

	<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