No	ome:	_ Data:
Alg	guns aspetos detetados:	
	☐ Conhecimentos prévios mal assimilados ou interiorio ☐ Dificuldades na interpretação de um pequeno texto. ☐ Dificuldades na interpretação de enunciados. ☐ Dificuldades am identificam dades appresses am	
	☐ Dificuldade em identificar dados expressos em tabelas e resultados experimentais.	textos, grancos, imagens,
	GRUPO I	
	dera as seguintes situações e classifica-as em trans mações químicas (TQ), justificando a tua resposta. A. Picar cebola B. Aparecimento de ferrugem num portão de ferro. C. Azedar do leite D. Cozedura de pão E. Sublimação do iodo F. Evaporação de um perfume de um frasco aberto G. Derreter margarina em banho-maria H. Afiar um lápis de cor I. Fermentação da massa de um bolo J. Produção de queijo a partir do leite K. Moagem dos grãos de café L. Queima de lenha na lareira	·
Num g aquosa sólido, d Selecio 2.1.	entamente o seguinte texto. gobelé adicionou-se nitrato de prata, em solução a de brometo de potássio, tendo-se originado brom e nitrato de potássio, em solução aquosa. iona a única opção correta A transformação referida no texto ocorre: A. por ação da luz B. por ação do calor. C. por ação mecânica. D. por junção de substâncias. 3. Na transformação referida no texto ocorre: A. uma mudança de estado físico. B. formação de uma mistura homogénea.	• •

- C. formação de um precipitado.
- D. dissolução.
- 2.3. O brometo de prata pode ser separado do nitrato de potássio com recurso à técnica de:
 - A. separação magnética.
 - B. peneiração
 - C. decantação.
 - D. extração por solvente.
- 2.4. Na preparação da solução de nitrato de prata foi usada a massa de 1,0 g em 1 dm³. A concentração da solução preparada é:
 - $A. 1 \text{ gdm}^3$
 - B. 1 g/dm³
 - $C. 1 dm^3/g$
- 2.5. Após a transformação podemos classificar o material existente no gobelé como:
 - A. uma substância.
 - B. uma mistura homogénea.
 - C. uma mistura heterogénea.
 - D. um coloide.
- 3. Completa as seguintes frases.

A. A	vaporização	é	a	passagem	do	estado		ao	estado
В. А	 condensaçã	o é	а	passagem	do	estado		ao	estado
C. A _	• 		•	_			o estado líquio		
D.A		é a i	pass	sagem do es	stado) líquido a	ao estado sólic	lo.	

4. Os alunos de uma turma realizaram uma atividade laboratorial. Acenderem-se duas velas iguais em simultâneo, tal como indica a figura.





4.1.	Completa	as	seguintes	afirmações	de	modo	а	que	ficarem	cientificame	nte
СО	rretas:										

Α.	Em	aml	oas	as	situações	ocorreu	uma	
----	----	-----	-----	----	-----------	---------	-----	--

B. A vela	permaneceu a	cesa, no	entanto, a	ao fim	de pouco	tempo a	vela
apagoi	J-se.						

- 4.2. Os alunos divididos em quatro grupos tentaram explicar o que aconteceu. Assinala a opção correta.
 - A. A vela (comburente) ao arder consumiu todo o oxigénio (combustível), tendo-se formado dióxido de carbono.
 - B. A vela (combustível) ao arder consumiu todo o oxigénio (comburente), tendo-se formado dióxido de carbono.
 - C. A vela (comburente) ao arder consumiu todo o dióxido de carbono (combustível), tendo-se formado oxigénio.
- 4.3. A vela (combustível) ao arder consumiu todo o dióxido de carbono (comburente), tendo-se formado oxigénio.

GRUPO II

_	
_	
Vā	Sabendo que a trovoada se encontrava a 2 km de distância, determilor da velocidade de propagação do som no ar nestas conomosféricas.
1.3.	Passados 5,5 s ouviu-se um outro trovão. Então, pode concluir-se que: A. a trovoada estava a afastar-se.
	B. a trovoada estava a arastar-se.
	C. a trovoada permanecia no mesmo local.
Sel	eciona a opção correta e justifica a tua escolha.

- 2. Classifica os objetos seguintes em corpos luminosos ou iluminados.
 - A. Estrela _____
 - B. Marte _____
 - C. Livro _____
 - D. Espelho ______
 - E. Vidro ______
 - F. Diamante _____
 - G. Lua _____
 - H. Vela acesa _____
- 3. Completa o seguinte quadro, colocando uma cruz, X, no local correcto:

Material	Transparente	Translúcido	Орасо
Vidro de relógio			
Papel vegetal			
Espelho			
Porta de madeira			
Acrílico			
Livro			
Cristal			
Vidro martelado			
Granito			
Água límpida			

4. Faz as seguintes conversões de unidades:

A.
$$1 \text{ m} =$$
_____ cm

B. 1
$$dm^3 =$$
_____ cm^3

C. 1
$$m^2 = ___ cm^2$$

$$D.500 q = kq$$

$$G.434 L = ____ dL$$

H. 5,6
$$m^2 = _{dm^2}$$

I.
$$54,3 \text{ m}^3 = \underline{\qquad} \text{dm}^3$$