

#ESTUDOEMCASA

AULA N.º 1

DISCIPLINA: Matemática e Físico-Química

9.º ANO

|                                 |   |
|---------------------------------|---|
| <p>APRENDIZAGENS ESSENCIAIS</p> | <p><b>Propriedades dos materiais e Tabela Periódica (TP)</b></p> <p>Compreender a organização da Tabela Periódica e a sua relação com a estrutura atómica e usar informação sobre alguns elementos para explicar certas propriedades físicas e químicas das respetivas substâncias elementares.</p> <p>Identificar contributos de vários cientistas para a evolução da Tabela Periódica até à atualidade.</p> <p>Identificar a posição dos elementos químicos na Tabela Periódica a partir da ordem crescente do número atómico e definir período e grupo.</p> <p>Reconhecer regularidades e determinar uma lei de formação de uma sequência de números racionais e uma expressão algébrica que a representa.</p> |
|---------------------------------|---|

Título/Tema(s) da Aula

# A organização da Tabela Periódica (TP)

Tarefas/ Atividades/ Desafios

**1. Desafio: Elabora uma pesquisa em casa!**

Elabora uma pesquisa em casa!

Consulta rótulos e informações de produtos que tenhas em casa, sempre com todo o cuidado, para identificares que elementos químicos estão presentes.

Elabora no teu caderno diário uma tabela com 5 colunas: Nome do elemento; símbolo químico; nome do produto (em que esse elemento foi encontrado); grupo na TP; e período na TP.

3.ºciclo/9.ºano X

**2. Sobre a História da Tabela Periódica (TP)**

Qual o nome do cientista que atualmente é considerado o “pai da Tabela Periódica”, porque foi o primeiro a publicar uma organização dos elementos químicos por ordem crescente das massas atómicas?

- a) Isaac Newton
- b) John Newlands
- c) Dmitri Mendeleev
- d) Henry Moseley

3.ºciclo/9.ºano x

### 3. Sobre a Tabela Periódica (TP) atual

3.1. Consultando uma Tabela Periódica, indica qual o elemento que se encontra no grupo 14 e no 2.º período.

3.2. Este elemento é um:

- a) Metal.
- b) Não metal.
- c) Semimetal.
- d) Gás.

3.º ciclo/9.º ano x

3.3. A tabela periódica está organizada por:

- a) Ordem decrescente da massa atómica.
- b) Ordem crescente do número atómico.
- c) Ordem alfabética.
- d) Ordem inversa do número atómico.