



FÍSICO-QUÍMICA 9º Ano

Ano letivo de 2018/2019

Planificação Anual

Período Letivo	Conteúdos Programáticos	Nº de aulas previstas
1º 17 set. a 14 dez.	<p>DOMÍNIO I- MOVIMENTOS E FORÇAS</p> <p>1- MOVIMENTOS NA TERRA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Posição tempo e distância percorrida 2. Rapidez média e velocidade. Classificação de movimentos 3. Aceleração e a classificação dos movimentos 4. Gráficos velocidade-tempo: movimentos uniformemente variados e uniformes <p>2- FORÇAS E MOVIMENTOS</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Forças e a Lei da ação-reação 2. Resultante das forças – Lei fundamental da dinâmica e a Lei da inércia 3. Força, pressão e a segurança rodoviária 4. Forças de atrito e da resistência do ar <p>3- FORÇAS, MOVIMENTOS E ENERGIA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Energia cinética e energia potencial 2. Transformação e transferência de energia <p>4- FORÇAS E FLUIDOS</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Impulsão 	38
2º 3 jan. a 5 abril	<p>DOMÍNIO II- ELETRICIDADE</p> <p>1- CORRENTE ELÉTRICA E CIRCUITOS ELÉTRICOS</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Corrente elétrica: o que é e como se utiliza 2. Grandezas físicas: tensão elétrica e corrente elétrica 3. Associação de receptores e de pilhas 4. Resistência elétrica <p>2-EFEITOS DA CORRENTE ELÉTRICA E ENERGIA ELÉTRICA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Transformações da energia elétrica 2. Utilização em segurança dos aparelhos elétricos 3. Associação de receptores e de pilhas 4. Resistência elétrica <p>DOMÍNIO III- CLASSIFICAÇÃO DOS MATERIAIS</p> <p>1- ESTRUTURA ATÓMICA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Modelo atómico 	38
3º 23 abril a 5 junho	<p>1- ESTRUTURA ATÓMICA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Modelo atómico 2. Átomos, iões e as nuvens eletrónicas <p>2- PROPRIEDADES DOS MATERIAIS E TABELA PERIÓDICA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Organização da Tabela Periódica 2. Propriedades de substâncias elementares e Tabela Periódica <p>3- LIGAÇÃO QUÍMICA</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Tipos de ligação química 2. Compostos de carbono 	20

NOTA: Esta planificação é susceptível de pequenas alterações em função do ritmo/rendimento das turmas.

CrITÉrios Específicos de Avaliação

Parâmetros/Instrumentos de Avaliação	Domínios a avaliar	Percentagem
Testes de avaliação, fichas de trabalho, atividades experimentais, participação oral, trabalhos de grupo e de pesquisa	Desenvolvimento cognitivo	85%
Execução do TPC, pontualidade, comportamento, interesse e empenho, espírito de cooperação e de entreatajuda, autonomia e caderno diário	Atitudes e valores	15%