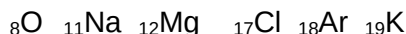


1. Considere os seguintes elementos químicos:



- Escreva as configurações electrónicas de cada um dos átomos.
- Indique o Grupo e Período da Tabela Periódica a que pertence cada um dos elementos químicos.
- Indique um metal alcalino, um metal alcalino-terroso, um halogéneo e um gás inerte.
- Diga em que forma se encontra o sódio, magnésio e potássio nos alimentos, justificando.

2. A figura representa um extrato da Tabela Periódica. As letras que nela figuram não correspondem aos símbolos químicos reais.

[illegible]

Nota: os símbolos usados não correspondem aos reais

- Escreva as configurações eletrónicas dos elementos representados, indicando o grupo e o período da Tabela Periódica.
- Indique um metal alcalino, um gás inerte e um halogéneo.
- Explique o que entende por afinidade eletrónica. Refira, justificando, qual dos elementos **Y** ou **X** tem maior afinidade eletrónica.
- Explique porque é que, em geral, o raio atómico aumenta ao longo de um Grupo.
- Explique porque é que, em geral, a energia de ionização aumenta ao longo de um Período.
- Qual dos átomos tem maior energia de ionização, o **W** ou o **X**. Justifique.

3. Escreva as fórmulas dos seguintes compostos iônicos:

- a) Sulfato de cromo III (Cr^{3+} e SO_4^{2-}) b) Cloreto de bário (Ba^{2+} e Cl^-) c) Sulfato de cobalto II (Co^{2+} e SO_4^{2-}) d) Fluoreto de bário (Ba^{2+} e F^-) e) Fosfato de cálcio (Ca^{2+} e PO_4^{3-}) f) Óxido de zinco (Zn^{2+} e O^{2-}).

4. Indique os nomes dos seguintes compostos recorrendo à tabela dos iões:

a) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ b) KH_2PO_4 c) NH_4ClO_3 d) Li_2SO_4 e) Na_2CrO_4

5. Preencha os espaços em branco no seguinte quadro:

Catião	Anião	Fórmula	Nome
			Carbonato de magnésio
		SrCl_2	
Fe^{3+}	NO_3^-		
			Cloreto de potássio
		SnBr_2	
Co^{2+}	PO_4^{3-}		
Hg^{2+}	I^-		
		Cu_2CO_3	

6. Indique o nome dos seguintes compostos:

a) SO_2

b) P_2O_5