

Físico-Química

9º Ano – Turma A e B

| | | |
|------------|--------------------------|------------------|
| 1º PERÍODO | De 16-09-13 a 17- 12- 13 | 39 Aulas |
| 2º PERÍODO | De 06-01-14 a 04- 04- 14 | 38 Aulas |
| 3º PERÍODO | De 22-04-14 a 13-06- 14 | 22 Aulas |
| | | Total : 99 Aulas |

| | TEMA | UNIDADES | Tempos letivos (50') |
|-------------------|------------------------------|--|------------------------------|
| 1º PERÍODO | Viver melhor na Terra | Apresentação e preparação do ano escolar | 2 |
| | | EM TRÂNSITO 1. Segurança e prevenção 1.1 Descrição do movimento 1.2 Condução em segurança 1.3 Movimento rectilíneo uniforme 1.4 Movimento rectilíneo uniformemente variado 2. Movimento e forças 2.1. Forças e seus efeitos 2.2. Os sistemas de forças 2.3 Efeito rotativo das forças | 30 |
| | | Avaliação: fichas de avaliação (2), preparação e correção (4), avaliação final. | 7 |
| | | | Total 39 |
| 2º PERÍODO | | 2.4. Forças de atrito 2.5. Pressão 2.6. Força massa e aceleração 2.7. Flutuação 3.SISTEMES ELÉTRICOS E ELECTRÓNICOS 1.Circuitos elétricos 1.1. Componentes de um circuito | 10 12 |

| | | |
|---------------|--|-----------------|
| | <p>1.2. Diferença de potencial elétrico</p> <p>1.3. Intensidade de corrente</p> <p>1.4. Resistência elétrica</p> <p>1.5. Lei de Ohm</p> <p>1.6. Potência elétrica</p> <p>1.7. Os efeitos da corrente elétrica</p> <p>2. ELECTROMAGNETISMO</p> <p>2.1. A corrente elétrica e o campo magnético</p> <p>2.2. Efeitos elétricos do magnetismo: correntes induzidas</p> <p>3. Circuitos eletrônicos e aplicações da eletrônica</p> <p>3.1. Circuitos eletrônicos simples</p> <p>3.2. Algumas aplicações da eletrônica</p> <p>CLASSIFICAÇÃO DOS MATERIAIS</p> <p>1. Propriedades dos materiais e Tabela Periódica dos Elementos</p> <p>1.1. A organização da Tabela Periódica: metais e não - metais</p> <p>1.2. Algumas regularidades periódicas</p> <p>2. Estrutura atômica</p> <p>2.1. A constituição dos átomos</p> | 9 |
| | Avaliação: fichas de avaliação (2), preparação e correção (4), avaliação final | 7 |
| | | Total 38 |
| 3º PERÍODO | <p>2.2. A identificação de átomos e iões</p> <p>2.3. A estrutura eletrônica e a Tabela Periódica</p> <p>3. Ligação química</p> <p>3.1. Como se formam as moléculas</p> <p>3.2. Tipos de ligações químicas</p> <p>3.3. Compostos de carbono</p> | 15 |
| | Avaliação: fichas de avaliação (2), preparação e correção (4), avaliação final | 7 |
| | | Total 22 |