



Portal Coordenação
Graduação

UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
SISTEMA INTEGRADO DE GESTÃO DE ATIVIDADES
ACADÊMICAS

EMITIDO EM 13/04/2021 14:49



SIGAA

PLANO DE CURSO

Dados Gerais da Turma	
Turma:	4101042 - QUÍMICA GERAL - Turma: 01 (2017.1)
Docente(s):	1480879 - MAX ROCHA QUIRINO
Carga Horária:	60h
Horário:	56T23
Programa do Componente Curricular	
Ementa:	
Objetivos:	Que o discente ao concluir a disciplina seja capaz de aplicar os extensos conceitos que fazem parte da química geral na experimentação, assim como adquirir capacidade de correlacionar os conhecimentos adquiridos, com as disciplinas técnicas vindouras oferecidas pelo curso de Lic. Em Ciências Agrárias.
Conteúdo:	Estrutura atômica. Tabela periódica. Ligações Químicas. Funções Químicas. Mol e Estequiometria. Reações químicas. Gases. Soluções."
Habilidades e Competências:	O educando saíra com conhecimento da estrutura do átomo e suas ligações químicas intramoleculares e intermoleculares. Assim como, identificar e caracterizar todas as funções inorgânicas; Manusear corretamente os principais equipamentos, substâncias, as vidrarias e os materiais pertencentes a um laboratório de química. Compreender como as reações as principais reações inorgânicas, efetuar os cálculos químicos, a estequiometria dessas reações incluindo o estado gasoso
Metodologia de Ensino e Avaliação	
Metodologia:	No primeiro momento a aula será expositiva sobre o conteúdo abordado, em seguida resolução de exercícios/exemplos em sala de aula com participação ativa do discente, resultando em uma discussão de grupo. Também trabalhado junto do educando seminários/exposição/debate do tema sugerido e aulas experimentais.
Procedimentos de Avaliação da Aprendizagem:	A avaliação será realizada de forma contínua através da realização de exercícios de fixação em sala de aula, avaliações escritas, seminários com uso de artigos atualizados sobre o tema e relatório de aulas experimentais. O formato da avaliação se dará através de uma planilha de avaliação, com critérios estabelecidos atendendo aos objetivos da mesma no curso.
Horário de atendimento:	quarta manhã toda no Laboratório de química - LabQuim
Cronograma de Aulas	

Dados Gerais da Turma		
Início	Fim	Descrição
22/08/2017	22/08/2017	Atividade experimental - SOLUÇÕES
22/08/2017	22/08/2017	Atividade experimental - SOLUÇÕES
22/08/2017	22/08/2017	Atividade experimental - SOLUÇÕES
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	revisão
22/08/2017	22/08/2017	revisão
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Os gases
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Mol e estequiometria
22/08/2017	22/08/2017	Principais reações inorgânicas.
22/08/2017	22/08/2017	Principais reações inorgânicas.
22/08/2017	22/08/2017	Funções químicas. Estudo dos ácidos, bases, sais , óxidos e hidretos metálicos.
22/08/2017	22/08/2017	Funções químicas. Estudo dos ácidos, bases, sais , óxidos e hidretos metálicos.
22/08/2017	22/08/2017	Funções químicas. Estudo dos ácidos, bases, sais , óxidos e hidretos metálicos.
22/08/2017	22/08/2017	Funções químicas. Estudo dos ácidos, bases, sais , óxidos e hidretos metálicos.
22/08/2017	22/08/2017	, polaridade molecular,
22/08/2017	22/08/2017	polaridade das ligações e geometria molecular
22/08/2017	22/08/2017	Ligações Metálicas
22/08/2017	22/08/2017	Covalentes, Covalentes coordenadas
22/08/2017	22/08/2017	Ligações Iônicas
22/08/2017	22/08/2017	Ligações químicas:
22/08/2017	22/08/2017	Tabela periódica. O desenvolvimento histórico, a tabela periódica atual, propriedades periódicas.
22/08/2017	22/08/2017	Tabela periódica. O desenvolvimento histórico, a tabela periódica atual, propriedades periódicas.
22/08/2017	22/08/2017	Números quânticos
22/08/2017	22/08/2017	Distribuição eletrônica em átomo e íons.
22/08/2017	22/08/2017	Distribuição eletrônica em átomo e íons.
22/08/2017	22/08/2017	Evolução dos modelos atômicos.
22/08/2017	22/08/2017	Evolução dos modelos atômicos.
22/08/2017	22/08/2017	Unidade Temática 1 - Estrutura atômica:
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Soluções
22/08/2017	22/08/2017	Soluções

Avaliações

Dados Gerais da Turma		
Data	Hora	Descrição
13/10/2017	14	1a avaliação
17/11/2017	14	2a avaliação
22/12/2017	14	3a avaliação
23/11/2017		Reposição
18/01/2018		Exame Final
23/11/2017		Reposição
18/01/2018		Exame Final
Referências Básicas		
Tipo de material	Descrição	
Livro	ATKINS, Peter; JONES, Loretta; ALENCASTRO, Ricardo Bicca de. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente . 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012, 2013. 922 p. ISBN: 9788540700383.	
Livro	RUSSELL, John B; SANIOTO, Divo Leonardo. Química geral . São Paulo: McGraw Hill, 1982. 897p.	
Livro	HUMISTON, Gerard E et al (Coautoria). Química Geral . 2.ed.. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1986, 1996, 2002, 2005, 2006, 2008, 2010, 2012, 2013. v. ISBN: 9788521604495, 8521604491.	
Livro	ATKINS, P.; LORETTA, J.. Princípios de química ? Questionando a vida moderna e o meio ambiente . 5. Ed. Bookman. 2011	
Referências Complementares		
Tipo de material	Descrição	

Número do documento: **409442**Data de emissão: **13/04/2021**Código de verificação: **211df01d7f****ATENÇÃO**

Para verificar a autenticidade deste documento acesse <https://sigaa.ufpb.br/sigaa/documentos/> informando o número do documento, data de emissão e o código de verificação

SIGAA | STI - Superintendência de Tecnologia da Informação da UFPB / Cooperação UFRN - Copyright © 2006-2021 | producao_sigaa-1.sigaa-1 | 20210412083107-master