



AGRUPAMENTO DE ESCOLAS TERRAS DE LARUS
ESCOLA BÁSICA 2,3 DA CRUZ DE PAU

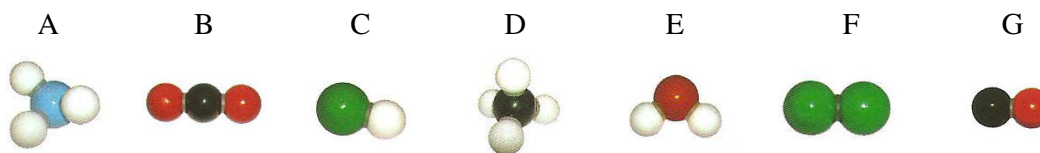
FICHA DE AVALIAÇÃO SUMATIVA

FÍSICO-QUÍMICA

8º Ano – Teste A

Nome: _____	Nº _____	
Classificação: _____	Professor: _____	Enc.Educação: _____

1- Considera os modelos de moléculas a seguir representados:



Indica, pela respectiva letra:

- A. Duas moléculas diatómicas: _____
- B. Uma molécula tetratómica: _____
- C. Duas moléculas triatómicas: _____
- D. Uma substância elementar: _____
- E. Uma substância composta: _____

2- Com base numa legenda à tua escolha, **representa esquematicamente** as seguintes substâncias.

Nome da substância	Representação simbólica	Representação esquemática
Hidrogénio	H ₂	
Monóxido de carbono	CO	
Óxido de cálcio	Ca ₂ O	
Óxido de magnésio	MgO	

Legenda:
 Átomo H

3- Na tabela seguinte indica-se a constituição de dois átomos.

	Protões	Neutrões	Electrões
Átomo A	7	6	7
Átomo B	11	12	11

3.1- **Indica** quais as partículas que fazem parte da **constituição** de um átomo.

3.2- **Indica** o **número atómico** do átomo A, justificando a tua resposta.

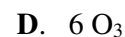
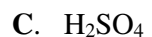
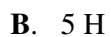
3.3- Sabendo que o átomo B **perde dois electrões** para ficar estável:

3.3.1- **Indica** que tipo de **ião** esse átomo iria originar.

3.3.2- **Representa** esquematicamente esse ião.

3.3.3- **Indica** quantos **protões**, **neutrões** e **electrões** possui este ião.

4- Considera as seguintes representações simbólicas:



4.1- **Indica** quantas **moléculas** se encontram representadas anteriormente, explicando, por palavras tuas, o que é uma molécula.

4.2- **Indica** quantas **moléculas** se encontram representadas em A.

4.3- **Quantos** átomos de **H** existem na representação C.

4.4- **Quantos** átomos de **O** existem, no total, na representação D.

4.5 Relativamente às representações anteriores, **identifica** a(s) **substância(s)** **composta(s)**, **explicando** qual a razão que te levou a proceder a essa escolha.

5- Com base na tabela existente no final da folha de teste, **escreve as fórmulas químicas** dos seguintes compostos iónicos.

A. Brometo de potássio

B. Brometo de cálcio

C. Sulfato de cobre(I)

D. Fosfato de alumínio

6- Com base na tabela existente no final da folha de teste, **escreve os nomes** dos seguintes compostos iónicos.

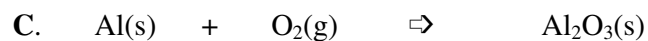
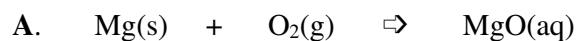
A. NH_4Cl

B. AlCl_3

C. CuSO_4

D. $\text{Cu}(\text{HO})_2$

7- **Acerta as equações** que se seguem:



8- **Faz a leitura** das equações químicas anteriores.

A. _____

B. _____

C. _____

9- **Representa esquematicamente** a seguinte transformação química: “ A molécula de metano (CH₄), no estado gasoso, reage com a molécula de oxigénio (O₂), também no estado gasoso e dá origem a dióxido de carbono (CO₂) e água (H₂O), ambos no estado gasoso”.

10- **Classifica** as seguintes afirmações em **verdadeiras ou falsas**, corrigindo as falsas.

A. O som propaga-se por vibração das partículas do meio.

B. A velocidade com que o som se propaga depende das características do som.

C. Na Lua podemos conversar calmamente pois a velocidade do som é extremamente baixa.

D. Quando o som se propaga no ar, as partículas de ar deslocam-se em conjunto como se de uma corrente de ar se tratasse.

TABELAS

Iões

ÁTOMOS
H- hidrogénio
O- oxigénio
Fe- ferro
Cr- crómio
Na- sódio
Mg- magnésio
S- enxofre
P- fósforo
Cu- cobre
N- azoto
K- potássio
F- flúor
Li- lítio
Cl- cloro
Be- berílio
Ca- cálcio

NOME	IÃO	NOME	IÃO
ALUMÍNIO	Al ³⁺	BROMETO	Br ⁻
AMÓNIO	NH ₄ ⁺	CARBONATO	CO ₃ ²⁻
CÁLCIO	Ca ²⁺	CLORETO	Cl ⁻
COBRE (I)	Cu ⁺	CROMATO	CrO ₄ ²⁻
COBRE (II)	Cu ²⁺	DICROMATO	Cr ₂ O ₇ ²⁻
FERRO (II)	Fe ²⁺	FOSFATO	PO ₄ ³⁻
FERRO (III)	Fe ³⁺	HIDRÓXIDO	OH ⁻
HIDROGÉNIO	H ⁺	NITRATO	NO ₃ ⁻
MAGNÉSIO	Mg ²⁺	ÓXIDO	O ²⁻
PRATA	Ag ⁺	SULFURETO	S ²⁻
POTÁSSIO	K ⁺	PERMANGANATO	MnO ₄ ⁻
SÓDIO	Na ⁺	PERÓXIDO	O ₂ ²⁻
ZINCO	Zn ²⁺	SULFATO	SO ₄ ²⁻