



TESTE ESCRITO DE CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS 8º Ano

AVALIAÇÃO:

Data: ____ / ____ / ____.

Aluno/a: _____ Ano: ____ Turma: ____ Nº ____.

O Professor: _____ O Enc. Educação: _____

QUESTÃO 1

Considere as duas transformações químicas, cujas equações de palavras são as seguintes:

A – Carbono _(s) + oxigénio _(g) → Dióxido de carbono _(g) + chama + calor

B – Ferro _(s) + oxigénio _(g) → Óxido salino de ferro _(s) + calor

1.1 Indique qual é a combustão viva e a combustão lenta, justificando.

1.2 Indique quais são os reagentes e os produtos de reacção na transformação **A**.

1.3 Indique qual é o combustível e o comburente na transformação **B**.

1.4 Faça a leitura da equação de palavra **A**.

QUESTÃO 2

2.1 Complete as frases seguintes:

A – A matéria é formada por pequenas partículas chamadas _____. Estes são formados por partículas ainda menores: os prótons, os _____ e os _____.

B – Segundo o modelo atómico actualmente aceite, os prótons e os neutrões encontram-se numa região central do átomo chamada _____ e os _____ distribuem-se _____.

C – Os prótons apresentam carga eléctrica _____ e os electrões carga eléctrica _____. Os neutrões, como o próprio nome sugere, _____ carga eléctrica.

D – O átomo no seu estado natural apresenta-se _____ porque o número de prótons é _____ ao número de _____ .

QUESTÃO 3

3.1 Complete a seguinte tabela:

Nome do elemento	Carbono		Cobre		Sódio	Alumínio	Fósforo
Símbolo químico		Ca		N			

QUESTÃO 4

Considere os seguintes diagramas, que representam modelos de átomos e/ou de moléculas:



A



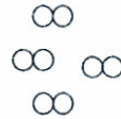
B



C



D



E

4.1 Indique, justificando, aqueles que poderão representar substâncias elementares atômicas.

4.2 Indique, justificando, aqueles que poderão representar substâncias elementares moleculares.

4.3 Indique, justificando, aqueles que poderão representar substâncias elementares moleculares.

QUESTÃO 5

5.1 Preencha adequadamente os espaços vazios no quadro:

NOME DA SUBSTÂNCIA	SIGNIFICADO QUALITATIVO DA FÓRMULA	SIGNIFICADO QUANTITATIVO DA FÓRMULA	FÓRMULA QUÍMICA
PENTANOL			$C_5H_{12}O$
ÁGUA		Cada Molécula é constituída por 2 Átomos de Hidrogénio e 1 Átomo de Oxigénio.	
ANILINA			C_6H_7N