



**SECRETARIA DE ESTADO DE CIÊNCIA E TECNOLOGIA
FUNDAÇÃO UNIVERSIDADE DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO
CENTRO DE TECNOLOGIA E CIÊNCIAS
INSTITUTO DE QUÍMICA**

RESULTADO DA PROVA ESCRITA

A Comissão Organizadora do CONCURSO PÚBLICO PARA PROFESSOR ADJUNTO, DO DEPARTAMENTO DE FÍSICO-QUÍMICA, ÁREA FÍSICO-QUÍMICA, NOS TERMOS DA LEI n.º 5.343/2008, DECRETOS n.º 43.876/2012 e 43.007/2011, da RESOLUÇÃO UERJ n.º 03/91, dos ATOS EXECUTIVOS DA REITORIA n.º 45/1993 e 021/2011. Proc. SEI-260007/003801/2023, vem divulgar o resultado da prova escrita, realizada em 29/05/2023.

Código	Presidente	Avaliador 1	Avaliador 2	Média	Resultado
Acre	6,5	7,0	7,5	7,0	APROVADO(A)
Alagoas	6,0	6,0	6,0	6,0	REPROVADO(A)
Bahia	6,5	7,5	7,0	7,0	APROVADO(A)
Mato Grosso	7,5	6,5	7,0	7,0	APROVADO(A)
Pará	5,0	4,5	5,0	4,8	REPROVADO(A)
Paraíba	5,5	6,5	5,5	5,8	REPROVADO(A)
Paraná	6,5	6,0	5,5	6,0	REPROVADO(A)
Piauí	4,5	5,0	5,0	4,8	REPROVADO(A)
Rio de Janeiro	7,5	7,5	7,5	7,5	APROVADO(A)
Rondônia	5,0	5,0	4,5	4,8	REPROVADO(A)
Roraima	8,5	8,0	8,5	8,3	APROVADO(A)

A Comissão Examinadora deliberou que cada uma das três questões relativas aos pontos 3, 7 e 11 valeriam 3,5; 3,0 e 3,5 pontos, respectivamente.

A Comissão Examinadora adotou os seguintes critérios na correção de cada um dos pontos sorteados:

- 1) Conhecimento, abrangência e profundidade do assunto abordado, com rigor da representação matemática;
- 2) Clareza e objetividade na descrição do tema;
- 3) Organização na forma de apresentação do tema;
- 4) Uso correto da Língua Portuguesa.

A Comissão Examinadora não definiu os pesos específicos para cada um dos critérios 1 a 4 supracitados, permitindo que cada membro exercesse sua autonomia e independência como Avaliador(a). Em relação aos tópicos sorteados, a Comissão Examinadora avaliou os seguintes subtópicos:

3. Equilíbrio químico. (3,5 pontos)
- Espontaneidade de reações e equilíbrio químico
- Critérios de equilíbrio químico: formalismo matemático
- Resposta do equilíbrio às condições do sistema.
- Relação entre constante de equilíbrio e temperatura.
- Energia de Gibbs parcial molar: potencial químico

7. Fundamentos básicos de eletricidade: cargas e forças elétricas; Campo elétrico; Potencial elétrico; Capacitância; Corrente; Resistência. (3,0 pontos)
- Carga elétrica
- Condutores e isolantes
- Lei de Coulomb
- Campo Elétrico
-Forças Elétricas
- Dipolo Elétrico
- Lei de Gauss
- Potencial Elétrico
- Determinação do Potencial Elétrico
- Superfícies equipotenciais
- Gradiente de Potencial
- Capacitância e dielétricos
- Corrente, resistência e força eletromotriz

**11. Fundamentos básicos de eletroquímica: componentes de células eletroquímicas;
Leis de Faraday da eletrólise.**

- Tipos de células eletroquímica: célula galvânica e célula eletrolítica

- Componentes básicos: sistemas de 2 e 3 eletrodos, eletrólitos líquidos e sólidos, ponte salina ou junção líquida, potencial padrão, força eletromotriz, eletrodo de referência, equação de Nernst

- Leis de Faraday: equações e interpretações

- Potencial de eletrodo

- Potencial de Junção

Sem mais para o momento, eu, Angela Sanches Rocha, na qualidade de presidente da Comissão Examinadora do referido certame, assino este documento em meu nome e dos demais componentes da Comissão Examinadora.

Rio de Janeiro, 29 de maio de 2023

Angela Sanches Rocha
Presidente

Josino Costa Moreira
Avaliador 1

Ana Maria Rocco
Avaliador 2