

Universidade Federal do Estado do Rio de Janeiro Centro de Ciências Biológicas e da Saúde Instituto Biomédico Curso de Graduação em Biomedicina  <b>PLANO DE CURSO (GRADUAÇÃO) 2022.2</b>				
<b>Departamento: DCN</b>				
<b>Disciplina: QUIMICA ANALÍTICA</b>				
<b>Vagas oferecidas: 30</b>				
<b>Dia(s) da semana/C.H. da disciplina: TERÇA: 14-18H (PRÁTICA E TEÓRICA)</b>				
<b>Código: SCN 0007</b>			<b>C.H.:</b> (1) 60 H ( 30H/PRA\ÁTICA; 30H/TEÓRICA)	
<b>Curso(s) Atendido(s): BIOMEDICINA</b>				
<b>Docente:</b> (2) MARIA EUGÊNIA SENA & ELISABETE PALERMO  <a href="mailto:maria.sena@unirio.br">maria.sena@unirio.br</a> ; <a href="mailto:Elisabete.palermo@unirio.br">Elisabete.palermo@unirio.br</a>			<b>Matrícula:</b> (2) 1713860/ PROF. MARIA SENA  1712262/ PROF. ELISABETE PALERMO	
<b>Cronograma<sup>[*]</sup>: 10 AULAS TEÓRICAS E 5 AULAS PRÁTICAS (EXCETO AS AVALIAÇÕES- P1, P2 E QUESTIONÁRIO DA PRÁTICA)</b>				
<b>Prezados colegas, apenas como título de sugestão, segue uma proposta de organização do Cronograma( SEGUNDO O CALENDÁRIO ACADÊMICO AS AULAS INICIARÃO 03/10/2022)</b>				
Dia/h	Sala	Tipo de atividade #	Assunto	Prof.
TERÇA/ TARDE	LAB 312  SALA ???	PRÁTICA  TEÓRICA	QUÍMICA ANALÍTICA- 2022.2	ELISABETE PALERMO &  MARIA EUGÊNIA SENA
<b>CRONOGRAMA DE AULAS 2022.2 – QA</b>				
<b>SEMANA</b>	<b>DATA</b>	<b>ATIVIDADE TEÓRICA- 16/18H</b>		
1	04/10/22	AULA INAUGURAL- EXPOSIÇÃO DO RESUMO DA EMENTA/AVALIAÇÕES TEÓRICA E PRÁTICAS		
2	11/10/22	ERROS ANALÍTICOS		
3	18/10/22	VOLUMETRIA		
4	25/10/22	SOLUÇÕES		
5	01/11/22	EQUILÍBRIO QUÍMICO E CONSTANTE EQUILÍBRIO- CONCEITOS GERAIS		
6	08/11/22	EQUILÍBRIO IÔNICO: ÁCIDOS E BASES		
7	15/11/22	FERIADO		
8	22/11/22	AVALIAÇÃO- P1		
9	29/11/22	TITULOMETRIA DE PRECIPITAÇÃO-KPS		

10	06/12/22	SOLUÇÃO TAMPÃO E APLICAÇÕES QA NA SAÚDE.
11	13/12/22	REVISÃO DA P1
12	20/12/22	RECESSO FIM DE ANO (ATÉ 08/01/23)
13	10/01/23	AVALIAÇÃO - P2
14	17/01/23	REVISÃO DA P2
15	24/01/23	PROVA FINAL & SEGUNDA CHAMADA
16	31/01/23	FINAL DE PERÍODO
17	07/02/23	XXX
18	14/02/23	LANÇAMENTO DE NOTAS

**AV: Avaliação: [(P1X2) + (P2X2) + MÉDIA DAS PRÁTICAS]/5 =>7,0/ APROVADO DIRETO;4,0/ FINAL**

**ABAIXO DE 5,0 – REPROVADO NA FINAL (MÉDIA + P.FINAL/2= IGUAL 5 OU MAIOR 5,0).**

**Metodologia:**SERÁ CRIADO UM CLASSROOM PARA LIBERAR OS COMUNICADOS , COM MATERIAIS DA DISCIPLINA- SLIDES, BIBLIOGRAFIA E QUESTIONÁRIOS DAS AULAS PRÁTICAS. AS PROVAS TEÓRICAS PODERÃO SER APLICADAS ONLINE, COM 24H PARA RESPOSTA.

**Bibliografia:**

- Skoog, D.A; West, D. M.; Holler, F. J.; Crouch, S. R. ;Fundamentos de Química Analítica, Ed Tradução da 8ª Edição norte-americana,. **Editora Thomson**, São Paulo-SP, 2006.
- Atkins, P.; Jones, L. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente”. 5ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2011.
- Kotz, J.C.; Treichel, P.M.; Townsend, J.R.; Treichel, D.A. Química Geral e Reações Químicas. 9ª ed. São Paulo: LTC, 2015. (2 volumes)

**Observações gerais quanto as normas da disciplina (ex.: informes sobre segunda-chamada, presença, vista e revisão de prova) que estejam de acordo com o regimento interno da UNIRIO** Publicado no Boletim da UNIRIO Nº 16, de 21.10.1982.

\* Componentes curriculares com créditos práticos, por favor, discriminar as atividades práticas que serão oferecidas aos alunos.

<sup>1</sup> Discriminar Carga Horária teórica e prática quando houver

<sup>2</sup> Criar novas linhas quando mais de um docente estiver envolvido.