



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS**  
**PROCESSO SELETIVO SIMPLIFICADO PARA PROFESSOR SUBSTITUTO**  
**CAMPUS A. C. SIMÕES**

Edital nº 81 de 15 de dezembro de 2021

IQB

Química Geral

**B7**

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

COMISSÃO EXAMINADORA		INSTITUIÇÃO
PRESIDENTE	Profa. Dra. Aracelis Jose Pamphile Adrian	UFAL
ESPELHO DA PROVA DIDÁTICA		
PONTO SORTEADO		
<b>Ácidos e Bases</b>		
CONTEÚDOS DA APRESENTAÇÃO		
1. Domínio do tema	Espera-se que o candidato domine os conceitos de: - Natureza dos ácidos e bases (modelos de Arrhenius, Brønsted-Lowry, Lewis) - Óxidos ácidos, básicos e anfóteros. - Ácidos e bases polipróticos. - Escala de pH; pOH de soluções. - Constantes de acidez e basicidade; ácidos e bases conjugados. - Estrutura molecular e acidez. - Reações de neutralização	
2. Contextualização	A aula de Ácidos e bases na Química Geral se encontra contextualizada no estudo das propriedades gerais e reações de soluções aquosas.	
3. Sequência lógica	- Contextualização do assunto - Definição de ácidos e bases de acordo com os modelos de Arrhenius, Brønsted-Lowry, Lewis. - Estudo de propriedades de ácidos e bases: ácidos e bases polipróticos, anfoterismo, constantes de acidez e basicidade; ácidos e bases conjugados. - Natureza dos ácidos e bases: estrutura molecular e acidez. - Reações de neutralização.	
4. Linguagem adequada ao nível do grupo	- No nível da Química Geral espera-se que o professor tenha a capacidade de aplicar uma linguagem científica adequada para alunos que já possuem conhecimentos prévios sobre estrutura atômica, propriedades periódicas (eletronegatividade, afinidade eletrônica, energia de ionização), noções básicas sobre reações químicas (principais tipos de reações, balanceamento de reações), soluções e unidades de concentração.	

ASSINATURAS:

  
\_\_\_\_\_  
Presidente

Maceió/AL, \_05\_ de \_abril\_ de 2022.



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS**  
**PROCESSO SELETIVO SIMPLIFICADO PARA PROFESSOR SUBSTITUTO**  
**CAMPUS A. C. SIMÕES**

Edital nº 81 de 15 de dezembro de 2021

IQB

Química Geral

**B7**

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

COMISSÃO EXAMINADORA		INSTITUIÇÃO
<b>PRESIDENTE</b>	Profa. Dra. Aracelis Jose Pamphile Adrian	UFAL
<b>ESPELHO DA PROVA DIDÁTICA</b>		
<b>PONTO SORTEADO</b>		
<b>Equilíbrio Químico</b>		
<b>CONTEÚDOS DA APRESENTAÇÃO</b>		
1. Domínio do tema	Espera-se que o candidato domine os conceitos de: <ul style="list-style-type: none"><li>- Conceito de equilíbrio (reversibilidade das reações, origem termodinâmica das constantes de equilíbrio)</li><li>- Constantes de equilíbrio (avaliação de <math>K_e</math>, constante de equilíbrio em termos de pressão, interpretação das magnitudes das constantes de equilíbrio, relação de <math>K</math> com a direção da reação química)</li><li>- Estequiometria das reações químicas e as constantes de equilíbrio.</li><li>- Cálculo das constantes de equilíbrio.</li><li>- Aplicações das constantes de equilíbrio</li><li>- Princípio de Le Châtelier</li></ul>	
2. Contextualização	A aula de Equilíbrio químico na Química Geral se encontra contextualizada no estudo das reações químicas no que respeita a quantificação, a resposta do equilíbrio a mudanças nas condições de reação.	
3. Sequência lógica	<ul style="list-style-type: none"><li>- Contextualização do estudo de equilíbrios químicos.</li><li>- Conceito de equilíbrio</li><li>- Constantes de equilíbrio; Estequiometria das reações químicas e as constantes de equilíbrio.</li><li>- Cálculo das constantes de equilíbrio.</li><li>- Aplicações das constantes de equilíbrio</li><li>- Princípio de Le Châtelier</li></ul>	
4. Linguagem adequada ao nível do grupo	<ul style="list-style-type: none"><li>- No nível da Química Geral espera-se que o professor tenha a capacidade de aplicar uma linguagem científica adequada para alunos que já possuem conhecimentos prévios sobre estrutura atômica, propriedades periódicas (eletronegatividade, afinidade eletrônica, energia de ionização), noções básicas sobre reações químicas (principais tipos de reações, balanceamento de reações), soluções e unidades de concentração.</li></ul>	

ASSINATURAS:

  
\_\_\_\_\_  
Presidente

Maceió/AL, \_05\_ de \_abril\_ de 2022.



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS**  
**PROCESSO SELETIVO SIMPLIFICADO PARA PROFESSOR SUBSTITUTO**  
**CAMPUS A. C. SIMÕES**

Edital nº 81 de 15 de dezembro de 2021  
IQB

Química Geral

**B7**

**PADRÃO DE RESPOSTA DA PROVA DIDÁTICA – 2º EXAMINADOR**

COMISSÃO EXAMINADORA		INSTITUIÇÃO
2º Examinador (a)	Profa. Dra. Maria Cristina Caño de Andrade	UFAL
ESPELHO DA PROVA DIDÁTICA		
PONTO SORTEADO		
4- Ácidos e Bases		
CONTEÚDOS DA APRESENTAÇÃO		
1. Domínio do tema	O candidato deve apresentar segurança, clareza, conhecimento e um bom domínio ao abordar este tema tão importante. A bibliografia deve ser apresentada de forma correta, atualizada e revisada.	
2. Contextualização	A química é uma ciência que estuda a matéria, a composição, as propriedades físicas e químicas e a reatividade. Assim, espera-se que o candidato consiga associar o tema sorteado com o cotidiano da vida moderna. O uso de modelos teóricos e exemplos de forma simplificada e contextualizada pode contribuir para o entendimento do discente. Pode-se contextualizar a força de um ácido e de uma base relacionando como os produtos químicos de pH ácido e pH básico que utilizamos no dia a dia em nossas casas como vinagre, limão, leite de magnésia, aspirina.	
3. Sequência lógica	1- Ácidos e bases: Uma breve revisão; 2- Ácidos e bases de Bronsted-Lowry; 3- A auto ionização da água; 4- A escala de pH; 5- Ácidos e bases fortes; 6- Ácidos e bases fracas; 7- Relação entre $K_a$ e $K_b$ ; 8- Comportamento ácido-base e estrutura química; 9- Ácidos e bases de Lewis; 10. Referências Bibliográficas	
4. Linguagem adequada ao nível do grupo	A construção das frases deve ser clara, formal e com o uso de termos científicos e a nível de graduação. O candidato também deve ter uma boa dicção e ter domínio da língua portuguesa	

ASSINATURAS:



2º Examinador

Maceió/AL, 05 de abril de 2022.



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS**  
**PROCESSO SELETIVO SIMPLIFICADO PARA PROFESSOR SUBSTITUTO**  
**CAMPUS A. C. SIMÕES**

Edital nº 81 de 15 de dezembro de 2021

IQB

Química Geral

**B7**

**PADRÃO DE RESPOSTA DA PROVA DIDÁTICA – 2º EXAMINADOR**

COMISSÃO EXAMINADORA		INSTITUIÇÃO
2º Examinador (a)	Profa. Dra. Maria Cristina Caño de Andrade	UFAL
ESPELHO DA PROVA DIDÁTICA		
PONTO SORTEADO		
5. Equilíbrio Químico		
CONTEÚDOS DA APRESENTAÇÃO		
1. Domínio do tema	O candidato deve apresentar segurança, clareza, objetividade, conhecimento e um bom domínio ao abordar este tema. A bibliografia deve ser apresentada de forma correta, atualizada e revisada.	
2. Contextualização	A química é uma ciência que estuda a matéria, a composição, as propriedades físicas e químicas e a reatividade. Assim, espera-se que o candidato consiga associar o tema sorteado com o cotidiano da vida moderna. O uso de modelos teóricos e exemplos de reações de equilíbrio de forma simplificada e contextualizada pode contribuir para o entendimento do discente.	
3. Sequência lógica	1- Conceito de equilíbrio químico; 2- A constante de equilíbrio; 3- Equilíbrio heterogêneo; 4- Cálculo das constantes de equilíbrio; 5- Aplicações das constantes de equilíbrio; 6- Princípio de Le Chatelier; 7- Referências Bibliográficas.	
4. Linguagem adequada ao nível do grupo	A construção das frases deve ser clara, formal e com o uso de termos científicos e a nível de graduação. O candidato também deve ter domínio da língua portuguesa	

ASSINATURAS:

2º Examinador

Maceió/AL, 05 de abril de 2022.



IQB

Química Geral

**QUADRO DE NOTAS - PROVA DIDÁTICA - AMPLA CONCORRÊNCIA**

	NOME DO CANDIDATO	EXAM.1	EXAM. 2	MÉDIA FINAL
01	ACÁCIO RAPHAEL AGUIAR MORAES	-	-	-
02	ALESSANDRE CARMO CRISPIM	-	-	-
03	ALISSON CASTRO DO NASCIMENTO	-	-	-
04	ANTONIO CARLOS SILVA DOS SANTOS	-	-	-
05	AUGUSTO CÉSAR CARDOSO DE MELO	-	-	-
06	CAIO CÉSAR LIMA DE FRANÇA	-	-	-
07	DAVISSON COSTA GALINDO	-	-	-
08	EDNA BARBOZA DE LIMA	86,80	74,80	80,80
09	GIRLAINE SANTOS DA SILVA	-	-	-
10	JAMILLY ANDRESSA SANTOS BARROS	-	-	-
11	JEFERSON SANTANA URSULINO	-	-	-
12	JESSICA RAIMUNDO DA ROCHA	94,40	97,30	95,85
13	JUAN FELIPE GONZALEZ ALBA	-	-	-
14	KELLY BARBOSA DA SILVA	82,10	90,70	86,40
15	MARTA LUMA BATISTA SILVA	86,90	83,30	85,10
16	MONIKA BEZERRA DOS SANTOS OLIVEIRA	-	-	-
17	PAULO FERNANDO DA SILVA SANTOS JUNIOR	81,10	84,00	82,55
18	RAILSON SANTOS DE OLIVEIRA	-	-	-
19	RODRIGO DA SILVA VIANA	99,00	99,80	99,40
20	TASSILA PEREIRA NEVES	-	-	-
21	THAÍS REGINA SILVA RIBEIRO	-	-	-

Maceió - AL, 06 de abril de 2022.

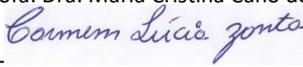
Presidente: \_\_\_\_\_

  
Profa. Dra. Aracelis Jose Pamphile Adrian

2º Examinador(a): \_\_\_\_\_

  
Profa. Dra. Maria Cristina Caño de Andrade

Fiscal: \_\_\_\_\_

  
Carmem Lúcia de Paiva e Silva Zanta



IQB

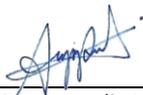
Química Geral

**QUADRO DE NOTAS - PROVA DIDÁTICA - RESERVA PARA NEGROS**

	NOME DO CANDIDATO	EXAM.1	EXAM. 2	MÉDIA FINAL
01	JAMILLY ANDRESSA SANTOS BARROS	-	-	-

Maceió - AL, 06 de abril de 2022.

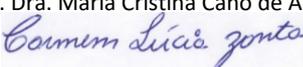
Presidente: \_\_\_\_\_

  
Profa. Dra. Aracelis Jose Pamphile Adrian

2º Examinador(a): \_\_\_\_\_

  
Profa. Dra. Maria Cristina Caño de Andrade

Fiscal: \_\_\_\_\_

  
Carmem Lúcia de Paiva e Silva Zanta