

54

IQB

40 - Química Geral e Ensino de Química

QUADRO DE NOTAS - PROVA DIDÁTICA

	NOME DO CANDIDATO	EXAM. 1	EXAM. 2	MÉDIA FINAL
01	TIAGO GOMES DOS SANTOS	-	-	-
02	TATIELLE PEREIRA SILVA	-	-	-
03	WILLIAMS RAPHAEL DE SOUZA MORAIS	-	-	-
04	RODRIGO DA SILVA VIANA	86,00	86,00	86,00
05	JOSÉ LEANDRO DA SILVA DUARTE	70,00	70,00	70,00
06	FRANCYELLE MOURA DE OLIVEIRA	62,00	62,00	62,00
07	ARTUR VIEIRA DA SILVA	92,00	92,00	92,00
08	ICARO MOTA OLIVEIRA	-	-	-
09	FABRÍCIO LÚCIO CANSANÇÃO LIRA	-	-	-
10	KELLY BARBOSA DA SILVA	100,00	100,00	100,00
11		-	-	-
12		-	-	-
13		-	-	-
14		-	-	-
15		-	-	-
16		-	-	-
17		-	-	-
18		-	-	-
19		-	-	-
20		-	-	-
21		-	-	-
22		-	-	-
23		-	-	-
24		-	-	-
25		-	-	-
26		-	-	-
27		-	-	-
28		-	-	-
29		-	-	-
30		-	-	-

Maceió/AL - AL, 24 de Maio de 2019.

Presidente:

  
Profa. Dra. Valéria Rodrigues dos Santos Malta - UFAL

2º Examinador(a):

  
Profa. Dra. Edma Carvalho de Miranda - UFAL

Fiscal:

  
Profa. Dra. Daniela Santos Anunciação - UFAL



UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS  
CONCURSO PÚBLICO PARA SELEÇÃO DE PROFESSOR SUBSTITUTO  
CAMPUS A. C. SIMÕES

EDITAL Nº 20 DE 19 DE MARÇO DE 2019 PUBLICADO NO D.O.U. EM 22/03/2019

IQB

40 - Química Geral e Ensino de Química

B7

PADRÃO DE RESPOSTA DA PROVA DIDÁTICA – 2º EXAMINADOR

COMISSÃO EXAMINADORA		INSTITUIÇÃO
2º Examinador (a)	Profa. Dra. Edma Carvalho de Miranda	UFAL
ESPELHO DA PROVA DIDÁTICA		
PONTO SORTEADO		
ligações químicas, forças intermoleculares e o uso de novas tecn. logias.		
CONTEÚDOS DA APRESENTAÇÃO		
1. Domínio do tema	O candidato deverá abordar a definição de ligações químicas classificando os tipos e suas características tais como estruturas, configurações e símbolos, bem como as forças intermoleculares.	
2. Contextualização	O candidato deverá correlacionar o tema de ligações químicas e forças intermoleculares com o cotidiano dos alunos e apresentando novas tecnologias de ensino.	
3. Sequência lógica	Definição de ligação iônica, covalente e metálica. Formação das ligações. Regra do octeto Ligações iônicas e ligações covalentes As forças intermoleculares e os comprimentos de ligação Variação das forças de ligação	
4. Linguagem adequada ao nível do grupo	Deverá apresentar uma linguagem adequada a uma aula no nível de graduação.	

ASSINATURAS:

Maceió/AL - AL, 24 de maio de 2019.

2º Examinador



**PADRÃO DE RESPOSTA DA PROVA DIDÁTICA - PRESIDENTE**

	<b>COMISSÃO EXAMINADORA</b>	<b>INSTITUIÇÃO</b>
<b>PRESIDENTE</b>	Profa. Dra. Valéria Rodrigues dos Santos Malta	UFAL

**ESPELHO DA PROVA DIDÁTICA**  
**PONTO SORTEADO**

LIGAÇÕES QUÍMICAS, FORÇAS INTERMOLECULARES E O USO DE NOVAS TECNOLOGIAS

**CONTEÚDOS DA APRESENTAÇÃO**

1. Domínio do tema	O CANDIDATO DEVERÁ ABORDAR A DEFINIÇÃO DE LIGAÇÃO QUÍMICA, CLASSIFICANDO OS TIPOS E SUAS CARACTERÍSTICAS (ESTRUTURAS, CONFIGURAÇÕES, SÍMBOLO), BEM COMO AS FORÇAS INTERMOLECULARES E ABORDAR NOVAS TECNOLOGIAS DE ENSINO
2. Contextualização	O CANDIDATO DEVERÁ CORRELACIONAR O TEMA SORTEADO COM O COTIDIANO DOS ALUNOS APRESENTANDO NOVAS TECNOLOGIAS DE ENSINO
3. Sequência lógica	DEFINIÇÃO DE LIGAÇÕES IÔNICA, COVALENTE E METÁLICA FORMAÇÃO DAS LIGAÇÕES E A REGRA DO OCTETO LIGAÇÃO IÔNICA VERSUS LIGAÇÃO COVALENTE FORÇAS INTERMOLECULARES E OS COMPRIMENTOS DE LIGAÇÃO; A VARIAÇÃO DAS FORÇAS DE LIGAÇÃO
4. Linguagem adequada ao nível do grupo	O CANDIDATO DEVERÁ APRESENTAR UMA LINGUAGEM ADEQUADA A UMA AULA AO NÍVEL DE GRADUAÇÃO

ASSINATURAS:

  
 Presidente

Maceió/AL - AL 24 de maio de 2019.