

# Química

## 1º ANO

- Distribuição Eletrônica de Linus Pauling (LIVRO 2);
- Tabela Periódica e Classificação de Elementos Químicos (LIVROS 2 e 3);
- Massa Atômica e Massa Molecular (LIVRO 3);
- Gases (Transformações: Isotérmica, Isométrica e Isobárica; Equação de Clapeyron) (LIVROS 4, 5 e 6);
- Ligações Químicas (LIVROS 4 e 5);
- Geometria Molecular (LIVRO 6);
- Polaridade de Ligação e Polaridade de Molécula (LIVRO 6);
- Forças Intermoleculares (LIVRO 6);
- Funções Inorgânicas: ácidos e bases (LIVROS 7 e 8);
- Leis de Lavoisier e Proust (LIVRO 7);
- Fórmula Percentual, Fórmula Mínima e Fórmula Molecular (LIVROS 7 e 8);

## 2º ANO

- Funções Inorgânicas: sais e óxidos (LIVROS 9 e 10);
- Estequiometria (reagente limitante, reagente em excesso, cálculos de massa, volume, número de mols) (LIVROS 11, 12 e 13);
- Soluções (LIVROS 11 e 12);
- Termoquímica (LIVRO 13);
- Cinética Química (LIVRO 14);
- Equilíbrio Químico e Princípio de Le Chatelier (LIVRO 15);
- Introdução à Química Orgânica, Hidrocarbonetos e Funções Oxigenadas (LIVRO 16).

## 3º ANO

- Hidrólise Salina (LIVRO 17);
- Constante do Produto de Solubilidade,  $K_{ps}$  (LIVRO 18);
- Eletroquímica: Pilhas e Eletrólise (LIVROS 18 e 19);
- Radioatividade (LIVRO 20);
- Funções Nitrogenadas, Isomerias e Reações de Substituição em Alcanos (LIVROS 17, 18)
- Atomística (LIVRO 1 SEMI-EXTENSIVO);
- Estequiometria Básica e Avançada (LIVROS 1 e 2 SEMI-EXTENSIVO);
- Orgânica Básica e Funções Oxigenadas (LIVRO 1 SEMI-EXTENSIVO);
- Soluções (LIVRO 2 SEMI-EXTENSIVO).