

Unidade de Ensino Médio e Técnico - CETEC

Plano de Trabalho Docente - 2019 FORMAÇÃO GERAL - Ensino Médio

Ensino Médio

Plano de Curso no. 0 apro	Plano de Curso no. 0 aprovado pela					
ETEC:	Escola Técnica Estadual Rodrigues de Abreu					
Código:	135	Município:	Bauru			
Eixo Tecnológico						
Habilitação Profissional:	Habilitação Profissional de Ensino Médio					
Qualificação:						
Área Conhecimento	Ciencias da Natureza Matemática e suas Tecnologias					
Componente Curricular:	Química					
Série:	1	C. H. Semanal:	2,00			
Professor:	ELISIO BARBOSA RODRIGUES ;					

I - Competências e respectivas habilidades e valores

1.1. Compreender e usar a língua portuguesa como geradora de significação e integradora da percepção, organização e representação do mundo e da própria identidade

Habilidades

- Interpretar e utilizar códigos de linguagem científica, matemática, artística, literária, esportiva etc. pertinentes a diferentes contextos e situações.
- Utilizar a representação simbólica como forma de expressão de sentidos, emoções, conhecimentos, experiências etc.
- Elaborar textos/discursos para descrever, narrar, relatar, expressar sentimentos, formular dúvidas, questionar, problematizar, argumentar, apresentar soluções, conclusões etc.
- Elaborar ou fazer uso de textos (escritos, orais, iconográficos) pertinentes a diferentes instrumentos de informação e formas de expressão, tais como jornais, quadrinhos, charges, murais, cartazes, dramatizações, homepage, poemas, monografias, cartas, ofícios, abaixo-assinados, propaganda, expressão corporal, jogos, música etc
- Identificar e utilizar fontes e documentos pertinentes à obtenção de informações desejadas.

Valores e Atitudes

- Reconhecer a importância da comunicação nas relações interpessoais.
- Valorizar as possibilidades de descobrir-se a si mesmo a ao mundo através das manifestações da língua pátria.
- Interesse e responsabilidade em informar e em se comunicar de forma clara e íntegra.
- 1.3. Entender e utilizar textos de diferentes natureza: tabelas, gráficos, expressões algébricas, expressões geométricas, ícones, gestos etc.

Habilidades

- Traduzir mensagens de uma para outras formas de linguagem.
- Traduzir a linguagem discursiva (verbal) para outras linguagens (simbólicas) e vice-versa.
- Expressar quantitativa e qualitativamente dados relacionados a contextos socioeconômicos, científicos ou cotidianos.
- Interpretar e construir escalas, legendas, expressões matemáticas, diagramas, fórmulas, tabelas, gráficos, plantas, mapas, cartazes sinalizadores, linhas do tempo, esquemas, roteiros, manuais etc.
- Utilizar imagens, movimentos, luz, cores e sons adequados para ilustrar e expressar idéias.
- Observar e constatar a presença, na natureza ou na cultura, de uma diversidade de formas geométricas e utilizar o conhecimento geométrico para leitura, compreensão e ação sobre a realidade.
- Apreciar produtos de arte tanto para a análise e pesquisa quanto para a sua fruição.
- Decodificar símbolos e utilizar a linguagem do computador para pesquisar, representar e comunicar idéias.
- Discernir e interpretar informações específicas da cultura corporal e utilizá-las para comunicação e expressão.

Valores e Atitudes

- Preocupação com a eficiência e qualidade de seus registros e com as formas e conteúdos de suas comunicações.
- Gosto pelo aprender.
- Versatilidade e criatividade.
- 1.4. Entender os princípios das tecnologias de planejamento, organização, gestão e trabalho de equipe para conhecimento do indivíduo, da sociedade, da cultura e dos problemas que se deseja resolver.

Habilidades

- Associar-se a outros interessados em atingir os mesmos objetivos.
- Dividir tarefas e compartilhar conhecimentos e responsabilidades.
- $\hbox{-} \ Identificar, \ localizar, \ selecionar, \ alocar, \ organizar \ recursos \ humanos \ e \ materiais.$
- Selecionar metodologias e instrumentos de organização de eventos.
- Administrar recursos e tempo.

Valores e Atitudes

- Respeito e valorização pela individualidade dos companheiros de equipe.
- Atuação no grupo de forma cooperativa e solidária.
- Organização.
- Socialização de conhecimentos e compartilhamento de experiências.
- 2.2. Entender as tecnologias da informação e comunicação como meios ou instrumentos que possibilitem a construção de conhecimentos.

Habilidades

- Relacionar conhecimentos de diferentes naturezas e áreas numa perspectiva interdisciplinar.

05/04/2019 Imprimir PTD 2017

- Utilizar os meios de comunicação como objetos e campos de pesquisa.
- Utilizar os produtos veiculados pelos meios de comunicação para aquisição de dados, como campos de pesquisa e como difusor de temas para reflexões e problematizações sobre a atualidade.

Valores e Atitudes

- Interesse em conhecer e aplicar novos recursos e formas de solucionar problemas.
- Criticidade diante dos meios de comunicação.
- Critério na escolha e utilização de produtos oferecidos pelos meios de comunicação e informação.
- 2.3. Questionar processos naturais, socioculturais e tecnológicos, identificando regularidades, apresentando interpretações e prevendo evoluções.

Habilidades

- Relacionar conhecimentos de diferentes naturezas e áreas numa perspectiva interdisciplinar.
- Perceber o eventual caráter aleatório e não determinístico de fenômenos naturais e socioculturais.
- Perceber o significado e a importância dos elementos da natureza para a manutenção da vida.
- Identificar elementos e processos culturais que representam mudanças ou registram continuidades/permanências no processo social.
- Identificar elementos e processos naturais que indicam regularidade ou desequilíbrio do ponto de vista ecológico.
- Identificar e caracterizar os processos de intervenção do homem na natureza para a produção de bens e o uso social dos produtos dessa intervenção e suas implicações ambientais, sociais etc.
- Apontar indicadores de saúde importantes para a qualidade de vida e perceber fatores socioeconômicos e ambientais que nela influem.

Valores e Atitudes

- Criticidade.
- Persistência.
- Valorização do conhecimento científico.
- 3.1. Compreender o desenvolvimento da sociedade como processo de ocupação e de produção de espaços físicos e as relações da vida humana com a paisagem, em seus desdobramentos políticos, culturais, econômicos e humanos.

Habilidades

- Relacionar conhecimentos de diferentes naturezas e áreas numa perspectiva interdisciplinar.
- Ler as paisagens analisando e percebendo os sinais de sua formação/transformação pela ação de agentes sociais.
- Relacionar criticamente os espaços físicos ocupados com a condição social e qualidade de vida de seus ocupantes.
- Detectar, nos lugares, a presença de elementos culturais transpostos de outros espaços e as relações de convivência ou de dominação estabelecidas entre eles.
- Relacionar as mudanças ocorridas no espaço com as novas tecnologias, organizações da produção, interferências no ecossistema etc. e com o impacto das transformações naturais, sociais, econômicas, políticas e culturais.
- Perceber e identificar influências do espaço na constituição das identidades pessoais e sociais.

Valores e Atitudes

- Sentimento de pertencimento em relação às comunidades das quais faz parte.

II - Procedimento Didático e Cronograma de Desenvolvimento

Conhecimentos	Procedimentos Didáticos	De	Até
1 – Litosfera:; 1.1 Tipos de substâncias e propriedades gerais das substâncias. ; 1.2 Materiais da Natureza – extraindo sal do mar, combustíveis do petróleo, metais dos minerais, entre outros.;	Introduzir tipos de substâncias e suas propriedades gerais; Exemplos e atividades contextualizadas com exercícios de aplicação.	12/02/19	26/02/19
1 – Litosfera:;	Revisão de conteúdo e sondagem dos alunos para avaliação diagnóstica; Introdução ao estudo da Química	05/02/19	12/02/19
3.2 Tabela periódica e as propriedades periódicas.;	Construção da tabela periódica genérica para melhor compreensão da aprendizagem. Exercícios de aplicação. Lista de exercícios para avaliação escrita.	04/06/19	18/06/19
3.2 Tabela periódica e as propriedades periódicas.;	Rever os conteúdos estudados. Introduzir regularidades relativos ao comportamento dos elementos químicos, classificação periódica, propriedades e apresentar a tabela periódica com sua disposição e símbolos.	14/05/19	28/05/19
3 – Propriedades das substâncias e ligações químicas: diferenças entre metais, água e sais; 3.1 Teoria do Octeto e a combinação dos átomos.;	Introdução das propriedades atômicas e ligações químicas entre átomos. Exercícios de aprendizagem.	23/04/19	07/05/19
2 – Primeiros modelos de construção da matéria; 2.1 Átomo: linguagem química; símbolos, número atômico, massa atômica; modelos atômicos e estrutura atômica.;	Aula expositiva com demostração; Trabalho de pesquisa sobre modelos atômicos; Exercícios de aprendizagem. Avaliação mensal.	02/04/19	16/04/19
1.2 Materiais da Natureza – extraindo sal do mar, combustíveis do petróleo, metais dos minerais, entre outros.; 1.3 Elementos químicos – descoberta dos elementos químicos.;	Conceituar sobre os materiais da natureza e os elementos químicos, verificando através de experimento sobre a extração do sal de uma amostra. Aplicar os conhecimentos em atividades propostas. Avaliação mensal.	12/03/19	26/03/19
5.2 Cálculo estequiométrico: equações das reações químicas e a resolução de problemas envolvendo cálculos. ; 5.3 Estudo dos gases.;	Resolução e correção de exercícios envolvendo mol e o cálculo estequiométrico. Revisão dos conteúdos. avaliação mensal.	05/11/19	19/11/19
4.2 Reação química: transformações das substâncias e tipos de reações.; 4.3 Energia exotérmica e de endotérmica; reação de combustão e termoquímica.;	Definir tipos de reações químicas e suas transformações; Exercícios de aprendizagem aplicando os diferentes tipos de reações. Introdução ao reconhecimento das energias endotérmicas e exotérmicas. Revisão dos conteúdos para avaliação mensal.	13/08/19	27/08/19
4.1 Comportamento das substâncias e as funções inorgânicas.;	Estudar o comportamento das substância e funções inorgânicas. Trabalho de pesquisa sobre Óxidos e o meio ambiente.	23/07/19	06/08/19
3.2 Tabela periódica e as propriedades periódicas.; 4 – Reconhecimento e caracterização de transformações químicas ;	Avaliação escrita. Introdução ao comportamento das substâncias. Análises e conclusões.	25/06/19	02/07/19
4.3 Energia exotérmica e de endotérmica; reação de combustão e termoquímica.; 5 – Reconhecimento e caracterização das transformações da matéri;	Avaliação mensal. Aula de preparação e introdução as características das transformações da matéria e o cálculo do número de mol.	03/09/19	17/09/19
5.1 Mol: unidade de medida da grandeza quantidade de matéria.; 5.3 Estudo dos gases.;	Interpretar e resolver equações das reações químicas com resolução de problemas. Revisão de conteúdos para avaliação mensal. Avaliação mensal	15/10/19	29/10/19

05/04/2019 Imprimir PTD 2017

5.1 Mol: unidade de medida da grandeza quantidade de matéria.; 5.2 Cálculo estequiométrico: equações das reações químicas e a resolução de problemas envolvendo cálculos.;

5.3 Estudo dos gases.; 5.4 Reagentes e produtos: rendimento das reacões.:

Resolução de exercícios e introdução as características das transformações da matéria e o cálculo do número de mol.

Aula dialogada e experimental de volume e pressão dos gases. Exercícios de aplicação e revisão dos conteúdos.

19/11/19 17/12/19

24/09/19 08/10/19

III - Plano de Avaliação de Competências

Competências Instrumento(s) e Procedimentos de Avaliação Critérios de Desempenho Evidências de Desempenho Coerência/Coesão 1.1. Compreender e usar a língua portuguesa Criatividade na Resolução O aluno deverá sintetizar as Avaliação Escrita ; Lista de Exercícios ; como geradora de significação e integradora de Problemas ; técnicas e aplicar na Participação em Aula : Recuperação ; da percepção, organização e representação do Relacionamento de resolução de problemas Trabalho/Pesquisa: mundo e da própria identidade Conceitos: propostos. Relacionamento de Ideias : Coerência/Coesão; 1.3. Entender e utilizar textos de diferentes Criatividade na Resolução Avaliação Escrita ; Lista de Exercícios ; Aplicar e relacionar os natureza: tabelas, gráficos, expressões de Problemas ; Participação em Aula ; Recuperação ; conteúdos nos exercícios algébricas, expressões geométricas, ícones, Relacionamento de Ideias ; Trabalho/Pesquisa: propostos. gestos etc. Relacionamento de Conceitos; Coerência/Coesão ; 1.4. Entender os princípios das tecnologias de Criatividade na Resolução planejamento, organização, gestão e trabalho Avaliação Escrita ; Lista de Exercícios ; de Problemas ; Pertinência Aplicar e relacionar os de equipe para conhecimento do indivíduo, da Participação em Aula ; Recuperação ; das Informações ; conteúdos nos exercícios sociedade, da cultura e dos problemas que se Trabalho/Pesquisa; Relacionamento de propostos deseia resolver. Conceitos: Relacionamento de Ideias : Coerência/Coesão; Criatividade na Resolução 2.2. Entender as tecnologias da informação e de Problemas ; Pertinência Avaliação Escrita ; Lista de Exercícios ; Aplicar e relacionar os comunicação como meios ou instrumentos Participação em Aula; Recuperação; das Informações conteúdos nos exercícios que possibilitem a construção de Trabalho/Pesquisa; Relacionamento de propostos conhecimentos. Conceitos; Relacionamento de Ideias ; Coerência/Coesão; 2.3. Questionar processos naturais, Pertinência das Avaliação Escrita ; Lista de Exercícios ; Participação em Aula ; Recuperação ; Aplicar e relacionar os socioculturais e tecnológicos, identificando Informações ; conteúdos nos exercícios regularidades, apresentando interpretações e Relacionamento de Trabalho/Pesquisa: propostos. prevendo evoluções. Conceitos : Relacionamento de Ideias : Coerência/Coesão; 3.1. Compreender o desenvolvimento da Criatividade na Resolução sociedade como processo de ocupação e de Avaliação Escrita ; Lista de Exercícios ; de Problemas ; Pertinência Aplicar e relacionar os produção de espaços físicos e as relações da Participação em Aula; Recuperação; das Informações conteúdos nos exercícios vida humana com a paisagem, em seus desdobramentos políticos, culturais, Trabalho/Pesquisa; Relacionamento de propostos Conceitos; econômicos e humanos. Relacionamento de Ideias :

V - Plano de atividades docentes

Atividade Previstas	Projetos e Aç voltados á redução d Evasão Esco	à a	Atendimento a alunos meio de ações e/ou pro voltados à superação defasagens de aprend ou em processo d Progressão Parcia	ojetos o de izado e	Preparo e correçã de avaliações	o Preparo de material didático	reu Coor Curso em	cipação em niões com denador de e/ou previstas Calendário Escolar
Fevereiro	Sondagem dos a e atividades o integração.		Atividades de integração	Ativida	ides na sala de aula	Avaliação diagnóstica		02-Reunião de inejamento;
Março	Atividades d aprendizager contextualizad	n	Orientação para o estudo.		des na sala de aula e alho de pesquisa	Correção e devolutiva da avaliação diagnóstica.		uniãoPedagógica
Abril	Revisão do cont		Atendimento individualizado para alunos com defasagem		ta de exercícios, aliação escrita	Lista de exercícios. Semana de provas.		
Maio	Atividades pa melhorar o rendir escolar	ra	Correção e acompanhamento na realização dos trabalhos	Aplic	ação de atividades enfase na avaliação escrita.	Atividades individuais em grupo.		eunião de Pais; nião Pedagógica.
Junho	Atividades extr	as.	Correção e acompanhamento na realização dos trabalhos		ação de atividades nfase na avaliação escrita.	Lista de exercícios. Semana de provas.	100	nião de Conselho le Escola;
Julho	Atividades contextualiza	-	Orientação no desenvolv das atividades.	imento	Lista de exercícios	Devolutiva das avaliações e correção		Reunião de nejamento;
Agosto	Atividades para melhorar o rendimento.	Orio	entação para o estudo.	experi	dades para aula mental- Funções norgânicas	Atividades individua grupo.	is e em	17- Reunião Pedagógica.
Setembro	Atividades contextualizadas		cação da atividade a ser senvolvida, orientação.		de exercícios e liação escrita.	Preparo de atividades para a		14- Reunião de Pais; 24- Reunião de Conselho de Escola.
Outubro	Apresentação do projeto Casa Aberta.	Orio	entação para o estudo.	Atividad	les na sala de aula	Preparo de atividade semana da casa aberta de provas.		05- Reunião de curso; 16 a 19-Semana da Casa Aberta
Novembro	Atividades contextualizadas				ação dos principais os para avaliação.	Atividades individua grupo.	is e em	09- Reunião Pedagógica; 11- Reunião de Conselho.

Dezembro	Recuperação	Finalização das atividades	Revisão dos conteúdos,	Avaliação de recuperação	07 e 14- Reunião
			avaliação de recuperação e		de
			devolutiva.		Planejamento;
					16- Conselho de
					Classe.

V – Material de Apoio Didático para Aluno (inclusive bibliografia)

Apostila do CEETESP Química Na Abordagem do Cotidiano Química Volume único (Usberco e Salvador) Revistas e pesquisa Internet site Livro didático: Química - ser Protagonista Química na abordagem do cotidiano

VI - Propostas de Integração e/ou Interdisciplinares e/ou Atividades Extra

Atividade Extra

Trabalho de pesquisa sobre Óxidos e chuva Ácida.

Propostas de Integração e/ou Interdisciplinares

Funções inorgânicas - Obtenção de sais. Aula experimental: Reação entre ácidos e bases, com formação de uma sal. Aula interdisciplinar com a disciplina Língua Portuguesa e Literatura. Após o experimento os aluns desenvolverão relatório técnico com auxílio da professora da disciplina.

VII – Estratégias de Recuperação Contínua (para alunos com baixo rendimento/dificuldades de aprendizagem)

Recuperação contínua e paralela aos estudos, com resolução de listas de exercícios. Uso de leitura de textos paradidáticos como facilitador da aprendizagem.

VIII – Identificação:							
Nome do Professor	ELISIO BARBOSA RODRIGUES ;						
Assinatura		Data	28/02/2019				

IX - Parecer do Coordenador de Curso:

O Plano de Trabalho Docente, está compatível com a Proposta Curricular do EM, apresentando Competências, Habilidade e Valores adequados, contemplando também as atividades previstas, material de apoio, atividades de integração, interdisciplinaridade, estratégias de recuperação e o plano didático quinzenal.

Nome do Coordenador:

Assinatura: Data: 04/03/19

Data e ciência do Coordenador Pedagógico

X - Replanejamento

Data Descrição

28/02/2019 Relacionar e aplicar os conhecimentos nos exercícios, reforçando os itens mais relevantes de cada etapa.

Imprimir