

UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO

PLANO DE ATIVIDADES DA DISCIPLINA

NOME DO COMPONENTE		COLEGIADO		CÓDIGO	SEMESTRE
Química II		Licenciatura em Ciências da Natureza		CIEN0208	2023.1
CARGA HORÁRIA TOTAL	PRESENCIAL	REMOTA	HORÁRIO: Qui: 18h:50 – 22h:10		
	15 Teórica / 45 Prática	0			
CURSOS ATENDIDOS				SUB-TURMAS	
Licenciatura em Ciências da Natureza / Química					
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)				TITULAÇÃO	
Lucas dos Santos Fernandes				Dr.	
EMENTA					
Teórica: Ligações Químicas; 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; Soluções. Prática: Propriedades dos Compostos Iônicos, Covalentes e Metálicos; Propriedade dos Ácidos e Bases, Sais e Óxidos; Relações estequiométricas; e Preparo e Padronização de Soluções de Diferentes Concentrações.					
OBJETIVOS					
<ul style="list-style-type: none"> • Classificar e nomear os compostos inorgânicos; • Compreender as propriedades dos compostos químicos iônicos, covalentes e metálicos; • Aprender a balancear equações químicas; • Entender os aspectos quantitativos das reações químicas; • Identificar a ocorrência de reações químicas; • Preparar soluções e diluições 					
METODOLOGIA					
<ul style="list-style-type: none"> • Aulas expositivas e práticas; 					
FORMAS DE AVALIAÇÃO					
<ul style="list-style-type: none"> • Avaliação escrita e prática; • Atividades; • Relatórios; 					
CONTEÚDOS DIDÁTICOS					
Número	Cronograma de atividades			CH	CH acumulada
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO					
1	Apresentação da Disciplina; Normas de Segurança; Descarte de resíduos; Apresentação do laboratório.			4	4
2	Ligações Químicas			4	8
3	Ácidos e Bases			4	12
4	Propriedades dos ácidos e bases			4	16
5	Sais e óxidos			4	20
6	Propriedades dos sais e óxidos			4	24
7	Exercícios			4	28
8	Avaliação I			4	32
9	Reações Químicas			4	36
10	Estequiometria			4	40
11	Exercícios			4	44
12	Identificação e classificação das reações químicas			4	48
13	Preparação de soluções e diluições			4	52
14	Exercícios			4	56
15	Avaliação II			4	60
16	Avaliação Final			4	
REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS					

ATKINS, P. W. **Princípios de Química: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente**. 5. ed. Porto Alegre xv, 2012. 922 p.
BROWN, T. L. **Química a Ciência Central**. 9. ed. São Paulo xviii, 2005. 972 p.
CONSTANTINO, M. G. **Fundamentos de Química Experimental**. 2. ed. São Paulo 2011. 278 p.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

KOTZ, J. C. **Química Geral e Reações Químicas**. 6. Ed, v.2. São Paulo, 2010. 611 p.

DATA:

ASSINATURA DO PROFESSOR

APROV. NO NDE

____/____/____

COORD. DO COLEGIADO