



UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS – UFAL
SECRETARIA EXECUTIVA DOS CONSELHOS SUPERIORES – SECS/UFAL
ANEXO DA RESOLUÇÃO Nº 34/2020-CONSUNI/UFAL

Anexo A - Plano de Ensino para o Período Letivo Excepcional (PLE)

I – IDENTIFICAÇÃO: Química Geral 1 –QUIB001	
CURSO: Química Bacharelado	
COMPONENTE CURRICULAR: (x) OBRIGATÓRIO () OPTATIVO	
PRÉ REQUISITO: (Não possui)	
CO-REQUISITO: (Não possui)	
DOCENTE(S) RESPONSÁVEL(EIS):	CH
Ricardo Porto	60 (4h semanais)
CARGA HORÁRIA TOTAL: 60 Teórica: 60 Prática: -	
JUSTIFICATIVA: Devido a pandemia e a paralização do calendário acadêmico da UFAL, a oferta da disciplina Química Geral 1 – QUIB001 - no período de Atividades Acadêmicas Não Presenciais (AANPs) (Portaria nº 544/2020-MEC, Resolução nº 34/2020-CONSUNI/UFAL) atenderá discentes que estão no 1º período do curso de química bacharelado. Essa oferta irá minimizar os impactos da paralização do calendário acadêmico e a oferta desta disciplina atuará estreitando os laços entre a universidade e a comunidade.	
II - EMENTA Estrutura atômica. Classificação periódica dos elementos. Ligações químicas. Estequiometria. Gases. Soluções	
III - OBJETIVOS Propiciar aos alunos conteúdos teóricos descritos na ementa da disciplina de Química Geral 1. Apresentar os principais conceitos relativos aos conteúdos; Identificar as reações, apresentar equações e suas aplicações através de exemplos desenvolvidos em sala.	
IV - CONTEÚDO PROGRAMÁTICO 1. Teoria atômica; 2. Estequiometria; 3. Estrutura eletrônica; 4. Tabela periódica; 5. Ligação química; 6. Forças intermoleculares; 7. Gases, líquidos e sólidos; 8. Soluções	

V - METODOLOGIA

Aula expositiva pelo google meeting com discussão e construção do conteúdo.
Realização de exercícios de aplicação na plataforma AVA-EAD.
Uso de data-show, quadro branco, via vídeos, para resolução de lista de exercícios
Aplicação de listas de exercícios síncronas com entrega on line.

VI - PLATAFORMA/S ESCOLHIDA/S PARA AS ATIVIDADES ACADÊMICAS NÃO PRESENCIAIS:

(Escolher uma ou mais plataforma/s de ensino a ser/serem usada/s pelo/a docente nas AANPs)

(x) Ambiente Virtuais de Aprendizagem Institucionais (Moodle/SIGAA)

() Conferência Web - RNP

(x) Google Meet

() Zoom

() Google Classroom

() Site do docente

() Blog do docente

(x) Outros: youtube

VII - FORMAS DE AVALIAÇÃO

AB1 - Média de 1 avaliação on line (7 pontos) e entrega de tarefas (3 pontos).

AB2 - Média de 1 avaliação on line (7 pontos) e entrega de tarefas (3 pontos).

VIII - CRONOGRAMA DO COMPONENTE CURRICULAR

SEMANA	DESCRIÇÃO DAS ATIVIDADES PLANEJADAS (Destacar quando se tratar de atividade síncrona)
1	<i>Teoria atômica Parte 1</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
2	<i>Teoria atômica Parte 2</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
3	<i>Estequiometria</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
4	<i>Estrutura eletrônica</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
5	<i>Tabela periódica</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead.

	PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
6	<i>Ligação química – Ligações Iônica e Metálica</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
7	<i>Ligação química – Ligações covalentes</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
8	<i>Forças Intermoleculares</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
9	<i>Gases, sólidos e líquidos</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
10	<i>Soluções</i> METODOLOGIA: Vídeoaula síncrona via google meeting, listas de exercícios no ava-ead. PRÁTICAS AVALIATIVAS: Entrega de listas de exercícios e aplicação de avaliação bimestral
IX – REFERÊNCIAS	
BÁSICAS: 1. ATKINS, P.W.; JONES, Loretta. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 1.ed. Porto Alegre: Bookman, 2001. 2. BROWN, Theodore; LEMAY, H. Eugene; BURSTEN, Bruce E. Química: a ciência central. 9 ed. Prentice-Hall, 2005. 3. CHANG, R. Química Geral - Conceitos Essenciais - 4ª Ed. São Paulo: Mcgraw-hill Interamericana, 2007 COMPLEMENTARES: 1. KOTZ, John C.; TREICHEL JUNIOR, Paul M. Química Geral e Reações Químicas. vol. 1e 2 5ª. ed., São Paulo: Pioneira Thomson, 2005 2. BRADY, J. E; HUMISTON, G.E. Química Geral. Volumes 1 e 2, Rio de Janeiro : LTC, 1996. 3. RUSSELL, J. W. Química Geral. Volumes 1 e 2, São Paulo: Makron, 1994	

Maceió, 02 /10/2020



Docente/s responsável/eis