Interro17 - Thermodynamique

Nom:	Note:
Prónom:	

Exercice 1 – Thermodynamique (10 points)

1. Rappeler l'ordre de grandeur de la masse volumique d'une phase condensée, puis de celle d'un gaz.



/2 **2.** Donner un exemple de grandeur extensive, puis d'une grandeur intensive. En rappeler les unités.



/2 3. Donner l'expression de la force de pression \overrightarrow{F} exercée par un gaz à la pression P sur une paroi de surface S. Faire un schéma et rappeler les unités.



/2	4	1.	Rap	_		_	_				at	de	s g	az	pa	rfa	its	. N	Iom	mer
		\cap	n co	ngi	dòre) m	me	loc	. de) (T)	. 7	do	m	o dd	0 10	n 0	+ 4	0.0	one	oitá
	the		n co nique							_		ue	111	ass	e n	ι	t u	.e c	apa	icrie
			-								-	va:	riat	tio	a d	'én	ero	rie	int	erne
	و	,	. Donner la relation entre la variation d'énergie interne ΔU et sa variation de température ΔT .																	
											F					-				
/1	-	3	Don	. n. al	on 1		ماء	!: ~ .			. (γ	o <u>+</u> 1	اما		:	+ 4	∔b o		:
/ 1	().	Rappeler la relation entre C_v et la capacité thermique massique à volume constant c_v , puis entre C_v et la ca-																	
			pacité thermique molaire à volume constant $C_{v,m}$.																	
			1				1												,,,,,	
/1	7	7. Donner la valeur de la capacité thermique massique de													e de					
/ -		•	l'ea				Cui	· u	. 1a	Ca	Pa	CIUC	J 01	101	1111	1 ^{uc}	, 111	ann	nqu	c ac
					1															