

  <b>2023/2024</b>	<b>AGRUPAMENTO DE ESCOLAS MOINHOS DA ARROJA</b> <b>ESCOLA EB 2,3 MOINHOS DA ARROJA</b> <b>DEPARTAMENTO DE MATEMÁTICA E CIÊNCIAS EXPERIMENTAIS</b> <b>FICHA de trabalho de Físico-Química</b>			<b>9.º Ano</b>
	Conceitos, leis, princípios e teorias científicas _____/100%	Literacia científica -----/100%	Trabalho laboratorial -----/100%	<b>Rub. da Professora</b> _____
<b>Nome:</b> _____ <b>Data:</b> ____/06/2024 <b>Turma:</b> ____ <b>Nº</b> ____ <b>Assinatura do Enc. de Educação:</b> _____				

### TEMA – Materiais

A matéria é constituída por corpúsculos podendo estes serem átomos, moléculas ou iões. A representação da matéria é feita através da representação simbólica, linguagem utilizada pelos químicos, uma vez que se trata de uma linguagem universal.

Os símbolos da Tabela Periódica seguem critérios internacionais, o que permite que um elemento químico seja identificado em qualquer lugar do mundo, independente da língua ou alfabeto.

Estabelece a correspondência entre as colunas I e II, que relaciona o símbolo químico do elemento com a respetiva distribuição eletrónica.

**ATENÇÃO:** É-te dado o número atómico (Z). Este, por definição, corresponde ao número de prótons existentes num átomo de determinado elemento químico. No entanto não esqueças que os átomos são partículas eletricamente neutras!

1.

<i>Nome e número atómico do elemento químico</i>	<i>Coluna I Símbolo Químico</i>	<i>Coluna II Distribuição eletrónica</i>
(A) Hidrogénio ( Z = 1)	1. Li	(a) 2 – 8 – 6
(B) Cálcio ( Z = 20)	2. Na	(b) 2 – 1
(C) Enxofre ( Z = 16)	3. Cl	(c) 2 – 8 – 1
(D) Lítio ( Z = 3)	4. Ca	(d) 2 – 8 – 8 – 2
(E) Sódio ( Z = 11)	5. S	(e) 1
(F) Cloro ( Z = 17)	6. H	(f) 2 – 8 – 7