



ORIENTAÇÕES CURRICULARES

ENSINO MÉDIO
EDUCAÇÃO TÉCNICA E
PROFISSIONAL

2026

Química

FICHA TÉCNICA

Governador

JOSÉ RENATO CASAGRANDE

Secretário de Estado da Educação

VITOR AMORIM DE ANGELO

Subsecretária de Estado da Educação Básica e Profissional

ANDRÉA GUZZO PEREIRA

Gerente de Currículo da Educação Básica

ALEIDE CRISTINA DE CAMARGO

Subgerente de Desenvolvimento Curricular da Educação Básica

MARCOS VALÉRIO GUIMARÃES

Subgerente de Educação Ambiental

ALDETE MARIA XAVIER

Arte

INARA NOVAES MACEDO
DIANNI PEREIRA DE OLIVEIRA

Biologia/Ciências

BERTHA NICOLAEVSKY
LUCIANE DA SILVA LIMA VIEIRA
VINICIUS BRITO LIMA

Educação Física

VINNICIUS CAMARGO DE SOUZA LAURINDO

Ensino Religioso/Filosofia

RENE PINTO DA VITORIA

Física

JULIO CESAR SOUZA ALMEIDA

Geografia

WANDERLEY LOPES SEBASTIÃO

História

JOÃO EVANGELISTA DE SOUSA

Língua Espanhola

MÔNICA NADJA SILVA D'ALMEIDA CANIÇALI

Língua Inglesa

SÉRGIO BELO COUTINHO

Língua Portuguesa

DANILO FERNANDES SAMPAIO DE SOUZA
FERNANDA MAIA LYRIO
MARIA EDUARDA SCARPAT
MARIANA DE CASTRO ATALLAH

Matemática

GABRIEL LUIZ SANTOS KACHEL
LAIANA MENEGUELLI
RAYANE SALVIANO DE OLIVEIRA SILVA
WELLINGTON ROSA DE AZEVEDO
WILLIAM MANTOVANI

Química

THAÍS SCARDUA RANGEL

Sociologia

RENÉ CAROLINO DE SOUZA

Bibliotecários

JOICE RODRIGUES TEIXEIRA
SARAH GARCIA FERNANDES VARGAS
VICTOR BARROSO OLIVEIRA

SUMÁRIO

COMO NAVEGAR PELO DOCUMENTO **04**

APRESENTAÇÃO **05**

ORGANIZAÇÃO DA ORIENTAÇÃO CURRICULAR **06**

ORIENTAÇÕES PARA A LEITURA **07**

TEMAS INTEGRADORES **08**

CADERNOS METODOLÓGICOS **09**

LINKS IMPORTANTES **10**

1ª SÉRIE **12**

2ª SÉRIE **29**



TI



1ª

2ª



COMO NAVEGAR PELO DOCUMENTO




Este documento é totalmente interativo para facilitar a navegação.



Pela barra de navegação lateral é possível o acesso rápido a cada tópico.



Cada página da Orientação Curricular tem uma navegação interna própria. Para mais detalhes, acesse o botão "Orientações para a leitura" ao lado. 



1ª

2ª

3ª



Início



Sumário



Como navegar pelo documento



Apresentação



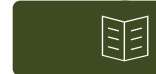
Organização da Orientação Curricular



Orientações para a leitura



Temas Integradores



Cadernos metodológicos



Links importantes

1ª

2ª

3ª

Clicando aqui visualizará as Orientações Curriculares de cada ano



APRESENTAÇÃO



1ª

2ª

3ª

Prezado(a) Professor(a),

Com o objetivo de orientar professores(as) e pedagogos(as) para o planejamento pedagógico e para a gestão curricular com foco centrado na aprendizagem dos(as) estudantes capixabas durante o ano letivo de 2026, a Secretaria de Estado da Educação, por meio da Gerência de Currículo da Educação Básica (GECEB), elaborou as Orientações Curriculares para as escolas Estaduais e, mais uma vez, disponibiliza esse material para consulta no site:

<https://curriculo.sedu.es.gov.br/curriculo/orientacoescurriculares/>

Vale destacar que o presente documento não substitui o Currículo, mas, sim, configura-se como um desdobramento que pode auxiliar em sua implementação. Buscamos, ao longo de nossas Orientações Curriculares, demonstrar o quão a integração entre as áreas e a conexão com os Temas Integradores presentes no Currículo do Espírito Santo são pontos relevantes capazes de entrelaçar as diversas áreas de conhecimento.

Destacamos aqui o seu compromisso no concernente à elaboração de um plano de ensino atual, bem como o seu papel de referência institucional nas ações de realinhamento curricular.

As Habilidades e Objetos de Conhecimento estão organizados por trimestres e possuem orientações que possibilitam ao(à) professor(a) refletir sobre as suas experiências e práticas educativas. Para auxiliar o(a) professor(a) no planejamento e estratégias de ensino foram construídas as expectativas de aprendizagem para ajudar o desenvolvimento das habilidades ao longo do processo educativo.

Para entendermos a proposta aqui pensada, é imprescindível que saibamos que este documento está estruturado de forma que cada página contém informações específicas sobre uma determinada habilidade. Nas seções seguintes, esse novo documento será explicado em mais detalhes.

Para 2026, além das informações da habilidade, você encontrará as Habilidades do Currículo da Computação relacionadas aos componentes curriculares.

Por fim, é relevante observarmos as Orientações Curriculares como instrumentos desenvolvidos para atender às necessidades dos(as) estudantes, oferecendo-lhes a oportunidade de uma aprendizagem significativa e de qualidade, tomando por base o alinhamento das Habilidades e dos Objetos de Conhecimento – tudo com vistas ao planejamento com foco nas expectativas de aprendizagem.

Desejamos uma excelente experiência de trabalho!



ORGANIZAÇÃO DA ORIENTAÇÃO CURRICULAR



A orientação curricular está organizada em páginas, cada uma dedicada a uma habilidade específica, com informações para apoiar o planejamento pedagógico.



As informações disponíveis em cada página são as seguintes:

- A lista de habilidades do ano, distribuídas por trimestre;
- A unidade temática associada à habilidade;
- O código e o texto da habilidade;
- Os objetos de conhecimento vinculados à habilidade;
- As expectativas de aprendizagem para desenvolver a habilidade;
- Os temas integradores pertinentes;
- As práticas sugeridas dos cadernos metodológicos que desenvolvem a habilidade;
- As sugestões de materiais que abordam essa habilidade;
- E as habilidade(s) do Currículo da Computação relacionada(s) com a habilidade da página.

1ª

2ª

3ª

LISTA DE
HABILIDADES

Habilidades do ano separadas por trimestre.

UNIDADE
TEMÁTICA

Unidade temática da habilidade da página.

HABILIDADE

Código e texto da habilidade da página.

OBJETOS DE
CONHECIMENTO

Objetos de conhecimento relacionados a habilidade da página.

EXPECTATIVAS DE
APRENDIZAGEM

São descrições concisas, claramente articuladas do que os alunos devem saber, compreender e fazer.

TEMAS
INTEGRADORES

Temas integradores relacionados a habilidade da página.

PRÁTICAS
SUGERIDAS DOS
CADERNOS
METODOLÓGICOS

Práticas sugeridas que desenvolvem a habilidade da página.

SUGESTÕES DE
MATERIAIS

Materiais sugeridos que abordam a habilidade da página.

HABILIDADES DO
CURRÍCULO DA
COMPUTAÇÃO

Habilidade(s) do Currículo da Computação relacionada(s) com a habilidade da página.



ORIENTAÇÕES PARA A LEITURA



Clique na capa do caderno para ser direcionado ao caderno



A prática destacada contribui para desenvolver a habilidade da página (EM13CNT101QUIa/ES)

Prática	Descrição	Página
Prática 01	Da bola à panela de barro: conhecimentos e vivências de uma comunidade de panelistas	Página 29 a 37
Prática 02	Música e Congo Capixaba	Página 29 a 37
Prática 03	Dança e Congo Capixaba	Página 29 a 37
Prática 04	Preparando a Moqueca Capixaba	Página 29 a 37
Prática 05	Pontos Turísticos - "No meu bairro tem..." - Construindo Mapas Temáticos de minha localidade	Página 29 a 37
Prática 06	Rochas Ornamentais	Página 29 a 37
Prática 07	Café	Página 29 a 37

Menu lateral interativo

Clique nos ícones para acessar o link do material.

2025

Unidade Temática
Matéria e energia

Habilidade
EM13CNT101QUIa/ES
Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria e energia, em situações cotidianas, identificando as propriedades físicas e químicas dos materiais e substâncias, assim como relacioná-las às aplicações tecnológicas em processos de extração, separação e purificação de substâncias, priorizando processos produtivos que visem o desenvolvimento sustentável, o uso consciente dos recursos naturais e a preservação da vida em todas as suas formas.

Objeto de conhecimento
Matéria (Propriedades dos materiais e substâncias)
• Propriedades físicas (densidade, ponto de fusão, ponto de ebulição, maleabilidade, ductilidade, tenacidade, dureza, solubilidade, condutividade térmica e elétrica, entre outras).
• Transformações físicas.
• Mudanças de estados físicos.
• Ciclo da água.

Temas integradores

Expectativas de aprendizagem

- Compreender as propriedades físicas dos materiais, como densidade, ponto de fusão, ponto de ebulição, maleabilidade, ductilidade, tenacidade, dureza, solubilidade, condutividade térmica e elétrica, entre outras).
- Entender as transformações físicas, como mudanças de estado físico e misturas das substâncias.
- Analisar e representar as transformações que ocorrem no ciclo da água.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos



Sugestões de materiais

1ª série

1º TRIMESTRE

- EM13CNT101QUIa/ES
- EM13CNT302
- EM13CNT205QUIa/ES

2º TRIMESTRE

- EM13CNT201QUI/ES
- EM13CNT307
- EM13CNT101QUIb/ES
- EM13CNT307

3º TRIMESTRE

- EM13CNT101QUIc/ES
- EM13CNT205QUIb/ES
- EM13CNT101
- EM13CNT104QUI/ES

UNIDADE TEMÁTICA

- Matéria e Energia
- Vida e Evolução
- Terra e Universo

Clique nos códigos das habilidades para ser direcionado à página da habilidade correspondente

Ao clicar na capa do caderno, você será direcionado a uma página onde encontrará as práticas relacionadas a essa habilidade.

No centro estão as informações sobre a habilidade



TI TEMAS INTEGRADORES



Os temas integradores entrelaçam as diversas áreas de conhecimento que compõem o Currículo do Espírito Santo e trazem questões que atravessam as experiências dos sujeitos em seus contextos de vida, ações no público, no privado e no cotidiano.

1ª

2ª

3ª

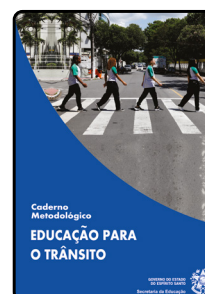
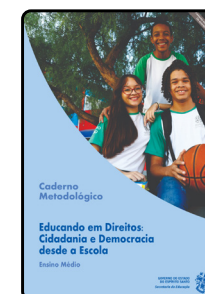
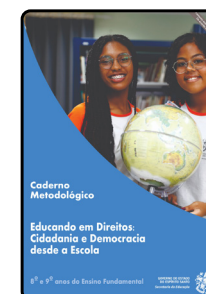
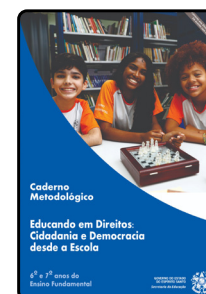
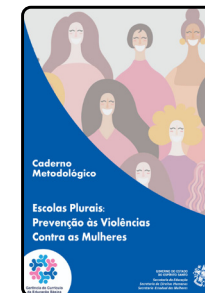
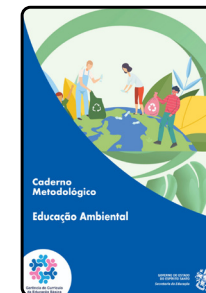
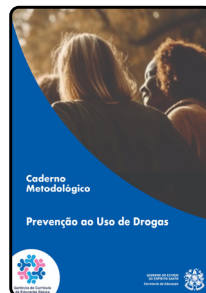
 Direito da Criança e do Adolescente	 Educação para o Trânsito	 Educação Ambiental	 Educação Alimentar e Nutricional	 Processo de Envelhecimento, Respeito e Valorização do Idoso
 Educação em Direitos Humanos	 Educação das Relações Étnico-Raciais e Ensino de História e Cultura Afro-Brasileira, Africana e Indígena	 Saúde	 Vida Familiar e Social	 Educação para o Consumo Consciente
 Educação Financeira e Fiscal	 Trabalho, Ciência e Tecnologia	 Diversidade Cultural, Religiosa e Étnica	 Trabalho e Relações de Poder	
 Ética e Cidadania	 Gênero, Sexualidade, Poder e Sociedade	 Povos e Comunidades Tradicionais	 Educação Patrimonial	 Diálogo Intercultural e Inter-religioso



CADERNOS METODOLÓGICOS

A fim de fomentar os Temas Integradores, a Gerência de Currículo tem elaborado os Cadernos Metodológicos que estão em consonância com as novas Diretrizes da Educação propostas pela Base Nacional Comum Curricular-BNCC, com o Currículo do Espírito Santo e com as diretrizes das parcerias estabelecidas. Os Cadernos Metodológicos delineiam ferramentas estratégicas de natureza socioemocional e cognitiva para realizar a necessária associação do conteúdo escolar com a realidade vivida dos estudantes.

Clique no ícone ao lado para acessar o site com todos os cadernos metodológicos ou na capa do caderno para ser direcionado ao caderno específico.





LINKS IMPORTANTES

1ª

2ª

3ª



Currículo do Estado
do Espírito Santo



Materiais de Apoio para
Aprofundamento do Ensino Médio



Cadernos
Metodológicos



Olimpíadas



Educação das Relações
Étnico Raciais



Currículo Interativo



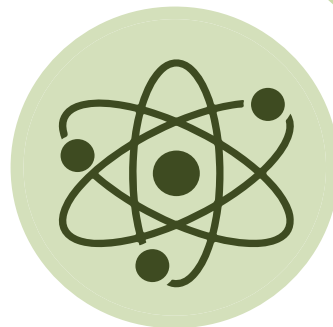
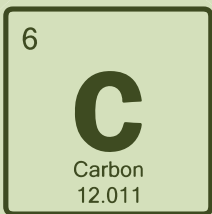
Espaços Potencialmente
Educativos



Práticas Experimentais



1^a Série



1^a

2^a

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT101QUIa/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria e energia, em situações cotidianas, identificando as propriedades físicas e químicas dos materiais e substâncias, assim como relacioná-las às aplicações tecnológicas em processos de extração, separação e purificação de substâncias, priorizando processos produtivos que visem o desenvolvimento sustentável, o uso consciente dos recursos naturais e a preservação da vida em todas as suas formas.

**Objeto de conhecimento****Matéria (Propriedades dos materiais e substâncias)**

- Propriedades físicas (densidade, ponto de fusão, ponto de ebulição, maleabilidade, ductilidade, tenacidade, dureza, solubilidade, condutividade térmica e elétrica, entre outras).
- Transformações físicas.
- Mudanças de estados físicos.
- Ciclo da água.

1ª

2ª

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Compreender as propriedades físicas dos materiais, como densidade, ponto de fusão, ponto de ebulição, maleabilidade, ductilidade, tenacidade, dureza, solubilidade, condutividade térmica e elétrica, entre outras).
- Entender as transformações físicas, como mudanças de estado físico e misturas das substâncias.
- Analisar e representar as transformações que ocorrem no ciclo da água.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT302**

Comunicar, para públicos variados, em diversos contextos, resultados de análises, pesquisas e/ou experimentos, elaborando e/ou interpretando textos, gráficos, tabelas, símbolos, códigos, sistemas de classificação e equações, por meio de diferentes linguagens, mídias, tecnologias digitais de informação e comunicação (TDIC), de modo a participar e/ou promover debates em torno de temas científicos e/ou tecnológicos de relevância sociocultural e ambiental.



TI

**Objeto de conhecimento****Matéria (Propriedades dos materiais e substâncias)**

- Substância pura (Simples e composta).
- Mistura (homogênea e heterogênea).
- Gráficos de aquecimento e resfriamento de substâncias e misturas.
- Gráficos de solubilidade.

Expectativas de aprendizagem

- Diferenciar materiais e substâncias com base em sua composição, como substâncias puras (elementos e compostos) e misturas (homogêneas – comuns, eutéticas e azeotrópicas-e heterogêneas).
- Diferenciar substâncias e misturas utilizando dados apresentados em gráficos e tabelas, como dados de aquecimento, de resfriamento.
- Analisar como variáveis como temperatura, pressão e umidade influenciam as propriedades e o comportamento dos materiais.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais

1ª

2ª

Temas integradores**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT205QUIa/ES**

Conduzir atividades experimentais, interpretar resultados e realizar previsões sobre atividades experimentais relacionadas com os processos tecnológicos de extração, separação e purificação de substâncias, com base nas noções de probabilidade e incerteza, reconhecendo os limites explicativos das ciências.



TI

Objeto de conhecimento**Matéria (Propriedades dos materiais e substâncias)**

•Técnicas de separação de materiais (filtração, destilação, decantação, cromatografia, cristalização, extração por solvente, centrifugação, entre outros).

**Temas integradores**

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Identificar e aplicar técnicas de separação de misturas com base nas propriedades dos componentes, como filtração, destilação, decantação, cromatografia, cristalização, extração por solvente, centrifugação, entre outros.
- Prever resultados em novos cenários para antecipar o comportamento de substâncias em processos de extração, separação e purificação.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT201QUI/ES**

Analisar e discutir modelos e teorias propostas, em diferentes épocas e culturas, considerando as teorias atômicas desenvolvidas ao longo da história da humanidade, comparando-os com o modelo atômico moderno.

**Objeto de conhecimento****Estrutura da matéria e modelos atômicos.**

- Modelo atômico de Dalton
- Modelo atômico de Thomson
- Modelo atômico de Rutherford
- Modelo atômico de Bohr
- Prótons, nêutrons e elétrons: propriedades e localização.
- Número atômico (Z), número de massa (A).
- Semelhanças atômicas: Isótopos, isótonos, isóbaros e isoeletrônico.
- Eletrosfera: níveis e subníveis de energia.
- Íons: cátions e ânions.
- Configuração eletrônica: distribuição dos elétrons nos níveis e subníveis.



1ª

2ª

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Entender como cada um dos modelos tentou explicar a estrutura da matéria de acordo com as evidências disponíveis em sua época.
- Comparar as características dos modelos de Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr.
- Descrever a estrutura básica do átomo, incluindo prótons, nêutrons e elétrons, e suas respectivas localizações no núcleo e na eletrosfera.
- Reconhecer as propriedades das partículas subatômicas (prótons, nêutrons e elétrons), como massa e carga.
- Entender os conceitos de massa atômica e número atômico.
- Compreender experimentos históricos significativos que contribuíram para o desenvolvimento dos modelos atômicos, como o experimento da ampola de crooks, de Rutherford, o experimento de Millikan e o espectro de emissão de hidrogênio de Bohr.
- Identificar e diferenciar os conceitos de isótopos, isótonos, isóbaros e isoeletrônicos.
- Resolver problemas sobre semelhanças atômicas.
- Entender como os elétrons se organizam nas camadas ao redor do núcleo dos átomos.
- Compreender como os átomos se tornam cátions ou ânions por meio da perda ou ganho de elétrons.
- Reconhecer que cátions são íons carregados positivamente (perda de elétrons) e ânions são íons carregados negativamente (ganho de elétrons).
- Compreender como a distribuição de elétrons pode mudar quando um átomo ganha ou perde elétrons para formar íons, e como isso afeta sua estabilidade.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT307**

Analisar as propriedades dos materiais para avaliar a adequação de seu uso em diferentes aplicações (industriais, cotidianas, arquitetônicas ou tecnológicas) e/ou propor soluções seguras e sustentáveis considerando seu contexto local e cotidiano.

**Objeto de conhecimento****Tabela periódica**

- Organização da tabela periódica atual.
- Classificação dos elementos em metais, ametais e gases nobres.
- Elementos representativos e elementos de transição.
- Relação da configuração eletrônica dos elementos com a sua posição na tabela.
- Propriedades periódicas.

**Temas integradores**

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Compreender a organização da tabela em ordem crescente de número atômico, em famílias (ou grupos) e em períodos.
- Identificar as principais famílias de elementos (metais alcalinos, metais alcalinos-terrosos, calcogênios, halogênios e gases nobres).
- Classificar os elementos em metais, ametais e gases nobres de acordo com suas propriedades.
- Diferenciar elementos representativos (blocos s e p) dos elementos de transição (blocos d e f).
- Entender como a configuração eletrônica dos elementos está relacionada à sua posição na tabela.
- Compreender as propriedades periódicas e suas variações ao longo dos grupos e períodos na Tabela Periódica.
- Prever a reatividade com base em suas propriedades periódicas.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT101QUIb/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, a interação entre matéria e energia, considerando as diferentes ligações químicas, assim como os compostos moleculares, metálicos e iônicos resultantes dessa combinação.

**Objeto de conhecimento****Ligações Químicas**

- Regra do octeto.
- Ligação iônica.
- Ligação covalente.
- Ligação metálica.

**Temas integradores**

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Identificar as características das ligações iônicas, covalentes e metálicas.
- Prever a formação de ligações iônicas e covalentes com base na regra do octeto.
- Representar as estruturas dos compostos formados pelas ligações iônicas, covalentes e metálicas.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT307**

Analisar as propriedades dos materiais para avaliar a adequação de seu uso em diferentes aplicações (industriais, cotidianas, arquitetônicas ou tecnológicas) e/ou propor soluções seguras e sustentáveis considerando seu contexto local e cotidiano.

**Objeto de conhecimento****Ligações Químicas**

- Propriedades dos compostos moleculares, metálicos e iônicos.

**Temas integradores**

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Identificar as propriedades dos compostos moleculares, metálicos e iônicos.
- Prever o comportamento químico e físico dos compostos com base no tipo de ligação presente.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT101QUIc/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria e energia, considerando as mudanças qualitativas envolvidas nas reações químicas, resultante do rearranjo das ligações entre os átomos, assim como as leis que regem essas transformações.

**Objeto de conhecimento****Transformações químicas**

- Diferença entre transformações físicas e químicas.
- Reagentes e produtos de uma reação química.
- Representação de reações químicas por meio de equações químicas.
- Classificação das Reações Químicas (Síntese, decomposição, substituição e dupla troca).
- Lei da conservação das massas (Lei de Lavoisier).
- Lei das proporções definidas (Lei de Proust).

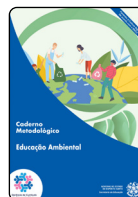


1ª

2ª

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Compreender o conceito de reações químicas.
- Explicar os conceitos de reagentes e produtos em uma reação química.
- Representar as reações químicas por meio de equações químicas.
- Classificar os tipos de reações químicas, como síntese, decomposição, substituição e dupla troca, oxirredução, ionização, dissociação.
- Compreender a lei da conservação das massas (Lei de Lavoisier) e a lei das proporções definidas (Lei de Proust).

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT205QUIb/ES**

Conduzir atividades experimentais, interpretar resultados e realizar previsões sobre atividades experimentais relacionadas às transformações químicas, com base nas noções de probabilidade e incerteza, reconhecendo os limites explicativos das ciências.

**Objeto de conhecimento****Transformações química**

- Classificação das Reações Químicas (Síntese, decomposição, substituição e dupla troca).
- Evidências de uma transformação química (mudanças de cor, formação de precipitados, liberação ou absorção de calor, liberação de luz e mudança de odor).



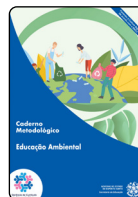
1ª

Temas integradores

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Identificar os tipos de reações químicas (síntese, decomposição, substituição e dupla troca).
- Reconhecer as evidências de que uma transformação química ocorreu, como mudanças de cor, formação de precipitados, liberação ou absorção de calor, liberação de luz e mudança de odor.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT101**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria, de energia e de movimento para realizar previsões sobre seus comportamentos em situações cotidianas e em processos produtivos que priorizem o desenvolvimento sustentável, o uso consciente dos recursos naturais e a preservação da vida em todas as suas formas.



TI

**Objeto de conhecimento****Funções inorgânicas (Compostos inorgânicos)**

- Funções ácido, base, sal e óxido.
- Regras gerais de nomenclatura de ácido, base, sal e óxido.
- Reações de neutralização.

Expectativas de aprendizagem

- Identificar através dos grupos funcionais os ácidos, as bases, os sais e os óxidos.
- Identificar através da composição química os ácidos, as bases, os sais e os óxidos.
- Compreender como os sais são formados a partir de reações de neutralização entre ácidos e bases.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais

1ª

Temas integradores

2ª

1º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES

**Unidade Temática**

Terra e universo

**Habilidade****EM13CNT104QUI/ES**

Avaliar os benefícios e os riscos à saúde e ao ambiente dos produtos e materiais usados no cotidiano, considerando sua composição, toxicidade e reatividade, como também o nível de exposição a eles, posicionando-se criticamente e propondo soluções individuais e/ou coletivas para um consumo consciente, descarte responsável e/ou reciclagem.



TI

**Objeto de conhecimento****Funções inorgânicas (Compostos inorgânicos)**

- Regras gerais de nomenclatura de ácido, base, sal e óxido.
- Compostos inorgânicos do cotidiano.
- Escala de pH.

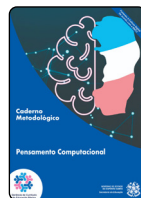
Temas integradores

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Identificar a nomenclatura dos ácidos, das bases, dos sais e dos óxidos.
- Compreender as aplicações dos principais ácidos, bases, sais e óxidos.
- Identificar através da escala de pH compostos ácidos, básicos e neutros.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos**Sugestões de materiais****1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUIa/ES

EM13CNT302

EM13CNT205QUIa/ES

EM13CNT201QUI/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT307

EM13CNT101QUIb/ES

EM13CNT307

3º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIc/ES

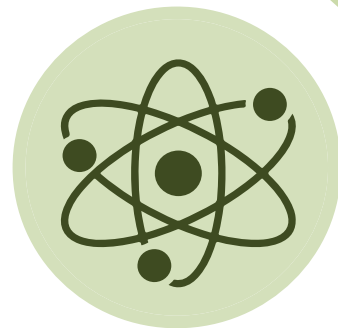
EM13CNT205QUIb/ES

EM13CNT101

EM13CNT104QUI/ES



2^a Série



1^a

2^a

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT101QUId/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria, considerando a análise quantitativa das substâncias consumidas e formadas em uma reação química.

**Objeto de conhecimento****Cálculo estequiométrico**

- Mol.
- Massa molar.
- Volume molar
- Balanceamento de equações químicas.

Temas integradores

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Aplicar conceitos de mol, massa molar e volume molar para realizar cálculos.
- Balancear equações químicas.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT204QUIa/ES**

Elaborar explicações, previsões e cálculos, relacionando a proporção de reagentes consumidos e produtos formados em uma reação química, com ou sem o uso de dispositivos e aplicativos digitais (como softwares de simulação e de realidade virtual, entre outros).

**Objeto de conhecimento****Cálculo estequiométrico**

- Cálculo de quantidade de reagentes e produtos.
- Coeficientes estequiométricos.

**Temas integradores**

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Calcular e prever as quantidades de reagentes e produtos em uma reação química.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Vida e Evolução

**Habilidade****EM13CNT204QUIb/ES**

Elaborar explicações, previsões e cálculos, envolvidos na formação de soluções, em sistemas naturais e industriais, utilizando unidades de concentração usuais e as que expressam quantidade de matéria, com ou sem o uso de dispositivos e aplicativos digitais (com softwares de simulação e de realidade virtual, entre outros).

**Objeto de conhecimento****Soluções**

- Solute e solvente.
- Concentração molar.
- Concentração comum.
- Título em massa e volume.
- Concentração em ppm e em ppb.
- Densidade.

**Expectativas de aprendizagem**

- Compreender o conceito de solução.
- Identificar os componentes de uma solução: soluto e solvente.
- Calcular diferentes tipos de concentrações (molar, comum, título, ppm, ppb, densidade, dentre outras) de soluções.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais

1ª

Temas integradores

2ª

1º TRIMESTRE

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Vida e Evolução

**Habilidade****EM13CNT205QUIc/ES**

Conduzir atividades experimentais, interpretar resultados e realizar previsões sobre atividades experimentais relacionadas ao preparo de soluções e cálculo de concentrações usuais e que expressam quantidade de matéria, com base nas noções de probabilidade e incerteza, reconhecendo os limites explicativos das ciências.



TI

**Objeto de conhecimento****Soluções**

- Preparo de soluções.
- Concentração molar.
- Concentração comum.
- Título em massa e volume.
- Concentração em ppm e em ppb.
- Densidade.

Temas integradores

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Calcular a quantidade de soluto necessária para preparar soluções com concentrações específicas.
- Calcular a composição de soluções em variados contextos químicos.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT101QUIg/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria e energia, energia liberada ou consumida em transformações químicas, a partir do conceito de energia de ligação, e avaliar qualitativamente e quantitativamente valores de energia envolvidos em diferentes processos químicos.



TI

**Objeto de conhecimento****Termoquímica**

- Processos endotérmicos e exotérmicos.
- Entalpia.
- Equações termoquímicas.
- Energia de ligação.

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Entender processos endotérmicos e exotérmicos.
- Representar e interpretar equações termoquímicas.
- Calcular a variação de entalpia (ΔH) para reações utilizando a energia de ligação.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

1ª

2ª

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT302QUI/ES**

Interpretar e comunicar, para públicos variados, em diversos contextos, resultados de análises, pesquisas e/ou experimentos, elaborando e/ou interpretando textos, gráficos, tabelas, símbolos, códigos, sistemas de classificação e equações químicas, por meio de diferentes linguagens, mídias, tecnologias digitais de informação e comunicação (TDIC), de modo a participar e/ou promover debates em torno de temas científicos e/ou tecnológicos de relevância sociocultural e ambiental.



TI

**Objeto de conhecimento****Termoquímica**

- Representação gráfica das curvas de energia de reações endotérmicas e exotérmicas.



1ª

2ª

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Interpretar diagramas de entalpia (curvas de energia).

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT205QUIe/ES**

Conduzir atividades experimentais, interpretar resultados e realizar previsões sobre atividades experimentais relacionadas a energia liberada ou consumida em transformações químicas, com base nas noções de probabilidade e incerteza, reconhecendo os limites explicativos das ciências.

**Objeto de conhecimento****Termoquímica**

- Entalpia padrão de formação.
- Lei de Hess.

**Temas integradores****Expectativas de aprendizagem**

- Calcular a variação de entalpia (ΔH) para reações utilizando entalpia de formação e lei de Hess.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT206**

Discutir a importância da preservação e conservação da biodiversidade, considerando parâmetros qualitativos e quantitativos, e avaliar os efeitos da ação humana e das políticas ambientais para a garantia da sustentabilidade do planeta.

**Objeto de conhecimento****Termoquímica**

- Reações de combustão.
- Entalpia padrão de combustão.

**Temas integradores****Expectativas de aprendizagem**

- Representar e interpretar reações de combustão.
- Realizar cálculos da variação de entalpia em uma reação de combustão.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaboradas práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT101QUIe/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria e energia, considerando as variáveis que podem modificar a velocidade com que uma transformação química ocorre, reconhecendo a importância do controle, aceleração ou retardamento de processos, da velocidade de transformações que ocorrem na natureza e no sistema produtivo, priorizando processos produtivos que visem o desenvolvimento sustentável, o uso consciente dos recursos naturais e a preservação da vida em todas as suas formas.

**Objeto de conhecimento****Cinética química**

- Velocidade de reação
- Teoria das colisões.

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Relacionar a velocidade de reação com a frequência de colisões entre as moléculas dos reagentes.
- Identificar as principais características da teoria das colisões.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT205QUId/ES**

Conduzir atividades experimentais, interpretar resultados e realizar previsões sobre atividades experimentais relacionadas ao controle, aceleração ou retardamento de processos, da velocidade de transformações que ocorrem na natureza e no sistema produtivo, voltado a otimização de processos e economia de recursos naturais, com base nas noções de probabilidade e incerteza, reconhecendo os limites explicativos das ciências.



TI

**Objeto de conhecimento****Cinética química**

- Fatores que influenciam a velocidade das reações.

Temas integradores

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Identificar os fatores que afetam a velocidade das reações químicas, como concentração dos reagentes, temperatura, presença de catalisadores e área de superficial.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT107QUI/ES**

Realizar previsões qualitativas e quantitativas sobre o funcionamento de pilhas e baterias, com base na análise dos processos de transformação e condução de energia envolvidos – com ou sem o uso de dispositivos e aplicativos digitais –, para propor ações que visem a sustentabilidade, apresentado os impactos causados no ambiente pelo descarte irregular e o correto manejo (descarte e reciclagem) desses materiais.



TI

**Objeto de conhecimento****Eletroquímica**

- Funcionamento e componentes de células galvânicas.
- Potencial padrão de eletrodo e cálculo da força eletromotriz (FEM).

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Compreender o funcionamento de uma célula galvânica.
- Utilizar equações químicas para ilustrar a reação de oxidação, redução e global em uma célula galvânica.
- Calcular a diferença de potencial (força eletromotriz, FEM) de uma célula galvânica usando potenciais padrão de eletrodo.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

1ª

2ª

**Unidade Temática**

Matéria e energia

**Habilidade****EM13CNT101**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria, de energia e de movimento para realizar previsões sobre seus comportamentos em situações cotidianas e em processos produtivos que priorizem o desenvolvimento sustentável, o uso consciente dos recursos naturais e a preservação da vida em todas as suas formas.



TI

**Objeto de conhecimento****Eletroquímica**

- Eletrólise.

**Temas integradores**

1ª

2ª

Expectativas de aprendizagem

- Compreender o processo de eletrólise.
- Analisar as transformações de energia e matéria envolvidas.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES

**Unidade Temática**

Terra e Universo

**Habilidade****EM13CNT101QUIf/ES**

Analisar e representar, com ou sem o uso de dispositivos e de aplicativos digitais específicos, as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria e energia, considerando as transformações químicas em que reagentes e produtos coexistem, num estado de equilíbrio químico, identificando variáveis que interferem no equilíbrio químico, prevendo perturbações no estado de equilíbrio e investigando o controle dessas variáveis no sistema produtivo e em sistemas naturais.



TI

**Objeto de conhecimento****Equilíbrio químico**

- Definição de equilíbrio químico.
- Reações reversíveis e irreversíveis.
- Expressão da constante de equilíbrio (K_c) para reações químicas.
- Princípio de Le Châtelier.
- pH

1ª

2ª

Temas integradores**Expectativas de aprendizagem**

- Entender o conceito de equilíbrio dinâmico em reações reversíveis.
- Representar a constante de equilíbrio.
- Interpretar os valores da constante de equilíbrio para prever a extensão da reação e a predominância de produtos ou reagentes.
- Prever o impacto de diferentes perturbações (mudanças em concentração, temperatura, pressão, volume e catalisadores) no estado de equilíbrio químico.
- Classificar soluções como ácidas, neutras ou básicas com base no valor do pH.

Práticas sugeridas dos cadernos metodológicos

Ainda não foram elaborados práticas nos cadernos metodológicos que contemplem essa habilidade.

Sugestões de materiais**1º TRIMESTRE**

EM13CNT101QUId/ES

EM13CNT204QUIa/ES

EM13CNT204QUIb/ES

EM13CNT205QUIc/ES

2º TRIMESTRE

EM13CNT101QUIg/ES

EM13CNT302QUI/ES

EM13CNT205QUIe/ES

EM13CNT206

EM13CNT101QUIe/ES

EM13CNT205QUId/ES

3º TRIMESTRE

EM13CNT107QUI/ES

EM13CNT101

EM13CNT101QUIf/ES



1ª

2ª

3ª



Prática 01

Consumo e Consumismo

Página
12 a 18

Prática 02

Estudo de um ecossistema por meio de um terrário

Página
19 a 34

Prática 03

Reconhecendo as riquezas do meu território

Página
35 a 44

Prática 04

Educação Ambiental em espaços não formais:
O que são unidades de conservaçãoPágina
45 a 55

Prática 05

Compostagem?

Página
56 a 69

Prática 06

Coletivo ambiental:
Construindo comportamentos responsáveisPágina
70 a 79Relato de
experiênciaPrática Educação Ambiental:
Projeto de Iniciação CientíficaPágina
80 a 92



1ª

2ª

3ª



Prática 01

Da bola à panela de barro: conhecimentos e vivências de uma comunidade de paneleiras

Página
29 a 37

Prática 02

Música e Congo Capixaba

Página
29 a 37

Prática 03

Dança e Congo Capixaba

Página
29 a 37

Prática 04

Preparando a Moqueca Capixaba

Página
29 a 37

Prática 05

Pontos Turísticos - "No meu bairro tem..." -
Construindo Mapas Temáticos de minha localidadePágina
29 a 37

Prática 06

Rochas Ornamentais

Página
29 a 37

Prática 07

Café

Página
29 a 37



1ª

2ª

3ª



Prática 01

Da bola à panela de barro: conhecimentos e vivências de uma comunidade de paneleiras

Página
29 a 37

Prática 02

Música e Congo Capixaba

Página
29 a 37

Prática 03

Dança e Congo Capixaba

Página
29 a 37

Prática 04

Preparando a Moqueca Capixaba

Página
29 a 37

Prática 05

Pontos Turísticos - "No meu bairro tem..." -
Construindo Mapas Temáticos de minha localidadePágina
29 a 37

Prática 06

Rochas Ornamentais

Página
29 a 37

Prática 07

Café

Página
29 a 37



GOVERNO DO ESTADO
DO ESPÍRITO SANTO
Secretaria da Educação

