

PROGRAMA DE UNIDADE DIDÁTICA – PUD

(continua)

DISCIPLINA: QUÍMICA INORGÂNICA II		
Código: TPQ014	Carga horária total: 40 h	Créditos: 02
Nível: Graduação	Semestre: 3	Pré-requisitos: TPQ008
CARGA HORÁRIA:	Teórica: 36 h	Prática: 04
	Prática profissional: -	Extensão: -
	Presencial: 40 aulas	Distância: -
	Atividades não presenciais: 8 aulas	
EMENTA		
Química descritiva dos elementos: ocorrência, obtenção, propriedades físicas e químicas. Elementos químicos do bloco s. Elementos químicos do bloco p. Elementos químicos do bloco d. Elementos químicos do bloco f.		
OBJETIVO		
Comparar as propriedades dos elementos químicos e de seus principais compostos, compreendendo as relações entre configuração atômica e comportamento químico, bem como as aplicações industriais dessas espécies e suas implicações na saúde pública e no meio ambiente.		
PROGRAMA		C/H
<u>Programa Teórico:</u>		
Unidade 1 – Química descritiva dos elementos: estrutura atômica e tabela periódica; alotropia; compostos de coordenação; compostos organometálicos; propriedades gerais dos elementos e de seus compostos.		04
Unidade 2 – Hidrogênio: propriedades nucleares e estrutura eletrônica; ocorrência, abundância e obtenção; propriedades e reações do hidrogênio molecular; isótopos do hidrogênio; propriedades e reações de hidretos.		04
Unidade 3 – Elementos do bloco s: ocorrência, abundância e obtenção; principais usos dos elementos e seus compostos; estruturas e estados de oxidação; propriedades e reações dos compostos simples; compostos de coordenação e organometálicos.		06
Unidade 4 – Elementos do bloco p: ocorrência, abundância e obtenção; principais usos dos elementos e seus compostos; estruturas e estados de oxidação; propriedades e reações dos compostos simples; compostos de coordenação e organometálicos.		08
Unidade 5 – Elementos do bloco d: ocorrência, abundância e obtenção; principais usos dos elementos e seus compostos; estruturas e estados de oxidação; propriedades e reações dos compostos simples; compostos de coordenação e organometálicos.		08
Unidade 6 – Elementos do bloco f: ocorrência, abundância e obtenção; principais usos dos elementos e seus compostos; estruturas e estados de oxidação; propriedades e reações dos compostos simples; compostos de coordenação e organometálicos.		06

(conclusão)

PROGRAMA (CONT.)	C/H
<p><u>Programa Prático:</u></p> <p>Aula Prática 1 – Identificação de compostos de alcalinos ou alcalino-terrosos: utilizar e analisar experimentos para determinar a ordem de uma reação ou para determinar parâmetros cinéticos e compará-los com a teoria cinética. 02 h</p> <p>Aula Prática 2 – Síntese de composto inorgânico e caracterização: conduzir a síntese de um composto inorgânico de modo a compreender os princípios das ligações químicas envolvidas e aplicar técnicas para caracterizá-lo. 02 h</p>	
<p>METODOLOGIA DE ENSINO</p>	
<p>Exposição do conteúdo teórico e prático por meio do método expositivo-dialógicas, com resolução de exercícios e atividades em grupo, além de aulas práticas em laboratório químico.</p>	
<p>RECURSOS</p>	
<p>Sala de aula, pincel e quadro branco, computador, projetor, tela de projeção, laboratório de química geral ou de química analítica equipado, kit de modelos atômicos.</p>	
<p>AVALIAÇÃO</p>	
<p>A avaliação será desenvolvida, de forma processual e contínua, ponderando os aspectos qualitativos e quantitativos das competências desenvolvidas pelos alunos, tais como: trabalho em equipe, participação nas atividades propostas, bem como por meio de relatórios de aulas práticas, trabalhos, provas escritas tratando dos conteúdos e atividades vistas na disciplina. As atividades de avaliação poderão contemplar as atividades não presenciais, entretanto, as atividades não presenciais não são consideradas pelo docente para controle de frequência.</p>	
<p>BIBLIOGRAFIA BÁSICA</p>	
<p>ATKINS, P.; SHRIVER, D. F.; OVERTON, T. L.; ROURKE, J. P.; WELLER, M. T.; ARMSTRONG, F. A. Química inorgânica. 4ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2008.</p> <p>MISSLER, Gary L. Química Inorgânica. 2.ed. São Paulo: Pearson, 2014.</p> <p>LEE, J. D. Química Inorgânica: não tão concisa. São Paulo: Edgard Blücher, 1999.</p> <p>WELLER, M.; ROURKE, J.; OVERTON, T.; ARMSTRONG, F. Química Inorgânica. Porto Alegre: Bookman, 2017.</p>	

(conclusão)

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

ATKINS, P; JONES, L. **Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**. Porto Alegre: Bookman, 2018.

BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. **Química geral - v.1**. 2ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986.

FREITAS, R. G.; COSTA, C. A. C. **Química geral e inorgânica**. 6ª ed. Rio de Janeiro: Livro Técnico, 1967.

LEE, J. D. **Química inorgânica: um novo texto conciso**. São Paulo: Edgard Blücher, 1980.

RUSSELL, J. B. **Química geral**. v.1. 2ª ed. São Paulo: Makron Books, 2004.

VOGEL, A. I.; BASSETT, J.; DENNEY, R. C.; JEFFERY, G. H.; MENDHAM, J. **Análise inorgânica quantitativa**. 4ª ed. Rio de Janeiro: Guanabara Dois, 1981.

Coordenação do Curso:
