOS DIDÁTICOS</b>			
Número	TEMAS ABORDADOS/ ATIVIDADES DESENVOLVIDAS	ENCONTRO	
		TEÓRICO	PRÁTICO
1	Apresentação da disciplina	X	
2	Propriedades da Matéria	X	
3	Propriedades da matéria	X	
4	Medidas e unidades de medida	X	
5	Aula prática 1		X
6	Evolução das teorias atômicas – Modelo de Dalton	X	
7	Evolução das teorias atômicas – Modelo de Thonsom	X	
8	Evolução das teorias atômicas – Modelo Rutherford - Bohr	X	
9	Evolução das teorias atômicas – Modelo Rutherford - Bohr	X	
10	Evolução das teorias atômicas – Modelo atômico Mecânico – Quântico	X	
11	Evolução das teorias atômicas – Modelo atômico Mecânico – Quântico	X	
12	Aula prática 2		X
13	1ª Avaliação	X	



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)

14	Configuração eletrônica	X	
15	Configuração eletrônica	X	
16	Configuração eletrônica	X	
17	Tabela periódica e propriedades periódicas	X	
18	Tabela periódica e propriedades periódicas	X	
19	Aula prática 2		X
20	Ligações Químicas	X	
21	Ligações Químicas	X	
22	Ligações Químicas	X	
23	Aula prática 3		X
24	Aula prática 4		X
25	2ª Avaliação	X	
26	Geometria molecular	X	
27	Geometria molecular	X	
28	Geometria molecular	X	
29	Aula prática 5		X
30	Forças intermoleculares	X	
31	Forças intermoleculares	X	
32	Forças intermoleculares	X	
33	Aula prática 6	X	
34	Aula prática 7		X
35	Resolução de exercícios		X
36	3ª Avaliação	X	
37	<b>PROVA FINAL</b>		
	<b>TOTAL</b>		

**REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS**

**BÁSICA:**

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.

03/02/2020  
DATA

\_\_\_\_\_  
ASSINATURA DO PROFESSOR

\_\_\_\_\_/\_\_\_\_\_/\_\_\_\_\_  
APROV. NO COLEGIADO

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