



Ministério da Educação
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Norte
CAMPUS NOVA CRUZ

Av. José Rodrigues de Aquino Filho, RN 120, 640, Alto de Santa Luzia, NOVA CRUZ / RN, CEP 59215-000
Fone: (84) 4005-4107

EDITAL Nº 23/2024 - DG/NC/RE/IFRN
OFERTA DE VAGAS PARA TUTORIA DE APRENDIZAGEM E LABORATÓRIO (TAL) – 2024
BANCAS AVALIADORAS E CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS DAS PROVAS

DISCIPLINA	MEMBRO(A)	MATRÍCULA	CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS
Cálculo I	Nilson Herminio Nicácio	1935881	1. Limite de um polinômio, limites de funções racionais, limites com indeterminações, limites laterais, limites no infinito, limites fundamentais, funções contínuas. 2. Derivadas num ponto, funções derivadas, regras de derivação, regra da cadeia, derivada de função dada implicitamente, Regra de L'Hospital.
	Carlos Felipe da Silva Sarmento	3009936	
	Emerson dos Santos Pinheiro de Matos	1415132	
	Francisco Erivan de Almeida Junior	1145559	
Eletrônica Analógica e Digital	Carlos Deyvinson Reges Bessa	3010710	1. Eletrônica Analógica: componentes eletrônicos básicos passivos e ativos, funcionamento dos componentes eletrônicos e sua atuação nos circuitos eletrônicos, diferentes circuitos eletrônicos; 2. Eletrônica Digital: lógica digital, circuitos integrados que implementam a lógica digital, técnicas de otimização de circuitos digitais e modelagem de problemas.
	Francisco Ary Alves de Souza	1035123	
	Rodrigo Leone Alves	1577379	
Estatística	Felipe Luiz Neves Bezerra de Melo	2143885	1. População e amostra: razão de se utilizar amostras; 2. Medidas descritivas de tendência central e de dispersão; 3. Distribuição de frequência; 4. Correlação linear 5. Regressão linear
	Saulo de Tarso Alves Dantas	1595027	

Física I	Geogenes Melo de Lima	2116173	1. Cinemática: velocidade média, MRU, MRUV; 2. Dinâmica: Leis de Newton, energia cinética, energia potencial, conservação da energia mecânica.
	Messias Vilbert de Souza Santos	1807607	
Língua Portuguesa e Literatura I	Jose Diego Cirne Santos	2113138	1. Produção de texto dissertativo-argumentativo.
	Patrício de Albuquerque Vieira	1358307	
Matemática Financeira	Ruan Rodrigo Araújo da Costa	1246513	1. Valor do dinheiro no tempo 2. Razão e proporção 3. Noções de juros 4. Juros simples e compostos 5. Descontos 6. Sistemas de amortização
	Marcos Paulo da Silva	2211443	
Matemática I	Nilson Herminio Nicácio	1935881	1. Grandezas e unidades de medidas decimais e não decimais; 2. Razão, proporção e regra de três; 3. Introdução à teoria dos conjuntos. Conjuntos numéricos; 4. Introdução ao conceito de funções. Função afim. Função quadrática. Função exponencial Função logarítmica; 5. Tópicos de geometria plana. Introdução à trigonometria;
	Carlos Felipe da Silva Sarmiento	3009936	
	Emerson dos Santos Pinheiro de Matos	1415132	
	Francisco Erivan de Almeida Junior	1145559	
Programação Estruturada e Orientada a Objetos	Maurício Rabello Silva	2656166	1. Implementação de algoritmos; 2. Tipos estruturados de dados; 3. Modularidade; 4. Orientação a objetos; 5. Tratamento de exceções; 6. Pacotes e espaços de nomes; 7. Coleções de objetos; 8. Serialização e persistência de objetos.
	Fabricyo Mateus Costa Matos	3337785	
	Lucas Vieira de Souza	1579201	
Química Geral	Damiana Sinézio de Souza	1056593	1. Estrutura do átomo: Modelos atômicos de Dalton; Thomson e Rutherford; 2. Átomo de Bohr, níveis, subníveis e distribuição eletrônica; 3. Teoria quântica: números quânticos; 4. Tabela Periódica e Teoria da Ligação de Valência; 5. Geometria molecular, hibridização e polaridade; 6. Forças intermoleculares.

	Sandro Dutra de Andrade	2310258	<p>7. Ácidos e bases: teoria de Arrhenius;</p> <p>8. Introdução à estequiometria: Massa atômica, massa molecular, mol e Constante de Avogadro;</p> <p>9. Cálculo Estequiométrico.</p>
Química II	Damiana Sinézio de Souza	1056593	<p>1. Princípios de Química: Substâncias puras simples e compostas e misturas homogêneas e heterogêneas;</p> <p>2. Separação de misturas;</p> <p>3. Modelos atômicos de Dalton; Thomson e Rutherford;</p> <p>4. Átomo de Bohr, níveis, subníveis e distribuição eletrônica;</p> <p>5. Tabela Periódica e Ligações químicas;</p> <p>6. Geometria molecular e polaridade;</p> <p>7. Forças intermoleculares;</p> <p>8. Ácidos, bases, sais e óxidos: conceitos e nomenclatura.</p>
	Sandro Dutra de Andrade	2310258	