



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO – UNIRIO

PLANO DE CURSO EMERGENCIAL (GRADUAÇÃO)

Disciplina: Química Geral e Inorgânica / Química Geral	
Código: SCN0003 / SCN0084	C.H.: 3 horas teóricas + 2 h laboratório
Curso(s) Atendido(s): Ciências Biológicas (Bach e Lic) e Ciências Ambientais (Bach)/ Ciências da Natureza (Lic.) e Biologia (Lic)	
Docente: Claudia Jorge do Nascimento	Matrícula: 2193604
Cronograma Práticas de laboratório (síncronas e/ou assíncronas) Medições e erros Reações Químicas Cromatografia Equilíbrio Químico Preparação e diluição de soluções Acidez e basicidade/indicadores ácido-base Titulação ácido-base Termodinâmica Cinética Química	

TEORIA - PROGRAMAÇÃO

SEMANA	CONTEÚDO
1	Aula de apresentação teoria e lab - organização e critérios da disciplina
2	Algarismos significativos - medições e erros
3	Estequiometria
4	Estequiometria
5	Equilíbrio Químico
6	Equilíbrio Químico
7	Conceitos ácido-base - Equilíbrio ácido-base
8	Equilíbrio ácido-base
9	Soluções - Unidades de concentração - preparação - diluição
10	Mistura de soluções - titulação
11	Soluções tampão
12	Termoquímica/Termodinâmica
13	Termoquímica/Termodinâmica
14	Cinética Química
15	Cinética Química

Metodologia:

Aulas síncronas e assíncronas

Monitoria síncrona e assíncrona

Avaliação:

Google forms: avaliações semanais acerca do conteúdo prático e teórico

(sempre acumulativo)

Ferramentas digitais utilizadas:

Google Classroom

Google Meet

Google Forms

Vídeos YouTube (oportunamente repassados aos alunos)

Vídeos aulas práticas

Bibliografia:

Atkins, P.; Jones, L.; Laverman, L. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. 7ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2018.

Masterton, W.L.; Slowinski, E.J.; Stanitski, C.L. Princípios de Química. 6^a ed. São Paulo: LTC, 2012.

Brown, T.L.; LeMay, Jr., H.E.; Bursten, B.E.; Murphy, C.J.; Woodward, P.M.; Stoltzfus, M.W. Química: a Ciência Central. 13^a ed. São Paulo: Pearson Education do Brasil, 2016.

Russell, J.B. Química Geral. Volumes 1 e 2. 2^a ed. São Paulo: Makron Books (Universitários), 2008.

Chang, R.; Goldsby, K.A. Química. 11^a ed. Porto Alegre: McGraw-Hill Education, 2013.

Kotz, J.C.; Treichel, P.M.; Townsend, J.R.; Treichel, D.A. Química Geral e Reações Químicas. Volumes 1 e 2. 9^a ed. São Paulo: Cengage Learning, 2015.

Ebbing, D.D. Química Geral. Volumes 1 e 2. 5^a ed. São Paulo: LTC, 1998.