



UNIVERSIDADE FEDERAL DO CEARÁ
CENTRO DE CIÊNCIAS
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA ORGÂNICA E INORGÂNICA

EDITAL Nº 9/2019 – DQOI/UFC

A Universidade Federal do Ceará – UFC por meio do Departamento de Química Orgânica e Inorgânica convida os estudantes de graduação, de acordo com as normas deste edital, a participarem da III Olimpíada Cearense do Ensino Superior de Química (OCESQ), Projeto Cadastrado na Pró-Reitoria de Extensão Código nº CP.2017.PJ.010.

A Chefe do Departamento de Química Orgânica e Inorgânica, Profa. Cristiane Pinto Oliveira, torna público que se acham abertas as inscrições para a III Olimpíada Cearense do Ensino Superior de Química, de acordo com o Projeto Olimpíada Cearense do Ensino Superior (OCESQ) cadastrado na Pró-Reitoria de Extensão (PREX) sob nº CP.2017.PJ.010.

1 – OBJETIVO

Estimular os estudantes dos Cursos de Ensino Superior: Licenciatura em Química, Bacharelado em Química, Química Industrial, Engenharia Química, Farmácia, Tecnologia de Processos Químicos e cursos afins a se aperfeiçoarem, contribuindo para a descoberta de jovens talentos na área de Química, a curiosidade científica e a desenvolverem seus conhecimentos e habilidades a partir do espírito olímpico.

2 – DOS REQUISITOS PARA INSCRIÇÃO

Os candidatos deverão estar regularmente matriculados nos Cursos de Licenciatura em Química, Bacharelado em Química, Química Industrial, Engenharia Química, Farmácia, Tecnologia de Processos Químicos e cursos afins das Universidades Federais, Estaduais, Particulares, Institutos de Educação e Faculdades do Estado do Ceará.

3 - INSCRIÇÕES

3.1 – As inscrições far-se-ão pelos Coordenadores dos Cursos ou Professores responsáveis de Instituições de Ensino Superior do Estado do Ceará, no período de 26/02 a 05/04 de 2019, mediante o preenchimento, pelo candidato, do formulário de inscrição (anexo I) disponível no site <http://ocesq.obquimica.org/> e apresentação dos seguintes documentos ao responsável pela inscrição:

a) Ficha de inscrição totalmente preenchida

b) Comprovante de que o (a) candidato (a) está regularmente matriculado em pelo menos 1 (um) dos cursos mencionados no item 2.

Fica determinado que o (a) mesmo (a) deverá permanecer com o vínculo durante todas as etapas da Olimpíada; exceto o (a) aluno (a) concludente, desde que esteja matriculado (a) durante a aplicação da Fase I.

Ao assinar a ficha de inscrição, o (a) candidato (a) declara que aceita as condições e normas estabelecidas neste edital para a III Olimpíada Cearense do Ensino Superior de Química.

3.2 – Serão consideradas indeferidas as inscrições que não atendam ao determinado neste Edital.

4 – PROVAS

4.1 – No dia da prova, o (a) candidato (a) deverá apresentar um documento de identificação com foto, e que contenha o número do registro geral (RG). Não será permitida a entrada do (a) candidato (a) em local de prova sem apresentação de identificação.

4.2 – As provas serão aplicadas em duas etapas discriminadas a seguir:

a) Primeira etapa (Fase I) – a ser realizada no dia 13 de abril de 2019. As provas da 1ª etapa serão aplicadas nas localidades discriminadas pelos Coordenadores Locais inscritos como representantes. Os locais de aplicação das provas serão divulgados posteriormente. O candidato (a) deverá comparecer ao local da prova pelo menos 15 (quinze) minutos antes do início da prova. Imediatamente após o início da prova o (a) candidato (a) que não compareceu estará desclassificado (a); A prova será composta de questões objetivas, num total de 40 (quarenta) e terá duração de 4 (quatro) horas, com início às 9:00 horas e término às 13:00 horas, em local a ser determinado pela Comissão; Somente será permitido o uso de calculadoras similares às indicadas no anexo II; A pontuação de cada questão estará impressa na prova; A primeira etapa é eliminatória; Serão classificados para a segunda etapa os 50 candidatos que obtiverem as maiores notas; Em caso de empate na 50ª colocação, os candidatos com a mesma nota serão classificados. O resultado será divulgado no site da Olimpíada Cearense do Ensino Superior de Química (<http://ocesq.obquimica.org/>) a partir do dia 25/04.

b) Segunda etapa (Fase II) - Será realizada no dia 11 de maio de 2019. Os locais de aplicação das provas serão divulgados posteriormente. O candidato (a) deverá comparecer ao local da prova pelo menos 15 (quinze) minutos antes do início da prova. Imediatamente após o início da prova o (a) candidato (a) que não compareceu, ou chegar atrasado, estará desclassificado (a). A duração total da prova será de 4 (quatro) horas, com início às 9:00 horas e término às 13:00 horas, em local a ser determinado pela Comissão. Somente será permitido o uso de calculadoras similares às indicadas no anexo II.

c) Os estudantes Portadores de Necessidades Especiais – PNE deverão comprovar sua condição no momento da inscrição, conforme inciso IV do artigo 39 do Decreto nº 3.298/1999, solicitando à respectiva coordenação estadual as condições especiais para a participação na prova, com antecedência mínima de 30 (trinta) dias da data de sua aplicação, obedecendo aos critérios de viabilidade e de razoabilidade, cuja decisão será comunicada ao candidato em até cinco (5) dias úteis antes da aplicação da prova.

d) Os estudantes guardadores de sábado, por convicção religiosa, deverão informá-lo à respectiva coordenação estadual com antecedência mínima de quinze (15) dias da data de aplicação do exame e apresentar-se até às 9:00 h (horário oficial de Brasília) no local designado



pela coordenação estadual, para que possam iniciar o exame somente a partir do sol poente, garantindo-lhes os direitos legais.

Serão classificados para a cerimônia de premiação os 10 (dez) primeiros candidatos de cada modalidade: Química geral, Química inorgânica, Química orgânica, Química Analítica e na Classificação geral, de acordo com a ordem decrescente de nota final, que terá por base o resultado da soma das notas da primeira e segunda etapa considerando duas casas decimais. Em caso de empate, prevalecerá o (a) candidato (a) que tiver obtido (a) a maior nota na segunda etapa. As notas finais serão divulgadas nos meios de comunicação e no site, exceto para os 10 (dez) primeiros colocados, os quais tomarão conhecimento da classificação durante a solenidade de premiação.

4.3 O direito de recorrer, quanto à elaboração da prova da primeira etapa, exercer-se-á até 72 (setenta e duas) horas contadas a partir do término da prova, através de formulário próprio entregue ao Coordenador Local, que se encarregará de encaminhar à Coordenação da Olimpíada Cearense do Ensino Superior de Química num prazo máximo de 24 (vinte e quatro) horas do recebimento do mesmo.

4.4 Na segunda etapa não caberão recursos de qualquer natureza.

5 – PREMIAÇÃO

5.1 O resultado final será divulgado no dia 18 de junho de 2019, em solenidade de encerramento em local a ser determinado pela Comissão.

5.2 Os três primeiros colocados em cada uma das áreas, assim classificadas: Química Geral, Química Inorgânica, Química Analítica, Físico-Química e Química Orgânica, receberão medalhas: 1º Lugar (ouro), 2º Lugar (prata) e 3º Lugar (bronze). Os alunos classificados nos três primeiros lugares na pontuação geral receberão medalhas de ouro (1º lugar), prata (2º lugar) e bronze (3º lugar).

5.3 Os classificados da 1ª à 30ª colocação receberão certificados com menção honrosa.

6 – CALENDÁRIO

PROGRAMA	DATA
INSCRIÇÕES	26/02 – 05/04
PROVA 1ª FASE	13/04
RESULTADO 1ª FASE	A partir de 25/04
PROVA 2ª FASE	11/05
RESULTADO 2ª FASE	A partir de 25/05
PREMIAÇÃO	18/06

7 – CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

QUIMICA GERAL

1. Conceitos Básicos. Método científico, medidas, Algarismos significativos, classificação da matéria, propriedades físicas e químicas da matéria, métodos de separação e de Identificação da matéria.
2. Estequiometria. Leis ponderais, teoria atômica, estrutura do átomo, massa relativa dos átomos, isótopos, espectrometria de massa, massa molar; número de Avogadro; fórmula mínima, fórmula percentual dos compostos, fórmulas químicas, nomenclatura dos compostos, equações químicas, relações de massas nas reações, reagentes limitante, Rendimentos teórico e real.
3. Estrutura Eletrônica dos Átomos. Componentes do átomo, comportamento do átomo, efeito fotoelétrico, espectros atômicos, Teoria de Bôhr para o Átomo de Hidrogênio, ondas e partículas, mecânica quântica, números quânticos, orbitais atômicos, distribuição dos Elétrons nos Átomos, princípio de Aufbau.
4. Tabela Periódica. Desenvolvimento da Tabela Periódica, classificação periódica dos elementos, variação periódica das propriedades físicas, energia de ionização, afinidade eletrônica, variação das propriedades químicas dos elementos representativos.
5. Ligação Química. Símbolo de Lewis, ligação Iônica, energia Reticular dos compostos iônicos, ligação covalente, eletronegatividade, escrevendo as estruturas de Lewis, carga formal e estrutura de Lewis, conceito de ressonância, exceção da regra do octeto, geometria molecular, momento dipolar, teoria da ligação de valência, hibridização dos orbitais atômicos, hibridização em moléculas contendo ligações duplas e triplas, teoria do orbital molecular, ligação metálica.
6. Soluções. Tipos de soluções, visão molecular do processo de solução, unidades de concentração, estequiometria de soluções, princípios de solubilidade, efeito da temperatura na solubilidade, efeito da pressão na solubilidade dos gases, propriedades coligativas, água e meio ambiente.
7. Forças Intermoleculares. Teoria cinética molecular dos sólidos e líquidos, forças intermoleculares, propriedades dos líquidos, estrutura do cristal, ligação nos sólidos, diagrama de fase.
8. Cinética e equilíbrio químico. Velocidade de uma reação, lei da velocidade, relação entre a concentração dos reagentes e o tempo, energia de ativação, dependência da constante da velocidade com a temperatura, mecanismos de reações, catalise, conceito de equilíbrio, constante de equilíbrio, fatores que afetam o equilíbrio químico.
9. Ácidos e Bases. Dissociação da água, teorias gerais sobre ácidos e bases, natureza dos ácidos e das bases, medida de acidez – pH, força ácida e básica, ácido fraco e constante de ionização ácida, base fraca e constante de ionização básica, relação entre ácido e base conjugada e constante de ionização, propriedades das soluções salinas, titulação ácido-base, solução tampão.
10. Reações redox e Eletroquímica. Número de oxidação, reações redox, células galvânicas, potencial padrão de redução, termodinâmica das reações redox, o efeito da concentração na célula emf, baterias, corrosão, eletrolise.

FÍSICO-QUÍMICA

1. Gases. Leis empíricas dos gases, hipótese de Avogadro, lei dos gases ideais, misturas gasosas, distribuição barométrica, gases reais, equações de van der Waals, equação do virial, fator de compressibilidade, temperatura de Boyle, condensação e variáveis críticas, variáveis reduzidas e princípio dos estados correspondentes.
2. 1ª Lei Termodinâmica e Termoquímica. Calor e trabalho, trabalhos de compressão e expansão, transformações reversíveis e irreversíveis, energia e o primeiro princípio da termodinâmica, energia interna, experimento de Joule, entalpia, capacidades caloríficas (C_v e C_p), transformações adiabáticas, experimento de Joule-Thomson, calorimetria, calores de

formação e formação, lei de Hess, calor de solução e diluição, dependência de calor de reação com temperatura, entalpias de ligação.

3. 2ª e 3ª Leis de Termodinâmica. Enunciado da 2ª lei da termodinâmica, características do ciclo reversível, rendimento de máquinas térmicas, entropia, desigualdade de Clausius, propriedades da entropia, variações de entropia no gás ideal, 3ª lei da termodinâmica, equação de Boltzmann, variações de entropia nas reações químicas.

3. Energia Livre de Gibbs e Potencial Químico. Condições gerais de equilíbrio e espontaneidade, energia livre de Gibbs (G) e energia livre de Helmholtz (A), equações termodinâmicas de estado, relações de Maxwell, propriedades de A e G, potencial químico, fugacidade.

4. Equilíbrio Químico. Potencial químico de um gás puro, Energia livre de Gibbs de mistura de gases ideais e reais, avanço de reação, constantes de equilíbrio em função de fração molar e da concentração, energia livre de Gibbs padrão de formação, dependência de equilíbrio com a temperatura, princípio de Le Chatelier, reações químicas e entropia, equação de Gibbs-Duhem.

5. Equilíbrio Físico. Condições de equilíbrio, estabilidade de fases, variação de potencial químico em função de pressão e temperatura, Equação de Clayperon, equilíbrio gás-fase condensada, equação de Clausius-Clayperon, regra das fases de Gibbs, diagrama de fases, equilíbrio entre fases condensadas.

6. Propriedades coligativas, tonoscopia, crioscopia, solubilidade molar ideal, ebulioscopia, pressão osmótica.

7. Soluções Ideais e Não-Ideais. Características das soluções, potencial químico em solução ideal, soluções binárias e lei de Raoult, ponto de borbulhamento, ponto de orvalho, regra da alavanca, soluções binárias não-ideais, desvios do comportamento ideal, conceito de atividade e coeficiente de atividade, diagramas p-x e t-x, azeótropos, soluções gás-líquido e lei de Henry, soluções sólido-sólido, ponto eutético, sistemas de três componentes e diagrama ternário, distribuição do soluto entre dois solventes, equilíbrio químico na solução ideal, propriedades coligativas em soluções não ideais.

8. Eletroquímica. Cargas, energia e trabalho elétrico, potenciais padrão, potenciais fora das condições padrão, equação de Nernst e constante de equilíbrio, dependência de potencial com a temperatura, atividades em soluções eletrolíticas, teoria de Debye-Hückel, corrosão e galvanização, transporte iônico e condutância.

9. Cinética Química. Velocidade de reação, leis de velocidade integradas, reações envolvendo equilíbrio, relação entre temperatura e velocidade de reação, teoria das colisões de Arrhenius, reações paralelas e consecutivas, mecanismos e processos elementares, aproximação do estado estacionário, reações em cadeia, teoria do estado de transição, equação de Eyring.

10. Química Quântica. Contribuições de Thomson e Rutherford, espectro do corpo negro, leis de Wien, de Stefan-Boltzmann e Rayleigh-Jeans, equação de Planck, efeito fotoelétrico, átomo de Bohr, transição eletrônica do hidrogênio, átomos hidrogenóides e multieletrônicos, dualidade da onda-partícula, princípio da incerteza, equação de Schrödinger unidimensional, operadores, autofunções e autovalores, normalização da função de onda, partícula na caixa unidimensional, tridimensional e espectroscopia em sistemas conjugados, tridimensional, oscilador harmônico, rotor rígido e espectro rotacional, átomo de hidrogênio.

QUÍMICA ANALÍTICA

1. Reações e Equações químicas.
2. Concentração de Substâncias em Solução.
3. Velocidade de Reação e Equilíbrio Químico em Solução.
4. Hidrólise, Solução Tampão, Produto de Solubilidade e Suspensões coloidais.
5. Erros e Tratamento de Dados Analíticos.
6. Análise Volumétrica: Volumetria de Neutralização, Volumetria de Precipitação, Volumetria de Oxirredução e Volumetria de Complexação.
7. Análise Gravimétrica.



8. Potenciometria: Equação de Nernst, Eletrodos Ativos, Inertes, de Referência, Eletrodos de Membrana. Determinação Potenciométrica de pH. Titulação Potenciométricas: Neutralização, Precipitação, Redox e Complexação. Aplicações.
9. Fundamentos e Aplicação da Espectroscopia de Absorção Molecular UV-VIS: Leis Fundamentais, Absortimetria Relativa, Absortimetria Absoluta. Desvios da Lei de Beer.
10. Espectroscopia de Emissão: Fotometria de Chama, Métodos de Avaliação da Fotometria de Chama. Princípios da Fluorescência e Fosforescência.

QUÍMICA INORGÂNICA

1. Estrutura atômica. Origem dos elementos, nucleossíntese de elementos leves, nucleossíntese de elementos pesados, a estrutura de átomos hidrogenoides, informações espectroscópicas, alguns princípios de mecânica quântica, orbitais atômicos, átomos com muitos elétrons penetração e blindagem, classificação dos elementos e parâmetros atômicos.
2. Estrutura molecular e ligação. Regra do octeto, ressonância, modelo da repulsão eletrônica dos elétrons da camada de valência, teoria da ligação pela camada de valência, molécula de hidrogênio, moléculas diatômicas homomoleculares, moléculas diatômicas heteromoleculares, moléculas poliatômicas, teoria do orbital molecular para moléculas diatômicas homomoleculares, heteromoleculares e polimoleculares, propriedades da ligação, forma das moléculas em termos de orbitais moleculares, comprimento da ligação, força da ligação.
3. Estrutura de sólidos simples. A descrição da estrutura dos sólidos, célula unitária, estrutura de metais e ligas, sólidos iônicos, energias relacionadas á ligação iônica, defeitos e sólidos não estequiométricos, estrutura eletrônica dos sólidos.
4. Simetria Molecular. Operações de simetria, elementos de simetria e operações de simetria, tabela de caracteres, aplicações de simetria, vibrações moleculares, construção de orbitais moleculares.
5. Química de coordenação. Complexos metálicos do bloco d: estrutura eletrônica e propriedades, teoria de ligação pela camada de valência, teoria do campo cristalino, espectro eletrônico, teoria do orbital molecular.
6. Química dos organo-metálicos
7. Óxido-redução
8. Hidrogênio
9. Metais alcalinos e alcalinos terrosos
10. Boro, alumínio e elementos do grupo
11. Carbono, silício e elementos do grupo
12. Nitrogênio, fósforo e elementos do grupo
13. Oxigênio, enxofre e elementos do grupo
14. Halogênios e Gases Nobres
15. Metais de transição

QUÍMICA ORGÂNICA

1. Teoria Estrutural. Hibridização, Geometria molecular, Ligações apolares e polares, Efeitos eletrônico, indutivo e mesomérico, Forças intermoleculares (forças de London, ligação de hidrogênio, dipolo-dipolo, íon-dipolo), propriedades físicas de compostos orgânicos, Ressonância e aromaticidade.
2. Funções Orgânicas. Estrutura, nomenclatura e propriedades físicas de Hidrocarbonetos alifáticos e aromáticos, Haletos orgânicos, Álcoois, fenóis, éteres e correlatos de enxofre, Aminas alifáticas e aromáticas, Aldeídos e cetonas, Ácidos carboxílicos, amidas, haletos de acila, anidridos, ésteres e nitrilas.
3. Estereoquímica. Projeções de Fisher e Newman; Conformação e análise conformacional; estereoisômeros (enantiômeros, diastereoisômeros) e suas propriedades; compostos quirais e



aquirais; racematos; excesso enantioméricos; polarimetria; Descritores estereoquímicos: *R/S*; *D/L*; *cis/trans*; *E/Z*; *sin/anti*.

4. Ácidos e Bases. Definições de Bronsted-Lowry e Lewis; Fatores que afetam a acidez e a basicidade

5. Biomoléculas. Carboidratos, aminoácidos e lipídeos: estrutura, nomenclatura e classificação.

6. Mecanismo, reatividade e estereoquímica das:

Reações dos hidrocarbonetos insaturados: hidrogenação catalítica, adição de ácidos, halogênios, oxidação, epoxidação, ozonólise, reação de Diels-Alder.

7. Reações dos alcanos e ciclo alcanos: oxidação e halogenação.

8. Reações dos compostos aromáticos: reações de substituição eletrofilica. Efeitos de ativação dos substituintes, efeito de orientação dos substituintes. Reações de substituição nucleofílica em compostos aromáticos.

9. Reações dos haletos de alquila: Reações de substituição nucleofílica: mecanismos SN_1 e SN_2 . Reações de eliminação E_1 e E_2 . Competição de reações SN_1/SN_2 , E_1/E_2 , SN_1/E_1 e SN_2/E_2 . Fatores que afetam as velocidades das reações SN_1 e SN_2 .

10. Reações dos álcoois, fenóis e éteres: formação de alcóxidos e fenóxidos. Conversão de álcoois à halogenetos de alquila, tosilatos e mesilatos, participação do grupo vizinho. Conversão à ésteres, reação de desidratação, oxidação de álcoois, reações de éteres e epóxidos.

11. Reações de aldeídos e cetonas: Reações de adição nucleofílica à carbonila: adição de água, álcoois, tióis. Adição de amônia e derivados: aminas, hidroxilaminas, hidrazina e derivados, semicarbazidas. Conversão de compostos carbonilados a halogenetos. Adição de compostos organo-metálicos. Adição de ilídeos. Alquilação de enolatos e condensação de aldol. Reações de redução e oxidação.

12. Reações de ácidos carboxílicos e seus derivados. Reações ácido-base, efeito indutivo e força dos ácidos, aspectos gerais dos mecanismos de reação de derivados carboxílicos, preparação de ésteres e amidas. Saponificação. Reação de redução com reagentes organo-metálicos. α -haloácidos.

13. Reações de compostos Orgânicos Nitrogenados. Aminas, sais de amônio quaternário, enaminas, oximas, diazo-alcanos.

14. Bioquímica: estrutura de biomoléculas, catálise enzimática, biossíntese e metabolismo.

15. Espectroscopia no Ultravioleta e Visível (UV-VIS). Cromóforos e auxocromos, Efeitos Batocrômico, Hipsocrômico, Hipercrômico e Hipocrômico; Uso de U.V. - Vis em Determinação estrutural.

16. Espectroscopia no Infravermelho (IV). O oscilador harmônico, Graus de liberdade: translacional, rotacional e vibracional; Graus de liberdade vibracionais ativos no infravermelho; Análise das regiões espectrais de 4000 a 650 cm^{-1} , Influência da conjugação e da formação de ligações de hidrogênio; Absorções características de compostos orgânicos simples.

17. Espectrometria de Massas (EM). O espectrômetro de massa; Íon metaestável, molecular e pico base; Análise mecanística do padrão de fragmentação de funções orgânicas comuns.

18. Espectroscopia de Ressonância Magnética Nuclear (RMN). Ressonância magnética nuclear de onda contínua versus ressonância magnética nuclear de pulsos; momento angular, número quântico de spin nuclear, constante magnetogírica, sensibilidade, distribuição de Boltzmann, relaxação nuclear, proteção nuclear e deslocamento químico, acoplamento spin-spin, notação de sistemas de spins, constantes de acoplamento, espectros de RMN 1H , RMN ^{13}C (BB, DEPT, GATED), Determinação estrutural.



8 – BIBLIOGRAFIA

QUÍMICA GERAL

1. Chang, R; Goldsby, K.A. **General Chemistry, The Essential Concepts**, 7a Ed, The McGraw-Hill Companies, USA, 2014.
2. Housecroft, C. E; Constable, E. C. **Chemistry**, 4a Ed. Pearson Education Limited, England, 2010.
3. Gilbert, T. R.; Kirss, R, V; Foster, N.; Davies, G; **Chemistry, The Science in Context**, 2ª Ed, W.W. Norton & Company, USA, 2009
4. Ebbing, D. D.; Gammon, S. D. **General Chemistry**, 8ª Ed, Houghton Mifflin Company, Boston, USA, 2008.
5. Silberberg, M.S.; **Principles of General Chemistry**, 1ª Ed, The McGraw-Hill Companies, New York, USA, 2007.
6. Atkins, P.; Jones, L. **Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 3ª Ed. Bookman, Porto Alegre, 2006.
7. Brown, T. L; Bursten, B. R; Burdge, J. R. **Química: Uma Ciência Central**. 9ª Ed, Pearson, São Paulo: 2005.
8. Kotz, J. C.; Treichel Jr, P.M. **Química Geral e Reações Químicas**. 5ª. Ed, Vols. 1 e 2, Thomson, São Paulo, 2005.

FÍSICO-QUÍMICA

1. Castellan, G. W. Fundamentos de físico-química. Vol. 1. Rio de Janeiro: Editora LTC, 1986.
2. Ball, D. W. Físico-química. Vol.1 e Vol 2. São Paulo: Thomson, 2005.
3. McQuarrie, D. A., Simon, J.D., Physical Chemistry: A Molecular Approach, University Science Books, 1997
4. Levine, Ira N. Físico-Química. 6. ed. Rio de Janeiro, LTC, 2012.
5. Pilla, L.; Schifino, J. Físico-química I: termodinâmica química e equilíbrio químico. 2. ed. Porto Alegre: Editora da UFRGS, 2013.
6. Chang, R. Físico-Química Para As Ciências Químicas e Biológicas. 3ª ed. Vol.1 e 2. São Paulo: McGraw-Hill Interamericana do Brasil, 2009.
7. Atkins, P.; Paula, J. Físico-Química. 9. ed. Vol. 1. Rio de Janeiro: Editora LTC, 2012.
8. Silbey, R. J.; Alberty, R. A.; Bawendi, M. G. Physical Chemistry. 4th Edition, New York: John Wiley & Sons, Inc., 2004.

QUÍMICA ANALÍTICA

1. Vogel, A. I. Química Analítica Qualitativa. São Paulo: Editora Mestre Jou, 1991.
2. Baccan, N.; Aleixo, L. M.; Godinho, O. E. S. Introdução à Semi-Microanálise Qualitativa, 5ª. Ed., São Paulo: Editora da Unicamp, 1994.
3. King, E. J. Análise Qualitativa: Reações, Separações e Experiências. Tradução de Raimundo Nonato Damasceno. Rio de Janeiro: Ed. Interamericana, 1981.
4. Skoog, D. A.; West, D. M.; Holler, F. J. Analytical Chemistry An Introduction, 6a. Ed. Flórida: Dauders College Publishing, 1994.
5. Medham, J.; Denney, R.; Barnes, J.D; Thomas, M. Análise Química Quantitativa, 6ª. Ed., Rio de Janeiro: Editora LTC, 2002.
6. Harris, D. C. Química Quantitativa, 6ª. Ed. Rio de Janeiro: LTC, 2005.
7. Christian, G. D.; Reilly, J. E. Instrumental Analysis, 2nd Edition, Boston: Allyn and Bacon INC, 1986.
8. Skoog, D. A.; Holler, F. J.; Niemen, T. A. Princípios de Análise Instrumental, 5ª. Ed., Porto Alegre: Bookman, 2002.

QUÍMICA INORGÂNICA

1. Shriver & Atkins. **Inorganic Chemistry**, Atkins, P., Overton, T., Rourke, J., Weller, M., Armstrong, F., Hagerman, M.. 5ª Ed. W. H. Freeman and Company. New York, 2010.
2. Lee, J. D. **Química Inorgânica não tão concisa**, tradução da 5ª edição inglesa. Editora Edgard Blucher Ltda., São Paulo, 2003
3. Rayner-Canham, G; Overton, T. **Química Inorgânica Descritiva**. W.H. Freeman & Company, New York.
4. Huheey, J. E., Keiter, E. A., Keiter, R. L. **Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity** (4th Ed), 1997. Collins: New York.
5. Atkins, P., Overton, T., Rourke, J., Weller, M., Armstrong, F., Hagerman, M.. **Química Inorgânica**. 4ª ed Bookman. Porto Alegre, 2008
6. Housecroft, C.E. and Sharp, A. G., **Inorganic Chemistry**, 3th ed, Pearson, England, 2008.
7. Barros, H.C., **Química Inorgânica, Uma Introdução**, UFMG Editora ,1992.

QUÍMICA ORGÂNICA

1. Bruice, P.Y., Química Orgânica, 4ª ed., Ed. Pearson Prentice Hall, São Paulo, 2006.
2. Carey, F.A., Química Orgânica, 7ª ed., Ed. MGH/Bookman Editora Ltda., São Paulo, 2011.
3. McMurry, J., Química Orgânica, 7ª ed., Ed. Cengage Learning, São Paulo, 2011.
4. Solomons, T.W.G., Química Orgânica, 10ª ed., Editora LTC, Rio de Janeiro, 2012.
5. Silverstein, R. M.; Webster, F. X.; Kiemle, D.; Bryce, D. Spectrometric Identification of Organic Compounds. 8th ed. New York: John Wiley & Sons, 2014.
6. Pavia, D. L.; Lampman, G. M.; Kriz, G. S.; Vyvyan, J. A. Introduction to Spectroscopy. 5th ed. Cengage Learning: USA, 2015.
7. Claridge, T. High-Resolution NMR Techniques in Organic Chemistry, 2nd Ed. (Tetrahedron Organic Chemistry), Elsevier (2009).
8. Field, L. D.; Sternhell, S.; Kalman, J. R. Organic Structures from Spectra, 4th Ed., John Wiley and Sons, England, 2008.

9 - DAS DISPOSIÇÕES FINAIS

- Os casos omissos nesse Edital serão avaliados e decididos pela coordenação do projeto.

Departamento de Química Orgânica e Inorgânica



Profª. Dra. Cristiane P. Oliveira
Chefe do Departamento
Química Orgânica e Inorgânica

Fortaleza, 26 de Fevereiro de 2019.

ANEXO I

FORMULÁRIO DE INSCRIÇÃO NA 3ª OCESQ

IDENTIFICAÇÃO DO(A) ALUNO(A)

Nome Completo:		
E-mail:	Telefone:	Celular:
Sexo: Masculino () Feminino ()		
Nascimento:	RG:	
Endereço:		
Cidade:		

IDENTIFICAÇÃO DA INSTITUIÇÃO

Instituição de Ensino:	
Curso:	Campus:
Nº Matrícula:	Ano de Ingresso:
Nome do Coordenador:	

LOCAL DE PROVA

Instituição de Ensino:	
Cidade:	Campus:

Local e data:

Assinatura do(a) Aluno

Assinatura do(a) Coordenador(a) do Curso ou Professor Responsável

ANEXO II

LISTA DE CALCULADORAS DE USO PERMITIDO

Será permitido o uso de calculadora científica para auxiliar no desenvolvimento das questões da prova, desde que o modelo satisfaça as seguintes condições:

- Seja silenciosa;
- Não necessitem de alimentação externa localizada;
- Não terem cálculo simbólico (CAS);
- Não terem capacidade de comunicação à distância;
- Não terem fitas, rolos de papel ou outro meio de impressão.
- O modelo seja com tampa removível.

Desta forma ficam vetados o uso de celular/smartphone e calculadoras gráficas e/ou que utilizam cálculo INTEGRAL E DIFERENCIAL.

Lista exemplificativa, não exaustiva, de máquinas de calcular passíveis de serem utilizadas no certame:

Casio	Elgin	HP
fx-350MS	CC-240	HP-10S
fx-570MS	CC-56	
fx-115MS		PROCALC
fx-100MS	Tilibra	SC133
fx-350MS	TC-08	SC365
fx-95MS		
fx-82MS	Kenko	
fx-85MS	FX82MS	

A lista apresentada é apenas indicativa, não é exaustiva e não exclui, portanto, a utilização de máquinas calculadoras de outras marcas ou modelos não referenciados desde que satisfaçam cumulativamente as condições supracitadas.

