					1					
Niveau : 1AC/A	Contr	ôle N3, Semest	re 1, physique chimie	AS: 2022/2023	Niveau : 1AC/B	Contr	ôle N3, Semesti	re 1, physique	chimie	AS: 2022/2023
Classe: 1/	Nº:			الاسم الكامل	Classe: 1/	Nº:				ر لاسم الكامل
Exercice 1 (11 pts))				Exercice 1 (11 pts)				
1. Coche la bonne	1. Coche la bonne réponse									
a- l'instrument de	a- l'instrument de mesure de la température : (1pt) □ Thermomètre. □ Manomètre. □. Balance									
□ Balance b- L'unité de la te	b- L'unité de la température : (1pt)									
□ Pascal.	□ Degré Celsuis. □ Litre. □ Pascal.									
c- La matière est o	constituée de	☐ Litre.	□ Degré Celsuis.		c- La matière est	constituée de			•	
□ triangles.	poi		\square particules.		□ particules.		ingles.	□ points	_	
d- Le modèle part	d- Le modèle particulaire de la matière : (1pt)									
□ n'a aucun lien av	□ permet de comprendre les propriétés des trois états.									
□ permet de compr	□ n'a aucun lien avec les propriétés des états états.									
2- Complétez la pl	2- Complétez la phrase suivante avec le mot qui convient : (3pts)									
(°C – Degré Celsu	(°C – Degré Celsuis - Thermomètre)									
	Pour mesurer une température, on utilise un									
Pour mesurer une température, on utilise un					L'unité de tempéra	ture est le			de symbole	
3- Complète la fig	3- Complète la figure suivante avec les mots: Fusion, Liquéfaction, Vaporisation,									
Solidification (4pts)					Solidification (4pt	ts)				
SOLIDE	¬ •	LIQU	IDE →	GAZ	SOLIDE	 	LIQU	IDE →		GAZ
JOLIDE			<u> </u>	OAZ	JOLIDE	<u> </u>				OAL
Exercice 2 (9 pts)	Exercice 2 (9 pts) 1- Sur les différents thermomètres, indiquer la valeur de la température: (4pts)									
1- Sur les différen	its thermom C	ètres, indiquer °C	la valeur de la températur °C °C	re: (4pts)	1- Sur les différen	its thermomo	etres, indiquer C	la valeur de la	a températu °C	re: (4pts)
	 40	 50	 10 10				 60	 10	 10	
	# **	# 30	# 10 # 10			# 10	# 60	# 10	# 10	
	#	#	# #			#	#	#	#	
	30	40	— 00 — 00			# 60	F F 0	# 00	# ^^	
	30	40	—————————————————————————————————————			60	- 50	₩00	₩00	
	#		# #			=	=	#		
	20	30	<u> </u>			1 -0	1 40	# 40	10	
	20					- 50	40	10	10	
2- Parmi les quatr	re schémas r	enrésentés, ind	liane celui ani correspond	à la mesure	2- Parmi les quati	 re schémas r	enrésentés, ind	iane celui	•••••	Û
					qui correspond à la mesure correcte de la température.					
(1p)					(1pt)					
3- Légende les schémas. (4pts)					(-F-9					
Mots à placer : Particule – état solide – état liquide – état					3- Légende les schémas. (4pts)					
gazeux					Mots à placer : Particule – état solide – état liquide – état					
A:					gazeux					
B:	A:									
C:			000000		B:			0000	4	
D:			333333 222		C:			5553	ii %	
					D:			2222		
			A B	С				А	В	C