

#ESTUDOEMCASA

AULA N.º 2

DISCIPLINA: Matemática e Físico-Química

9.º ANO

<p>APRENDIZAGENS ESSENCIAIS</p>	<p>Realizar a distribuição eletrónica de acordo com o modelo de Bohr. Definir conceitos de cerne do átomo e nível de valência. Rever a formação de iões.</p> <p>Relacionar a distribuição eletrónica dos átomos dos elementos com a sua posição na TP.</p> <p>Definir raio atómico. Relacionar raio atómico com a distribuição eletrónica.</p> <p>Reconhecer regularidades e determinar uma lei de formação de uma sequência de números racionais e uma expressão algébrica que a representa, como a fórmula de Bohr ($2n^2$). Interpretar, usar e relacionar diferentes representações das ideias matemáticas, em contextos diversos.</p>
---------------------------------	---

Título/Tema(s) da Aula

Distribuição eletrónica

- Localização dos elementos químicos na TP a partir da distribuição eletrónica
- Distribuição eletrónica
- Formação de iões

1. Desafio: **Descobre as fórmulas dos iões**

Tenta descobrir que iões o átomo de magnésio e o átomo de oxigénio têm tendência a formar, para serem espécies estáveis.

3.ºciclo/9.ºano x

Lembra que: ${}_{12}\text{Mg}$ e ${}_{8}\text{O}$

2. Escreve a distribuição eletrónica dos seguintes átomos:

2.1. ${}_{18}\text{Ar}$ (árgon)

3.ºciclo/9.ºano x

2.2. ${}_{13}\text{Al}$ (alumínio)

2.3. ${}_{4}\text{Be}$ (berílio)

3. Um determinado átomo desconhecido apresenta a seguinte distribuição eletrónica: $X - 2 - 8 - 4$

3.1. Qual o nível de valência do átomo?

3.ºciclo/9.ºano x

3.2. Quantos eletrões de valência apresenta?

3.3. Em que período da Tabela Periódica se localiza?

3.4. Em que grupo da Tabela Periódica se localiza?