## UNIVERSIDADE FEDERAL FLUMINENSE PRÓ-REITORIA DE PESQUISA E PÓS-GRADUAÇÃO COORDENADORIA DE PÓS-GRADUAÇÃO

## CADASTRAMENTO DE DISCIPLINAS - Stricto Sensu

Nome do Curso ou Programa: PROGRAMA DE PÓS-GRADUAÇÃO EM DINÂMICA DOS OCEANOS E DA TERRA - DOT

Nome da Disciplina:											
SISTEMA CARBONATO MARINHO											
Área da Disciplina:		( ) Geologia e Geofísica ( (X) Biogeoquímica (					( ) Ecologia Marinha ( ) Hidrografia				
Prof. Responsável:		Carlos Augusto									
Ministrada:	ME		DO								
Carga Horária/Créditos											
Teóricos		Téorico-Práticos		Trabalho Orientado / Est. Superv.			Total				
Carga Horária	Nº de Créditos	Carga Horária	Nº de Créditos	Carga Horária Nº de Créditos			Carga Horária	Nº de Créditos			
30	2	30	1				60	3			
Ementa da Disciplina:											
Trata da disciplina que enfoca os seguintes tópicos: 1- Definição de termodinâmica. 2- Propriedades dos gases. 3- Leis da termodinâmica. 4- Atividade. 5- Constantes de equilíbrio. 6- Soluções. 7- Sistema carbonato.  Objetivo:  Permitir ao aluno o conhecimento teórico sobre a termodinâmica aplicada ao sistema marinho. Para tal, os estudantes deverão ser capazes de conhecer as leis da termodinâmica e a composição química da água do mar, bem como alguns processos fisico-químicos envolvendo o sistema carbonato nesse sistema. Além disso, o aluno terá o conhecimento dos procedimentos de coleta e cálculos para especiação do sistema carbonato a partir de alguns parâmetros do sistema carbonato: a- temperatura (K), b- pH (escala total), c- força iônica (I), d- alcalinidade total (AT), e- carbono inorgânico total dissolvido (DIC).  Avaliação:											
Prova escrita e relatórios práticos.											
Bibliográfia	Recomendad	la:									
- Ramos e Silva, C.A., 2011. <b>Oceanografia Química</b> . Interciência, Rio de Janeiro. 195 p.											
2- Zeeb, R. E. & Wolf-Gladrow, D., 2007. CO <sub>2</sub> in Seawater: Equilibrium, Kinetics, Isotopes.											
Elsevier, Boston. 346 p. (Series Editor: David Halpern).											
3- Ramos e Silva, C.A., Xuewu, L., Millero, F.J., 2002. Solubility of siderite (FeCO <sub>3</sub> ) in NaCl solutions. <i>Journal of Solutions Chemistry</i> 31(2), 97-108.											
Ribliografia Complementar:											

- 1- Felly, R. A. et al. 2004. Impact of anthropogenic CO<sub>2</sub> on the CaCO<sub>3</sub> system in the ocean. *Science* 305, 362-366.
- 2 Ramos e Silva, 2011. Oceanografia Química. Editora Interciência.
- 3- Ramos e Silva et al., 2017. Variability and Transport of Inorganic Carbon Dioxide in a Tropical Estuary. J Oceanogr Mar Res [Internet]. 2017;05(01):155. Available from: https://www.esciencecentral.org/journals/variability-and-transport-of-inorganic-carbon-dioxide-in-a-tropicalestuary-.php?aid=86407.
- 4- Ramos e Silva et al., 2017. Acidificação dos oceanos em um sopro: Prática educacional para construção de conhecimento das mudanças globais. Rev Experiências em Ensino Ciências. 2017;12(7):1–25.

1										
ĺ	A SER PREENCHIDO	Código da Disciplina:								
ı	PELA PROPP		SIGLA				CRÉD.	SEQ. I	POR ÓR	RGÃO