



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO – UNIRIO

**PLANO DE CURSO EMERGENCIAL (GRADUAÇÃO)**

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

## 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<sup>a</sup> 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<sup>a</sup> ed. São Paulo: Pearson Education do Brasil, 2016.

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

Chang, R.; Goldsby, K.A. Química. 11<sup>a</sup> 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<sup>a</sup> ed. São Paulo: Cengage Learning, 2015.

Ebbing, D.D. Química Geral. Volumes 1 e 2. 5<sup>a</sup> ed. São Paulo: LTC, 1998.