

Disciplina	CH Teórica	CH Prática	CH Exten.	Crédito
Química Geral Inorgânica	45	15	0	4.0
Turma				
Identificação	Cursos que atende		Período	
CG	Geologia		2025.2	
Horário	Professor		N. Qtd Subturmas	
TER - 08 00 09 00 09 00 10 00; QUA	Ámison Rick Lopes da Silva		0	
Ementa				
Ligações químicas tipos e influência nas substâncias. Acidez e basicidade teoria Bronsted-Lowry e teoria de Lewis. Equilíbrio químico e iônico. Equilíbrio ácido-base teorias de ácidos e bases, pH e pOH, hidrólise de sais, soluções-tampão. Química de coordenação metais de transição e configuração eletrônica, suas geometrias de coordenação, organometálicos de metais de transição.				
Objetivos				
Entender e identificar como os materiais se diferenciam a partir dos tipos de ligações químicas predominantes neles. Diferenciar ácidos e bases em escalas de pH e pOH. Identificar as substâncias que podem causar alteração significativa no pH. Entender como as geometrias dos materiais se organizam e como esta organização está relacionada com as estruturas macroscópicas.				
Metodologia				
Aulas expositivas e dialogadas, intercaladas com aulas laboratoriais experimentais.				
Conteúdo programático				
Estrutura molecular. Conceitos oxidação e redução, reações redox. Conceitos de ácido e base e as principais teorias. Definições de pH, pOH, Kw. Teoria da repulsão dos pares de elétrons de valência. Conceitos de ligações químicas ligações iônicas e covalntes. Teorias do compartilhamento eletrônico e Teoria do Orbital Molecular. Ciclo de Born-Haber. Metais e transição teoria do campo cristalino e os orbitais.				
Forma de avaliação				
Avaliações escritas Objetivas, dissertativas e relatórios de laboratório. Avaliação 3 Exercícios				
Bibliografia				
BÁSICA: ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química questionando a vida moderna e o meio ambiente. 7. ed. São Paulo Bookman, 2018. MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química Um Curso Universitário. 4. ed. São Paulo Edgard Blucher, 1995. ATKINS, P. W et al. Química inorgânica. 4. ed. São Paulo Bookman, 2008.				
COMPLEMENTAR: LEE, J. D. Química Inorgânica Não Tão Concisa. 1. ed. São Paulo Blucher, 1999. CHANG, R.; GOLDSBY, K. A. Química. 11. ed. São Paulo Mc Graw Hill, 2013. MASTERTON, W. L, et al. Princípios de química. 6. ed. Porto Alegre LTC, 2011. MIESSLER, G. L., et al. Química Inorgânica. 5. ed. São Paulo Pearson, 2014.				

Emitido em 02/10/2025

PROGRAMA DE DISCIPLINA Nº 24/2025 - COGEO (11.01.02.07.97.01)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 02/10/2025 17:30)

AMISON RICK LOPES DA SILVA

PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR

1310478

(Assinado digitalmente em 02/10/2025 19:43)

JESSICA MIRANDA DOS SANTOS

COORDENADOR

3400055

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sig.univasf.edu.br/documentos/> informando seu número: **24**, ano: **2025**, tipo: **PROGRAMA DE DISCIPLINA**, data de emissão: **02/10/2025** e o código de verificação: **660de42b3e**