



ROTEIRO DE RECUPERAÇÃO – I ETAPA LETIVA

QUÍMICA – 1.º ANO/EM – 2018

I – CONTEÚDOS

MODELOS ATÔMICOS: DALTON, THOMSON, RUTHERFORD E BOHR

- **Caracterizar** os modelos atômicos, estabelecendo relações entre eles.
- **Identificar** modelos de diferentes épocas sobre a natureza dos materiais e suas respectivas transformações.
- **Reconhecer**, nas limitações de um modelo, a necessidade de alterá-lo.

ÁTOMOS NEUTROS E ÍONS

- **Identificar** símbolos e elementos mais comuns da tabela periódica.
- **Representar** um átomo qualquer, a partir de seu símbolo, número de massa e número atômico.
- **Aplicar** notações e nomenclaturas da química para resolução de problemas envolvendo as partículas do átomo.
- **Distribuir** os elétrons em níveis e subníveis de energia para átomos neutros e íons.

TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

ESTRUTURA DA TABELA PERIÓDICA

- **Identificar** símbolos, códigos e nomenclaturas próprias da química.
- **Determinar** a posição de um elemento químico na tabela periódica, a partir do número atômico ou da configuração eletrônica.
- **Reconhecer** algumas semelhanças e diferenças utilizadas como critérios de classificação.

PROPRIEDADES PERIÓDICAS DOS ELEMENTOS

- **Extrair** dados de tabelas e gráficos a respeito de raio atômico, energia de ionização e eletronegatividade.
- **Interpretar** tendências gerais de variação das propriedades macroscópicas e microscópicas em termos do efeito da carga nuclear e da distância média entre elétrons de valência e núcleo.

LIGAÇÕES QUÍMICAS

- **Identificar** o tipo de ligação formada a partir da distribuição eletrônica dos átomos ligantes e de suas respectivas posições na tabela.
- **Reconhecer** que as ligações químicas se estabelecem pela união entre átomos por meio da interação dos elétrons da camada de valência.
- **Classificar** as substâncias em iônicas, moleculares e metálicas, a partir das propriedades dos materiais.
- **Explicar** as ligações iônicas e covalentes, utilizando a regra do octeto.
- **Representar** as ligações químicas por meio dos modelos de Lewis, estrutural e molecular.

II – ATIVIDADES

01. **Refaça** os exercícios do Caderno de Revisão (*Ser Protagonista – Box*) indicados abaixo.
pág. 08 (01 a 17); pág. 14 (01 a 13);
pág. 20 (01 a 17); pág. 28 (01 a 09);
pág. 32 (01 a 17).
02. **Refaça** os exercícios do livro didático (*Ser Protagonista – Box*) indicados abaixo:
pág. 47 (11 a 15); pág. 60 (17 a 28);
pág. 76 (18 a 29); pág. 99 (40 a 44);
pág. 111 (26 a 33); pág. 120 (28 a 42).
03. **Refaça** os exercícios da Apostila de Revisão do 1.º Ano/EM, sobre os seguintes temas:
 - Módulo I – Propriedades dos materiais;
 - Módulo II – Estrutura Atômica da Matéria e Tabela Periódica.
04. **Refaça** as Avaliações de Química da I Etapa.
05. **Refaça** a Avaliação Especial da I Etapa.

Bons estudos!