

**UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO**  
**INSTITUTO BIOCÊNCIAS**  
**DEPARTAMENTO DE CIÊNCIAS NATURAIS**

**Plano de Curso Emergencial (Graduação)**

<b>PLANO DE DISCIPLINA</b>	
<b>Departamento:</b> DCN	
<b>Disciplina:</b> Química Experimental	
<b>Vagas ofertadas:</b> 45 – Biomedicina 45 – Engenharia de Produção	
<b>C.H. síncrona (em %):</b> 0%	
<b>Código:</b> SCN0136	<b>C.H.</b> <sup>(1)</sup> : 30 h
<b>Curso (s) atendido (s):</b> Biomedicina Engenharia de Produção	
<b>Docente (s)</b> <sup>(2)</sup> : Roberta Ziolli	<b>Matrícula</b> <sup>(2)</sup> : 1824892
<b>Cronograma:</b> Semana 1: Apresentação da disciplina + Introdução a segurança e materiais de laboratório Semana 2: Como fazer os relatórios para a disciplina Semana 3: Prática Medições e Erros Semana 4: Prática Destilação da gasolina Semana 5: Prática Soluções Semana 6: Prática Saponificação Semana 7: Prática Diluição de soluções/mistura de soluções Semana 8: Prática Extração de óleos vegetais Semana 9: Prática Termoquímica Semana 10: Prática Extração de hidrocolóides Semana 11: Prática Cinética Semana 12: Entrega do último relatório Semana 13: tira-dúvidas para PF Semana 14: Prova Final Semana 15: Segunda chamada	
<b>Metodologia:</b> Aulas teóricas serão gravadas e disponibilizadas de forma assíncrona, semanalmente. Poderá haver encontros <i>on line</i> pelo Google Meet para tirar dúvidas dos alunos. Todo material das aulas será disponibilizado na plataforma Google Classroom, além de material adicional para estudo como textos de leitura complementar e material digital como vídeos, podcasts, simulações interativas e outros. Alguma prática poderá ser realizada pelos alunos em suas casas. A avaliação será composta por relatórios	

semanais e questionários sobre as práticas de forma assíncrona, na plataforma Google Classroom.

**Avaliação:**

A nota será composta pela média das notas dos relatórios semanais (1 relatório por prática) e questionários, quando/se houver.

- $$N = \frac{\sum NR}{\text{número relatórios / questionários}}$$

Onde: N = nota

NR = nota de relatório e questionários

Se  $N > 6,9$ : aprovado

Se  $N < 4,0$ : reprovado

Se  $7,0 > N \geq 4,0$ : prova final, neste caso:

- $$NF = \frac{N + PF}{2}$$

Onde: NF = nota final

PF = prova final

Se  $NF \geq 5,0$ : aprovado

Se  $NF < 5,0$ : reprovado

**Ferramentas Digitais Utilizadas:**

Google Meet para encontros síncronos

Google Formulários para a realização das avaliações

Google Classroom para disponibilizar as atividades assíncronas e todo material necessário para estudo dos alunos e avaliações.

**Bibliografia base:**

- Princípios de Química “Questionando a vida moderna e o meio ambiente” – Peter Atkins e Loretta Jones – Artmed Editora Ltda – 1 volume (Inglês e Português)

- Química Geral - Darrell D. Ebbing – Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. - 2 volumes (Inglês e Português)

**Bibliografia complementar:**

- Química, Ciência Central – Theodore L. Brown, H. Eugene LeMay, Jr. e Bruce E. Bursten - Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. - 1 volume (Inglês e Português)

- Química e Reações Químicas – John C. Kotz e Paul Treichel, Jr. – Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. - 2 volumes (Inglês e Português)

- Química – Raymond Chang – McGraw-Hill – 1 volume (Inglês e Português)

- Fundamentos de Química Geral – Morris Hein e Susan Arena – Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. - 1 volume (Inglês e Português)
- Chemistry – John McMurry e Robert C. Fay – Prentice Hall – 1 volume (Inglês)
- General Chemistry, Principles and Modern Applications – Ralph H. Petrucci - Macmillan Publishing Company – 1 volume (Inglês)
- Princípios de Química – William L. Masterton, Emil J. Slowinski, Conrad L. Stanitski – Editora Guanabara Koogan S.A. – 1 volume (Inglês e Português)