



UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO
PROGRAMA DE DISCIPLINA

NOME				COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
Química Geral Analítica				Geologia	GEOL0005	2026.1
CARGA HORÁRIA	TEOR: 45h	PRÁT: 15h	HORÁRIOS: Quarta:08 h – 10 h e Sexta:10 h – 12 h			
CURSOS ATENDIDOS						SUB-TURMAS
Geologia						
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)						TITULAÇÃO
Amison Rick Lopes da Silva						Doutor
EMENTA						
Introdução a estequiometria massa atômica, massa molar, número de mols, fórmula mínima. Introdução a tabela periódicas propriedades periódicas, camada de valência. Reações químicas. Oxidação e redução e titulações de oxidação e redução. Solubilidade, produto de solubilidade, análise gravimétrica. Complexação e titulações de neutralização.						
OBJETIVOS						
Introduzir os conceitos de estrutura química e transformações, necessários para identificar compostos químicos e compreender como ocorrem suas transformações. Noções básicas de química geral e química analítica.						
METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)						
Aulas expositivas e dialogadas, seguidas de aulas experimentais com práticas laboratoriais.						
FORMAS DE AVALIAÇÃO						
3 avaliações, entre objetivas, dissertativas, relatórios de laboratório.						

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Número	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA
Aula 1	Introdução geral a química do cotidiano e a relação com geologia
Aula 2	Tabela periódica
Aula 3	Estequiometria
Aula 4	Reações químicas
Aula 5	Práticas laboratoriais
Aula 6	Preparo de soluções
Aula 7	Processos redox
Aula 8	Técnica de titulação

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

Bibliografia Básica:

ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química questionando a vida moderna e o meio ambiente. 7. ed. São Paulo Bookman, 2018.

BROWN, T. L.; LEWAY, H. E.; BURSTEN, B. E.; BURDGE, J. R. Química A ciência central. 13. ed. São Paulo Pearson, 2016.

KOTZ, J. C.; TREICHEL, P.; WEAVER, G. C. Química geral e reações químicas. 3. ed. São Paulo Cengage Learning, 2015.

Bibliografia complementar:

CHANG, R.; GOLDSBY, K. A. Química. 11. ed. São Paulo Mc Graw Hill, 2013. MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química Um Curso Universitário. 4. ed. São Paulo Edgard Blucher, 1995.

MASTERTON, W. L.; SLOWINSKI, E. J.; STANITSKI, C. L. Princípios de química. 6. ed. São Paulo LTC, 2011.

CONSTANTINO, M. G.; SILVA, G. J.; DONATE, P. M. Fundamentos de química experimental. São Paulo EDUSP, 2011.

SKOOG, D.; WEST, D.; HOLLER, J.; CROUCH, S. Fundamentos de Química Analítica. 10. ed. São Paulo Cengage Learning, 2023.

_____/_____/_____
DATA

ASSINATURA DO PROFESSOR

_____/_____/_____
HOMOLOGADO NO COLEGIADO

COORD. DO COLEGIADO

Emitido em 09/01/2026

PROGRAMA DE DISCIPLINA Nº 2/2026 - COGEO (11.01.02.07.97.01)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 29/01/2026 15:42)

AMISON RICK LOPES DA SILVA

PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR

1310478

(Assinado digitalmente em 26/01/2026 11:13)

JESSICA MIRANDA DOS SANTOS

COORDENADOR

3400055

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sig.univasf.edu.br/documentos/> informando seu número: 2, ano: 2026, tipo: **PROGRAMA DE DISCIPLINA**, data de emissão: 09/01/2026 e o código de verificação: 16779e5652