

**EDITAL PARA PROCESSO SELETIVO DE PROVIMENTO DE VAGAS PARA O
PROGRAMA DE MONITORIA DO CENTRO DE ESTUDOS SUPERIORES DE TEFÉ/CEST
DA UNIVERSIDADE DO ESTADO DO AMAZONAS**

EDITAL Nº. 001 – 2023- UEA/CEST

Fixa as normas do Processo de Seleção Classificatória 2023/1 a alunos do Centro de Estudos Superiores de Tefé para preenchimento das vagas para Monitoria remunerada ou não remunerada do Programa de Monitoria do Centro de Estudos Superiores de Tefé, da Universidade do Estado do Amazonas, conforme disposto na Resolução Nº. 073/2013 - CONSUNIV.

A Diretoria do Centro de Estudos Superiores de Tefé – CEST/UEA, de acordo a Resolução Nº. 073/2013, torna público, para conhecimento dos interessados o que segue:

APRESENTAÇÃO

O Programa de Monitoria da Universidade do Estado do Amazonas tem por finalidade proporcionar experiência aos discentes do curso de graduação nas diversas atividades de auxílio à docência de nível superior. Neste sentido, a monitoria é uma proposta de ações experimentais que irá contribuir de forma relevante para a melhoria da formação desses alunos em trajetória acadêmica.

1. DA IDENTIFICAÇÃO

Em relação as formas de exercício da Monitoria:

- 1.1 Voluntária: é a monitoria em que o aluno-monitor realiza voluntariamente, sem recebimento de bolsa remunerada, não gera nenhum tipo de vínculo trabalhista com a UEA.
- 1.2. Remunerada: É a monitoria realizada pelo aluno-monitor por meio de bolsas concedidas pela Universidade do Estado do Amazonas no valor de R\$ 400,00, também não gera nenhum tipo de vínculo trabalhista com a UEA.

2. DAS ATIVIDADES EXERCIDAS

Tanto o aluno monitor quanto o professor orientador deverão desenvolver atividades conforme Resolução nº. 073/2013- CONSUNIV/UEA.

2.1 São atividades do aluno monitor:

- I - Auxiliar o professor na realização de trabalhos práticos e experimentais, na

preparação de material didático, em exercícios de classe e no laboratório;

II - Auxiliar o professor na orientação de alunos, esclarecendo e tirando dúvidas em relação ao conteúdo da disciplina e à prática de laboratório;

III- Fazer revisão de texto, elaborar resenhas bibliográficas e realizar outras tarefas que propiciem o seu aprofundamento na disciplina;

IV - Assistir aulas teóricas das disciplinas, de acordo com o Plano de Orientação do Aluno;

V - Cumprir 12 (doze) horas semanais, ou 8 (oito) horas, conforme o plano de orientação da disciplina estabelecido pelo professor-orientador;

VI- Entregar frequência mensal devidamente registrado em formulário próprio ao professor orientador;

VII - Dispor de tempo, fora do seu horário de aula, para exercer as atividades de monitoria;

VIII - Entregar ao final do período letivo o Relatório de atividades ao professor-orientador;

Parágrafo único: Fica vedado ao Aluno-Monitor o exercício da docência e de qualquer atividade administrativa, sobre pena da perda da bolsa.

2.2 São atribuições do Professor-Orientador:

I - Orientar o Aluno-Monitor em suas atividades;

II - Avaliar seu desempenho;

III - elaborar o Plano de Orientação;

IV- Encaminhar à Coordenação de Monitoria o Plano de Orientação e a frequência mensal do Aluno-Monitor;

V - Apresentar a Avaliação Semestral do Aluno-Monitor;

VI - Cadastrar a disciplina e os monitores no SISPROJ NOVO;

VII - todo dia 30 até dia 5 de cada mês, deverá lançar e anexar em PDF a frequência mensal do Aluno-Monitor no SISPROJ NOVO.

3. DAS VAGAS

As vagas estão distribuídas entre os cursos participantes do Programa de Monitoria do CEST/UEA conforme o ANEXO II. Cada aluno poderá concorrer a ser monitor de apenas uma disciplina, cuja vigência será de 08/05/2023 a 01/09/2023.

4. REQUISITOS PARA INSCRIÇÃO

4.1 Só poderá candidatar-se à monitoria aluno que:

I - Tenha cursado, com aprovação, no mínimo 1 (um) período letivo;

II - Tenha sido aprovado na disciplina, objeto da monitoria, ou em disciplina ou conjunto de disciplinas consideradas pela Coordenação do curso como correlatas, em que tenha obtido, em qualquer uma das hipóteses, média igual ou superior a 7,0 (sete);

III- Comprovar disponibilidade de tempo para exercer a monitoria, de 12 (doze) horas semanais apresentando a devida declaração;



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

IV– Não está vinculado a outro programa que conceda bolsa no âmbito da UEA, com exceção das vagas voluntárias;

V – Cada aluno só poderá concorrer a uma vaga por curso;

4.2. As inscrições deverão ser realizadas no período de 07/03/2023 à 13/03/2023, mediante o cumprimento das seguintes etapas:

I – Preencher, imprimir e enviar o formulário disponível no <https://forms.gle/LEs1DxMckJsQipuq9>. O formulário estará disponível até às **23h59min** do dia **13 de Março de 2023**.

– Entregar na Secretaria Geral do CEST: Declaração de Matrícula, Histórico Escolar, Cópia da Identidade, CPF e cópia impressa do formulário acima, até dia **14 de Março de 2023**.

Parágrafo Único: A inscrição será **indeferida** mediante o não cumprimento de uma das etapas do item 4.2 deste edital.

5. DO RESULTADO PARCIAL DAS INSCRIÇÕES

5.1 O resultado parcial das inscrições do Programa de Monitoria será divulgado no mural do CEST/UEA e no endereço eletrônico selecao2.uea.edu.br no dia **16 de Março de 2023**.

6. INSTÂNCIAS DE RECURSO DA INSCRIÇÃO

6.1 O recurso após resultado parcial das inscrições deferidas e indeferidas, deverá ser feito à Coordenação de Monitoria do CEST, por escrito, devidamente justificado e comprovado, devendo versar, estritamente, sobre o pedido do recurso até 24h após a divulgação do resultado.

7. DO RESULTADO FINAL DAS INSCRIÇÕES DEFERIDAS

7.1 O resultado final das inscrições do Programa de Monitoria será divulgado no mural do CEST/UEA e no endereço eletrônico selecao2.uea.edu.br no dia **17 de Março de 2023**.

8. DAS PROVAS.

8.1. Data e Local de Realização

A prova escrita será realizada na data de **20 de Março de 2023 as 10 horas**, aplicada de forma **presencial** no CEST/UEA.

8.2 O Processo seletivo compreenderá uma prova escrita sobre o conteúdo da disciplina pretendida pelo candidato (ANEXO III). A prova será elaborada e corrigida pelo professor orientador da disciplina;

8.3 A prova será **discursiva** e visa à demonstração, pelos candidatos, de profundidade de conhecimentos, atualização no conteúdo, clareza de exposição, capacidade de síntese e ordenação lógica de pensamento.

8.4 – O examinador atribuirá uma nota de 0 (zero) a 10 (dez) ao candidato;

8.6 – Será considerado aprovado o candidato que obtiver nota igual ou superior a **7,0 (sete)**.

8.7 – Em caso de empate, terá preferência aquele que tiver maior nota na disciplina da Monitoria e persistindo o empate, aquele que apresentar maior coeficiente de rendimento.

9. DO RESULTADO PARCIAL DAS PROVAS

9.1 O resultado parcial da seleção do Programa de Monitoria será divulgado no mural do CEST/UEA e no endereço eletrônico selecao2.uea.edu.br no dia **27 de Março de 2023**.

10. INSTÂNCIAS DE RECURSO DA PROVA

10.1 O recurso relacionado às questões da prova deverá ser protocolado e encaminhado à Coordenação de Monitoria do CEST, por escrito, devidamente justificado e comprovado, devendo versar, estritamente, sobre questões do mérito até 24h após a divulgação do resultado.

11. DO RESULTADO FINAL DAS PROVAS

11.1 Mediante a conclusão da análise dos recursos, será divulgada no dia **28 de Março de 2023** a classificação final dos candidatos.

12. DA ADESÃO AO PROGRAMA

12.1. Os candidatos credenciados a participar do Programa de Monitoria deverão entregar na Secretaria do Curso da disciplina que foi classificado, os documentos descritos abaixo para o professor-orientador inserir no SISPROJ NOVO **até o dia 06 de Abril de 2023:**

- a) Comprovante de Matrícula;
- b) Cópia da Carteira de Identidade e CPF;
- c) Histórico Escolar Atualizado (assinado e carimbado);
- d) Declaração de servir à monitoria nas horas-semanais (solicitar na secretaria do curso);
- e) Declaração de não acumular, no mesmo período, recebimento de bolsa de qualquer natureza no caso do Programa de Monitoria remunerado (solicitar na secretaria do curso);
- f) Cópia do cartão do Banco Bradesco com número da agência de conta corrente ou extrato atualizado*;
- g) Termo de compromisso preenchido e assinado;
- h) Cadastro de aluno e orientador;
- i) Plano de Orientação do Aluno-monitor e professor-orientador (depois de preenchido e assinado pelo professor-orientador e aluno-monitor).

OBS: *A cópia do cartão do Banco Bradesco contendo o número da conta bancária é exigido apenas em caso de bolsa remunerada. (Exclusivamente conta corrente do banco Bradesco).

13. DISPOSIÇÕES FINAIS

As atividades de Monitoria iniciarão em **08 de Maio de 2023** e terminarão em **01 de Setembro de 2023**.

O aluno-monitor fará jus o certificado, se tiver a frequência mínima de 75% da carga horária total destinada à monitoria e avaliação favorável do Professor Orientador e da Coordenação de Monitoria.

O aluno poderá exercer a monitoria por, no máximo, 02 (dois) anos, consecutivos ou não, numa mesma disciplina ou em disciplinas diferentes.



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

A carga horária no exercício da Monitoria será computada, como atividade acadêmico-científica-cultural, de acordo com as normas que regulamentam a matéria dentro da Universidade.

Os casos omissos ou situações não previstas em edital serão resolvidos pela Coordenação de Monitoria e PROGRAD – UEA.

Tefé, 06 de Março de 2023.

Dayane Feitosa Lima
Professora Dayane Feitosa Lima

Diretora do CEST/UEA

Portaria nº 396/2021

Profª Drª Dayane Feitosa Lima
Diretora do CEST/UEA

ANEXO I – CRONOGRAMA

ATIVIDADE	DATA
Divulgação do edital de seleção	06/03/2023
Período de inscrição	07/03/2023 à 13/03/2023
Entrega da Declaração de matrícula e Histórico Escolar Atualizado na Secretaria Geral do CEST	07/03/2023 à 14/03/2023
Divulgação do resultado parcial das inscrições deferidas e indeferidas	16/03/2023
Período de recurso das inscrições	16/03/2023
Divulgação do resultado final das inscrições deferidas	17/03/2023
PROVA	20/03/2023
Divulgação do resultado parcial da prova	27/03/2023
Período de recurso da prova	27/03/2023
Divulgação do resultado final da prova	28/03/2023
Assinatura do termo de compromisso e entrega de documentação (destacada no item 12.1 deste edital) nas Secretarias de Curso	30/03/2023 à 04/04/2023
Inserção do Projeto/Disciplina e os devidos documentos dos monitores no SISPROJ NOVO	Até o dia 06/04/2023
Início das atividades de Monitoria no período letivo	08/05/2023
Término das atividades de Monitoria no período letivo	01/09/2023



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

ANEXO II – QUADRO DE VAGAS PARA MONITORIA 2022/2

PROFESSOR ORIENTADOR	DISCIPLINA	Nº VAGAS/VÍNCULO	
		BOLSISTA	VOLUNTÁRIO
CIÊNCIAS BIOLÓGICAS			
Silvia Regina Sampaio Freitas	Biologia Celular	1	
	Genética I		1
WILSANDREI CELLA	FUNDAMENTOS DE ANATOMIA HUMANA	1	
Eloá Arevalo Gomes Fraga	Invertebrados I	1	
Guilherme de Queiroz Freire	Anatomia das Fanerógamas	1	1
	Fisiologia Vegetal		1
GEOGRAFIA			
Maria Eliane Feitosa Lima	Fundamentos de Geografia Física	1	
FÍSICA			
Willian Miguel Pereira Ramos	INTRODUÇÃO À FÍSICA	1	
HISTÓRIA			
Tenner Inauhiny de Abreu	História da África e Cultura Afro-brasileira	1	
Alcemir Arlijean Bezerra Teixeira	Historiografia Brasileira	1	
Tiago Fonseca dos Santos	Educação em Direitos Humanos	1	
LETRAS			
Rosineide Rodrigues Monteiro	Produção Textual II	1	
Maria Ozana Lima de Arruda	Língua Latina I	1	1
Kenedi Santos Azevedo	Literatura Pan-Amazônica		1
	Teoria da Literatura II	1	
MATEMÁTICA			
Denise Medim da Mota	Geometria I	1	
Sabrina de Souza Rodrigues	Equações Diferenciais Ordinárias	1	1
Claudio de Oliveira Santos	Computação para Matemática	1	
PEDAGOGIA			
Rita Machado	Filosofia da Educação	1	
Raiziana Mary de Oliveira Zurra	Psicologia da Aprendizagem	1	1
Leonardo Dias da Fonseca	Sociologia da Educação	1	
QUÍMICA			
Erasmio Sergio Ferreira Pessoa Junior	Química Analítica I		1
	Química Analítica II		1
Elzalina Ribeiro Soares	Química Geral I	1	
	Química Geral II	1	
Total		20	9



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

ANEXO III – QUADRO DE DISCIPLINAS E CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

DISCIPLINA	CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
CIÊNCIAS BIOLÓGICAS	
Biologia Celular	1. Organelas citoplasmáticas 2. Características dos eucariotos e procariotos 3. Mitose e Meiose
Genética I	1. Leis de Mendel 2. Cromossomos
FUNDAMENTOS DE ANATOMIA HUMANA	- Sistema esquelético; - Sistema circulatório; - Sistema nervoso.
Invertebrados I	- Poríferos - Platelminhos - Nematoda
Anatomia das Fanerógamas	Organização do sistema vascular primário e seus tipos de celulares. Meristemas primários e secundários Tecidos primários Tecidos secundários Ciclo de vida das Angiospermas
Fisiologia Vegetal	Processos físicos e biológicos da absorção e transporte de água. Nutrição mineral. Fotossíntese Respiração Relações fonte-dreno. Hormônios vegetais
FÍSICA	
INTRODUÇÃO À FÍSICA	Introdução à mecânica: Cinemática, dinâmica, gravitação, movimento harmônica simples e mecânica dos fluidos. Introdução à Termodinâmica: Termometria, termologia, Calor, Leis da Termodinâmica e estudo dos gases. Introdução à eletricidade: Carga elétrica, campo elétrico, potencial elétrico e corrente elétrica. Introdução ao Magnetismo: Campo magnético, Força magnética, fontes de campo magnético, Lei de Ampere.
GEOGRAFIA	
Fundamentos de Geografia Física	Principais escolas da Geografia Física Análise de Paisagem



HISTÓRIA	
História da África e Cultura Afro-brasileira	A África Negra e sua Civilização; O Nascimento do Mundo Atlântico; A escravidão no continente africano; A África e sua colonização
Historiografia Brasileira	O IHGB e a escrita da História do Brasil. A escravidão como tema da História Nacional : Joaquim Nabuco e André Rebouças. Capistrano de Abreu : A entrada do povo brasileiro na História . A tríade modernizadora: Gilberto Freyre, Caio Prado Junior e Sérgio Buarque de Holanda . A especialização profissional: Os anos 60 e 70 .
Educação em Direitos Humanos	<p>I. Direitos Humanos Histórico dos direitos da pessoa humana; Princípios e Valores Relações sociais</p> <p>II. Educação e Direitos Humanos Educação e direitos Educação e cidadania História social das ideias de Direitos Humanos</p> <p>III. Educação e Diversidade Cultural Diversidade Cultural – Relações Sociais Educação e respeito às diferenças Educação e Inclusão, Equidade e Isonomia</p> <p>IV. Educação, Direitos Humanos e grupos historicamente invisibilizados Estado da Arte; Temas; Problemas; e perspectivas Aportes teórico-metodológicos Cases</p>



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

LETRAS	
Produção Textual II	Dissertação expositiva e dissertação argumentativa - Dissertação (conceito, estrutura da dissertação expositiva e dissertação argumentativa, as várias formas de introdução e os vários tipos de desenvolvimento de parágrafos no corpo do texto). Estudo de Gêneros Acadêmicos: dissertação expositiva e dissertação argumentativa e resumo analítico.
Língua Latina I	Sistema de casos: nominativo, acusativo, genitivo, dativo e ablativo; Declinações: 1ª, 2ª, 3ª, 4ª e 5ª; Sistema pronominal latino; Preposições; Introdução ao sistema verbal latino (presente do indicativo, imperativo, infinitivo)
Literatura Pan-Amazônica	O Clube da Madrugada; A poesia de Astrid Cabral; O romance de Milton Hatoum; Ficção e natureza
Teoria da Literatura II	O gênero lírico; O gênero épico; O que é literatura? O que é crítica literária?
MATEMÁTICA	
Geometria I	1. Ângulos; 2. Paralelismo; 3. Quadriláteros notáveis; 4. Semelhança de triângulos; 5. Áreas de superfícies planas.
Equações Diferenciais Ordinárias	Equações diferenciais ordinárias. Equações diferenciais e seus métodos de resolução: lineares, exatas, separáveis, homogêneas, Bernoulli, Ricatti e Clairaut. Fatores Integrantes. Equações Diferenciais: Teoria das Soluções. Transformada de Laplace. Aplicações à resolução de equações e sistemas de equações diferenciais.
Computação para Matemática	Estrutura de Seleção Estruturas de repetição Lógica de programação Linguagem C
PEDAGOGIA	
Filosofia da Educação	Fundamentos da Educação Paideia Grega-Romana Escola e Democracia de Dermeval Saviani Educação para Liberdade de Paulo Freire Educação para Transgredir de bell hooks
Psicologia da Aprendizagem	Teorias da aprendizagem: Cognitivistas e sócio-histórica (Piaget, Vygotsky e Wallon); - Os problemas de aprendizagens; - Memória, Retenção e esquecimento.



UEA
UNIVERSIDADE
DO ESTADO DO
AMAZONAS



GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

Sociologia da Educação	<ul style="list-style-type: none">- Organização social: sociabilidade e socialização; controle social, papéis sociais;- As instituições sociais e educativas;- Estrutura social: estratificação social e classes sociais;- O Estado, o indivíduo e a sociedade: ação e relações sociais- Educação: conceito, práticas e processos educativos formais e informais;- Sociedade e Educação: processos de socialização e educação;- Instituições educativas: família, igreja, escola, grupos diversos, mídia etc...
------------------------	---



QUÍMICA	
Química Analítica I	<p>Capítulo I: Introdução a química analítica O trabalho dos químicos analíticos Amostragem e preparo de amostras A análise química: análise qualitativa e quantitativa Curva de calibração Etapas gerais em uma análise química</p> <p>Capítulo II: Medidas químicas Revisão de molaridade Preparo de soluções e diluição</p> <p>Capítulo III: Ferramenta do ofício Segurança, ética no manuseio de produtos químicos Caderno de laboratório Balança analítica Pipetas, balão volumétricos e buretas Filtração e secagem Calibração de vidraria volumétrica</p> <p>Capítulo IV: Certificação de qualidade e método de calibração. Fundamentos da certificação da qualidade Validação de um procedimento analítico Adição padrão e padrão interno</p> <p>Capítulo V: Atividade química e equilíbrio químico. Atividade química Equilíbrio químico Métodos para estudar equilíbrio químico: balanço de massa e carga.</p> <p>Capítulo VI: Solubilidade e precipitação química Solubilidade química. Precipitação química.</p> <p>Capítulo VII: Reações ácidos-base e equilíbrio Descrição de ácidos e bases. Propriedades ácidas e básicas de uma solução. Cálculo de pH de ácidos e bases monoproticos. Tampões e sistemas ácido-base poliproticos.</p> <p>Capítulo VIII: Formação de complexos e equilíbrio Complexos metal-ligante simples Complexos de agentes quelantes de íons metálicos Outro tipo de complexos.</p> <p>Capítulo IX: Reações de oxidação-redução e equilíbrio Princípios gerais das reações de oxidação-redução.</p>





	<p>Células eletroquímicas. A equação de Nernst.</p> <p>Capítulo X: Ensaio por via úmida e por via seca.</p> <p>Capítulo XI: Fundamentos teóricos e práticos da análise química qualitativa para identificação e separação dos principais cátions e ânions.</p>
Química Analítica II	<p>UNIDADE I Introdução à química analítica Introdução aos métodos clássicos e instrumentais Erros experimentais Noções básicas de estatística</p> <p>UNIDADE II Gravimetria Introdução Gravimetria por volatilização e precipitação Formação do precipitado Mecanismo de precipitação Cálculos de uma análise gravimétrica</p> <p>UNIDADE III Introdução às titulações e titulometria por precipitação Considerações gerais sobre titulometria Titulometria de precipitação Curva de titulação e indicadores</p> <p>UNIDADE IV Titulações ácido-base Soluções e indicadores para titulações ácido-base Titulações de ácidos e bases fortes Titulação de ácidos e bases fracas</p> <p>UNIDADE V Volumetria de complexação Curva de titulação complexométrica Indicadores para titulação com EDTA Métodos Titulométricos Empregando-se EDTA</p> <p>UNIDADE VI Equilíbrio e volumetria redox Introdução Curva de titulação redox Exemplos de titulações redox</p>
Química Geral 2	<p>Introdução a disciplina Fundamentos, ementas e formas de avaliação ■ Quantidade de Matéria Mol Número de Avogadro Fórmula percentual, empírica e molecular Equações químicas Estequiometria e a lei de ação das massas</p>





	<p>Misturas e Soluções</p> <p>■ Funções inorgânicas</p> <p>Compostos</p> <p>Ácido e base</p> <p>Sais e óxidos</p> <p>■ Gases</p> <p>Características dos gases</p> <p>Pressão</p> <p>As leis dos gases</p> <p>A equação do gás ideal</p> <p>Aplicações adicionais da equação do gás ideal</p> <p>Mistura de gases e pressões parciais</p> <p>Teoria cinética molecular</p> <p>Efusão e difusão molecular</p> <p>Gases reais: desvios do comportamento ideal</p> <p>■ Soluções</p> <p>Dispersões</p> <p>Propriedades das soluções</p> <p>Concentração das soluções</p> <p>Diluição das soluções</p> <p>Mistura de soluções</p> <p>■ 1a lei da termodinâmica</p> <p>Introdução</p> <p>Calor, trabalho, energia interna (Equação da 1a lei da termodinâmica)</p> <p>Função entalpia</p> <p>Capacidade calorífica</p> <p>Transformações isotérmicas e adiabáticas</p> <p>Experiência Joule-Thomson</p> <p>■ Termoquímica</p> <p>Introdução</p> <p>Classificação das reações</p> <p>Estado padrão</p> <p>Equação Termoquímica</p> <p>Calorimetria</p> <p>Leis da termoquímica</p> <p>Definição de alguns calores de reação</p> <p>■ 2a e 3a Leis da Termodinâmica e Equilíbrio</p> <p>Processos reversíveis e irreversíveis</p> <p>Ciclo de Carnot</p> <p>Definição macroscópica de entropia</p> <p>Entropia de misturas</p> <p>3a Lei da termodinâmica</p> <p>Entropia absoluta</p> <p>Entropia de reações químicas</p>
--	---





Química Geral 1	<p>Noções Preliminares I: Introdução a matéria e medidas</p> <p>O estudo da química</p> <p>Classificação da matéria</p> <p>Propriedades da matéria</p> <p>Unidades de medida</p> <p>Incerteza na medida</p> <p>Análise dimensional</p> <p>📖 Noções Preliminares II: Átomos, moléculas e íons</p> <p>Teoria atômica da matéria</p> <p>A descoberta da estrutura atômica</p> <p>A visão moderna da estrutura atômica</p> <p>Pesos atômicos ou massas atômicas</p> <p>A tabela periódica</p> <p>Moléculas e compostos moleculares</p> <p>Íons e compostos iônicos</p> <p>Nomenclatura de compostos inorgânicos</p> <p>📖 Periodicidade química</p> <p>O desenvolvimento da tabela periódica</p> <p>Carga nuclear efetiva</p> <p>Tamanhos de átomos e íons</p> <p>Energia de ionização</p> <p>Afinidade eletrônica</p> <p>Metais, não-metais, metalóides</p> <p>Tendências de grupo para os metais ativos</p> <p>Tendências de grupo para alguns não-metais</p> <p>📖 Fórmulas, equações e estequiometria</p> <p>Equações químicas</p> <p>Alguns padrões simples de reatividade química</p> <p>Massa molecular</p> <p>O mol</p> <p>Fórmulas mínimas a partir de análises</p> <p>Informações quantitativas a partir de equações balanceadas</p> <p>📖 Ligação Química – Conceitos básicos</p> <p>Ligações químicas, símbolos de Lewis e regra do octeto</p> <p>Ligação iônica</p> <p>Ligação covalente</p> <p>Polaridade da ligação e eletronegatividade</p> <p>Desenhando estruturas de Lewis</p> <p>Estruturas de Ressonância</p> <p>Exceções à regra do octeto</p> <p>Forças das ligações covalentes</p> <p>📖 Forças Intermoleculares, líquidos e sólidos</p> <p>Uma comparação entre líquidos e sólidos</p> <p>Forças intermoleculares</p> <p>Algumas propriedades dos líquidos</p> <p>Mudanças de fase</p> <p>Pressão de vapor diagrama de fases</p> <p>Estrutura dos sólidos</p>
-----------------	--





Ligações nos sólidos
■ Reações em soluções aquosas e estequiometria de soluções
Propriedades gerais das soluções aquosas
Reações químicas
Reações de precipitação
Reações ácido-base
Reações de oxirredução
Concentrações de soluções
Estequiometria de soluções e análise química
■ Funções inorgânicas
Compostos
Ácido e base
Sais e óxidos
■ Energia e transformação
Energia e reações químicas
Os combustíveis fósseis: petróleo, gás natural e carvão
Petroquímica: o petróleo a serviço da sociedade moderna
Biocombustíveis: a energia que se renova
Pilhas e baterias: a energia portátil
Células a combustível: o futuro é o hidrogênio
Impacto ambiental do uso de pilhas e baterias
Energia nuclear: perigo para o ambiente ou solução para o aquecimento global
■ Gases
Características dos gases
Pressão
As leis dos gases
A equação do gás ideal
Aplicações adicionais da equação do gás ideal
Mistura de gases e pressões parciais
Teoria cinética molecular
Efusão e difusão molecular
Gases reais: desvios do comportamento ideal
■ Soluções
Dispersões
Propriedades das soluções
Concentração das soluções
Diluição das soluções

Mistura de soluções
■ Equilíbrio Químico
Introdução
Constante de Equilíbrio Químico
Deslocamento do Equilíbrio Químico
Entendendo e trabalhando com Constante de Equilíbrio Químico
Equilíbrio Químico Homogêneo
Equilíbrio Químico Heterogêneo





GOVERNO DO ESTADO DO AMAZONAS

	<p>Outros tipos de Equilíbrio Químico</p> <p>constante de equilíbrio em termos de pressões parciais (K_p)</p> <p>Fatores que deslocam o equilíbrio químico</p> <p>Pressão Total do Sistema</p> <p>Temperatura</p> <p>Cálculo de concentrações no Equilíbrio</p> <p> Radioatividade</p> <p>Introdução</p> <p>Descoberta da radioatividade natural</p> <p>Emissões radioativas</p> <p>Leis da radioatividade</p> <p>Cinética das radiações</p> <p>Transmutação nuclear</p> <p>Energia nuclear</p>
--	---



UEA
UNIVERSIDADE
DO ESTADO DO
AMAZONAS