

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 22

DISCIPLINA Físico-Química

ANO(S) 9.º ano

Aprendizagens Essenciais	Localizar na TP os elementos dos grupos 1e 2 e explicar a semelhança das propriedades químicas das substâncias elementares do mesmo grupo. Distinguir metais de não metais com base na análise, realizada em atividade laboratorial, de algumas propriedades físicas e químicas de diferentes substâncias elementares.
--------------------------	---

Tabela Periódica dos Elementos Químicos: Grupos 1 e 2
Desafio
1. Tabela de elementos

Completa corretamente a tabela.

Nome do elemento	Símbolo químico	Número atómico	Distribuição eletrónica	Grupo na TP	Período na TP	Metal / Não metal
Sódio		11				
	H		1			
Berílio				2	2.º	

2. Consolida as tuas aprendizagens

Classifica como verdadeiras ou falsas as seguintes frases:

- 2.1. O sódio é um metal alcalino que praticamente não reage com a água.
- 2.2. O potássio é mais reativo que o sódio.
- 2.3. O magnésio tem tendência a formar iões Mg^{2+} .
- 2.4. Da reação entre o sódio e a água resulta o hidróxido de sódio que tem carácter ácido.
- 2.5. A reação entre o magnésio e o oxigénio é chamada de combustão.
- 2.6. Forma-se o hidróxido de potássio e liberta-se gás hidrogénio quando o potássio reage com a água.

3. Relaciona a coluna 1 com a coluna 2:

Coluna 1

- a) metais alcalinos ●
- b) metais alcalinoterrosos ●

Coluna 2

- I) são os mais reativos
- II) apresentam 1 eletrão de valência
- III) reagem com a água formando hidróxidos e gás hidrogénio
- IV) formam iões bivalentes