

Consultar Planos de Matrícula

Sistema	SIGAA
Módulo	Graduação
Usuários	Perfil específico do DAE
Perfil	Administrador do DAE
Última Atualização	11/10/2016 13:46

Esta funcionalidade permite ao usuário visualizar o plano de matrícula dos discentes no período vigente. Solicitações de matrícula, ensino individualizado e turmas de férias serão listadas neste manual.

Para consultar os planos de matrícula, acesse o SIGAA → Módulos → Graduação → Matrículas e Programas → Matrículas → Consultar Planos de Matrícula .

O sistema exibirá a tela para que o usuário *Informe os Critérios de Busca*, como mostra a figura abaixo:

INFORME OS CRITÉRIOS DE BUSCA

Matrícula:

CPF:

Nome do Discente:

Curso:

Caso desista da operação, clique em **Cancelar** e confirme na janela que será exibida posteriormente. Esta ação será válida em todas as telas em que estiver presente.

Nesta tela, o usuário deverá informar ao menos um dos seguintes critérios para realizar a busca:

- *Matrícula*: Informe o número da matrícula do discente;
- *CPF*: Forneça o número do CPF do aluno;
- *Nome do Discente*: Insira o nome do discente para efetuar a busca;
- *Curso*: Informe o curso desejado para realizar a busca pelos discentes.

Exemplificamos com o *Nome do Discente* Nome do Discente e o *Curso* Matemática.

Após informar devidamente o(s) campo(s), clique em **Buscar** para dar continuidade a operação. A página seguinte será fornecida.

INFORME OS CRITÉRIOS DE BUSCA

Matrícula:
 CPF:
 Nome do Discente:
 Curso:

Visualizar Detalhes
 Selecionar Discente

SELECIONE ABAIXO O DISCENTE (6)

Matrícula	Aluno	Status
MATEMÁTICA - NATAL		
	000000000 NOME DO DISCENTE	ATIVO
	000000000 NOME DO DISCENTE	CANCELADO
	000000000 NOME DO DISCENTE	ATIVO
	000000000 NOME DO DISCENTE	ATIVO
	000000000 NOME DO DISCENTE	CANCELADO
	000000000 NOME DO DISCENTE	ATIVO

6 discente(s) encontrado(s)

[Ensino a Distância](#)

Caso o usuário opte por visualizar detalhes sobre o discente, clique no ícone . A tela será recarregada da seguinte forma:

000000000 NOME DO DISCENTE ATIVO

Ano/Período de Ingresso: 2010.2

Forma de Ingresso: REINGRESSO AUTOMATICO

Matriz Curricular: MATEMÁTICA - NATAL - Presencial - MT - FORMAÇÃO PROFISSIONAL 1

Índices Acadêmicos						
MC	IRA	MCN	IECH	IEPL	IEA	IEAN
6,534	6,534	498,3562	0,6923	0,1048	0,4741	36,1573

	Obrigatórias			Complementares			Total	
	Comp. Curricular		Atividade	Comp. Curricular/Atividade			CR	CH
	CR	CH	CH	CH				
Exigido	152	2280	0	300			152	2580
Integralizado	84	1260	0	255			84	1515
Pendente	68	1020	0	45			68	1065

Ao clicar no ícone o usuário visualizará a tela *Plano de Matrícula* e terá acesso a todas as solicitações do discente.

Matrícula: 0000000000
Discente: NOME DO DISCENTE
Curso: MATEMÁTICA - NATAL - Presencial - MT - FORMAÇÃO PROFISSIONAL 1
Status: ATIVO
Tipo: REGULAR

PLANO DE MATRÍCULA					
Turma	Componente Curricular	Cadastrada em	Situação	Analisada em	Analisada por
SOLICITAÇÕES DE MATRÍCULA					
Turma 02	QUI0510 - QUIMICA FUNDAMENTAL I	21/01/2011 00:00	VISTA DEFERIDA	29/01/2011 00:00	NOME DO ANALISADOR
Turma 01	DPU0135 - LEGISLACAO AMBIENTAL	27/01/2011 00:00	VISTA DEFERIDA	29/01/2011 00:00	NOME DO ANALISADOR
Turma 02	CIV0348 - LEGISLACAO E SEGURANCA DO TRABALHO	27/01/2011 00:00	VISTA DEFERIDA	29/01/2011 00:00	NOME DO ANALISADOR

[Graduação](#)

Caso o usuário queira consultar o plano de matrícula de um outro discente, será necessário clicar em **Selecionar Outro Discente**. Em seguida, o sistema será encaminhado de volta à tela *Informe os Critérios de Busca*, para iniciar um novo processo de busca.

Caso deseje retornar para a página inicial do módulo, clique em **Graduação**.

Para consultar as *Informações da Turma*, clique sobre o link com o número da turma que deseja visualizar. Exemplificaremos com o link **Turma 02** referente ao *Componente Curricular QUI0510 - QUIMICA FUNDAMENTAL I*.

Informações da Turma	
DADOS DA TURMA	
Ano/Período:	2011.1
Componente e Turma:	QUI0510 - QUIMICA FUNDAMENTAL I - Turma 02
Tipo do Componente:	DISCIPLINA
Créditos / Carga Horária:	6 cr / 90 horas
Tipo da Turma:	REGULAR
Local e Horário:	3F6 - 246N34
Capacidade:	50 alunos
Totais:	21 solicitações de matrícula 33 alunos matriculados
PROFESSORES (0)	VAGAS RESERVADAS
	MATEMÁTICA - NATAL - Presencial - N - LICENCIATURA PLENA 50

De volta à tela *Plano de Matrícula*, para visualizar os *Dados Gerais do Componente Curricular*, será necessário que o usuário clique sobre o link com o código do componente curricular desejado.

Exemplificaremos com o link **QUI0510** referente ao *Componente Curricular QUIMICA FUNDAMENTAL I*.

Informações do Componente Curricular	
DADOS GERAIS DO COMPONENTE CURRICULAR	
Código:	QUI0510
Nome:	QUIMICA FUNDAMENTAL I
Unidade Responsável:	DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
Tipo do Componente Curricular:	DISCIPLINA
Programa:	 Consultar Programa do Componente
CARGA HORÁRIA	
Créditos Teóricos:	4 crs. (60 horas)
Créditos Práticos:	2 crs. (30 horas)
PRÉ-REQUISITOS, CO-REQUISITOS E EQUIVALÊNCIAS	
Pré-Requisitos:	
Co-Requisitos:	
Equivalências:	(QUI0030) OU (QUI0002) OU (QUI0311 E QUI0312) OU (QUI0246) OU (QUI0014) OU (QUI0310 E QUI0312) OU (QUI0600)
EMENTA / DESCRIÇÃO	
QUÍMICA E MEDIDAS. ÁTOMOS, MOLÉCULAS E ÍONS. REAÇÕES QUÍMICAS. CÁLCULOS COM FÓRMULAS QUÍMICAS E EQUAÇÕES. O ESTADO GASOSO. TERMOQUÍMICA. ESTADOS DA MATÉRIA. LÍQUIDO E SÓLIDO. SOLUÇÕES	
OUTRAS INFORMAÇÕES	
Matriculável "On-Line":	Sim
Pode criar turma sem solicitação:	Não
Quantidade de Avaliações:	3
Possui subturmas:	Não
Permite Turma com Flexibilidade de Horário:	Não

Para *Consultar Programa do Componente* o usuário deverá clicar no ícone . Em seguida, os *Dados do Programa* serão disponibilizados em outra página.



EMITIDO EM 03/06/2011 15:36

Componente Curricular: QUI0510 - QUÍMICA FUNDAMENTAL I

Créditos: 6 créditos

Carga Horária: 90 horas

Unidade Responsável: DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Tipo do Componente: DISCIPLINA

Ementa: QUÍMICA E MEDIDAS. ÁTOMOS, MOLÉCULAS E ÍONS. REAÇÕES QUÍMICAS. CÁLCULOS COM FÓRMULAS QUÍMICAS E EQUAÇÕES. O ESTADO GASOSO. TERMOQUÍMICA. ESTADOS DA MATÉRIA. LÍQUIDO E SÓLIDO. SOLUÇÕES

Dados do Programa

Ano-Período: 2011-1

Quantidade de Avaliações: 3

Objetivos:

.Possibilitar ao aluno os conhecimentos necessários para atuar no desenvolvimento de atividades pertinentes ao respectivo componente disciplinar.

Conteúdo:

CONTEÚDO

1. INTRODUÇÃO

2. CONCEITOS E PRINCÍPIOS BÁSICOS DE QUÍMICA 2.1. Química e Medidas; 2.1.1. Desenvolvimento da química moderna; 2.1.2. Medidas e Algarismos significativos; 2.1.3. Unidades SI; 2.1.4. Análise dimensional; Seminário. A Segurança em um Laboratório de Química. 2.2. Átomos, Moléculas e íons; 2.2.1. Classificação da matéria; 2.2.2. Teoria atômica da matéria; 2.2.3. Escala de massas atômicas; 2.2.4. Tabela Periódica dos Elementos; 2.2.5. Fórmulas químicas: substâncias iônicas e moleculares; 2.2.6. Nomenclatura; Seminário: Técnicas de Laboratório. 2.3. Reações Químicas: uma Introdução 2.3.1. Equações químicas; 2.3.2. Tipos de reações; 2.3.3. Eletrólitos; 2.3.4. Ácidos e Bases; 2.3.5. Equações moleculares e iônicas; 2.3.6. Reações de precipitação; 2.3.7. Reações de neutralização produção de gases; 2.3.8. Reações com produção de gases; Aulas Práticas 2.4. Cálculos com Fórmulas Químicas e Equações; 2.4.1. Massa Molecular e massa fórmula; 2.4.2. O conceito de mol; 2.4.3 Porcentagem em massa; 2.4.4. Análise elementar: composição centesimal; 2.4.5. Determinação de Fórmulas; 2.4.6. Interpretação molar de equações químicas; 2.4.7. Estequiometria de reações químicas; 2.4.8. Reagente limitante: rendimento teórico e prático; 2.4.9. Concentração molar; 2.4.10. Diluição de soluções; 2.4.11. Estequiometria de reações em solução. Aulas Práticas. 2.5. O Estado Gasoso; 2.5.1. Medidas de pressão; 2.5.2. Leis empíricas dos gases; 2.5.3. A lei do gás ideal; 2.5.4. Problemas estequiométricos envolvendo gases; 2.5.5. Misturas gasosas: lei das pressões parciais; 2.5.6. Teoria cinética de um gás ideal; 2.5.7. Velocidades moleculares: efusão e difusão; 2.5.8. Gases Reais; Aulas Práticas 2.6. Termoquímica; 2.6.1. Energia e suas unidades; 2.6.2. Calor de reação; 2.6.3. Entalpia e variação de entalpia; 2.6.4. Equações termoquímicas; 2.6.5. Estequiometria e calor de reação; 2.6.6. Calorimetria; 2.6.7. Lei de Hess; 2.6.8. Entalpia de formação padrão; 2.6.9. Combustíveis e alimentos, combustíveis comerciais e propelantes. Aulas Práticas.

3. ESTADOS DA MATÉRIA E SOLUÇÕES 3.1. Estados da Matéria; Líquidos e Sólidos; 3.1.1. Comparação entre gases, líquidos e sólidos; 3.1.2. Mudanças de fase; 3.1.3. Diagramas de fase; 3.1.4. Propriedades dos líquidos: tensão superficial e viscosidade; 3.1.5. Forças intermoleculares: explicação das propriedades dos líquidos; 3.1.6. Classificação dos sólidos; 3.1.7. Sólidos cristalinos, redes cristalinas e células unitárias; 3.1.8. Estrutura de alguns sólidos cristalinos; 3.1.9. Cálculos envolvendo células unitárias. Aulas Práticas. 3.2. Soluções; 3.2.1. Tipos de soluções; 3.2.2. Solubilidade e o processo de solução; 3.2.3. Efeitos da temperatura e pressão na solubilidade; 3.2.4. Maneiras de expressar a concentração; 3.2.5. Pressão de vapor de uma solução; 3.2.6. Elevação do ponto de ebulição e abaixamento do ponto de congelamento; 3.2.7. Osmose; 3.2.8. Propriedades coligativas de soluções iônicas; 3.2.9. Colóides. Aulas Práticas

Competências e Habilidades:

.Atuar em toda e qualquer instituição que desenvolva atividades relacionadas à área de química.



Caso deseje retornar para a página inicial do módulo, clique em [Graduação](#).

Para retornar à página anterior, clique em ***Voltar***.

Caso deseje imprimir os *Dados do Programa*, clique em **Imprimir**  .

Bom Trabalho!

Manuais Relacionados

- [Matrícula Compulsória](#)
- [Matricular Aluno](#)
- [Matricular Aluno Em Turma de Férias](#)

[<< Voltar - Manuais do SIGAA](#)

From:
<https://docs.info.ufrn.br/> -

Permanent link:
https://docs.info.ufrn.br/doku.php?id=suporte:manuais:sigaa:graduacao:matriculas_e_programas:matriculas:consultar_planos_de_matricula

Last update: **2016/10/11 13:46**

