

Plano de Ensino

Curso			Semestre/Ano
Tecnologia em Processos Químicos			2o Semestre/2019
Disciplina			Sigla
Química Inorgânica			QUI008
Carga Horária Semanal	Carga Teórica	Carga Prática	Carga Horária Semestral
2	1	1	40
Professor			
VINICIUS BIANCHI SOARES			
Ementa			
Estrutura Atômica e Periodicidade. Estruturas de Lewis. Modelos de Ligações Químicas. Propriedades físicas e químicas, métodos de obtenção e aplicação dos principais elementos dos blocos s, p e d da tabela periódica			
Objetivo			
Entender os conceitos básicos relacionados aos elementos de transição			
Metodologia			
Aula expositiva e dialogada com projeção de slides			
Aula prática laboratorial			
Aula expositiva e dialogada			
Aula expositiva e dialoga			
aula expositiva e dialogada			
Avaliação individual			
aula expositiva de dialogada			
Aula expositiva com resolução de exercícios			
Critérios de Avaliação			
Fórmula : $iif(EX < 0, ((P1+P2+TP)/3)+EX)/2, (P1+P2+TP)/3$			
Legendas :			
Exame - Avaliação de recuperação - Exame			
Trabalho Prático - Avaliar o aluno quanto a realização de trabalhos práticos como listas de exercícios e elaboração de relatórios referentes às aulas práticas - Trabalho Prático			
Avaliação 2° Bimestre - Avaliar o aluno com relação ao conteúdo ministrado no segundo bimestre - Avaliação 2° Bimestre			
Avaliação 1° Bimestre - Avaliar o aluno com relação ao conteúdo ministrado no primeiro bimestre - Avaliação 1° Bimestre			
Plano de Aula			
1 Introdução à química -> Apresentação do professor, do conteúdo, bibliografias e critérios de aprovação. Aulas práticas e modelo de relatório. Introdução à química inorgânica.			
2 Modelos atômicos -> Aula sobre modelos atômicos (gregos, Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, Schrodinger)			
3 Modelos atômicos -> Modelo atômico Rutherford-Bohr; Experimento teste de chama para evidenciação do salto quântico.			
4 Estrutura atômica -> Aula sobre estrutura atômica (prótons nêutrons e elétrons), Isótopos Isóbaros Isótonos; Íons (cátions e ânions).			
5 Estrutura atômica -> Aula sobre estrutura atômica (prótons nêutrons e elétrons), Isótopos Isóbaros Isótonos; Íons (cátions e ânions). Exercícios			
6 Distribuição eletrônica -> Aula sobre distribuição eletrônica (comportamento dos elétrons)			
7 Distribuição eletrônica e tabela periódica -> Aula sobre distribuição eletrônica e posição dos elementos químicos na tabela periódica atual.			
8 Tabela periódica -> Aula sobre a construção da tabela periódica, famílias e períodos. propriedades periódicas			
9 Tabela periódica -> Aula sobre propriedades periódicas (Raio atômico, Energia de ionização, Eletronegatividade, entre outras)			
Responsavel pela Disciplina		Coordenador pelo Curso	
VINICIUS BIANCHI SOARES		SABRINA MARTINS BOTO	
16/09/19		16/09/19	

Plano de Ensino

- 10 Avaliação P1 -> Avaliação referente ao conteúdo do 1º bimestre
- 11 Ligações químicas -> Aula sobre o comportamento de substâncias, como são formados os compostos iônicos. Ligação iônica.
- 12 Ligações químicas -> Aula sobre ligação covalente, formação de compostos covalentes, fórmulas de representação.
- 13 Ligações químicas -> Aula com exercícios de fixação do conteúdo abordado
- 14 Funções Inorgânicas - Ácidos -> Aula sobre ácidos inorgânicos (Definições teóricas, nomenclatura, fórmulas moleculares e estruturais, Reação de ionização)
- 15 Funções Inorgânicas - Bases -> Aula sobre bases (Definições, nomenclatura, reação de dissociação)
- 16 Funções inorgânicas - Reação de neutralização -> Aula sobre reação entre ácidos e bases.
- 17 Funções Inorgânicas - Reação de neutralização -> Aula sobre sais (nomenclatura) e realização de titulação ácido-base
- 18 Avaliação P2 -> Avaliação referente ao conteúdo do 2º bimestre
- 19 Avaliação Segunda Chamada -> Avaliação para alunos ausentes nas avaliações P1 ou P2
- 20 Avaliação Substitutiva -> Avaliação Substitutiva (substituindo menor valor de P1 ou P2)

Bibliografia Basica

KOTZ, J.C. & TREICHEL, P.M. Química e reações químicas. vol 1 e 2; Rio de Janeiro: LTC Livros Técnicos e Científicos.

Bibliografia Complementar

ATKINS, P.W. & JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. São Paulo: BookmanLEE,
J. D. Química inorgânica não tão concisa. Tradução da 5ª ed.inglesa. Editora Edgard Blücher Ltda. SHRIVER, D. F.,
ATKINS, P. W., Química Inorgânica, 3ª Ed. Bookman: Porto Ale

Bibliografia Referencia

Responsavel pela Disciplina

VINICIUS BIANCHI SOARES

16/09/19

Coordenador pelo Curso

SABRINA MARTINS BOTO

16/09/19