

Année scolaire : 2018/2019 Prof : Brahim BEN EL HAJ	Collège 20 Aout Devoir surveillé N 2 Niveau : 1 AC - Durée 1h-A- Semestre 1 -	NOM : PRENOM : Classe :N
--	--	--

Exercice 1 :(8pts)		
1. <u>Répondre par « Vrai » ou « Faux » :</u>		
3	Lorsqu'un corps reçoit de la chaleur sa température augmente
	La fusion est le passage de l'état liquide à l'état solide
	La pression est mesurée par le manomètre
	L'unité internationale de la température est le pascal
	La masse volumique est défini par la relation m/v
	La pression atmosphérique diminue avec l'altitude
2. <u>Compléter les expressions suivantes par :</u> 1013hPa - p – thermomètre - °C		
2	On symbolise la masse volumique par	
	La température est mesurée par le Son unité est	
	La pression atmosphérique au niveau de la mer est	
3. <u>Traduire en arabe les mots suivants</u>		
3	Température :	Masse volumique :.....
	Pression :	Sublimation :
		Fusion :
		Chaleur :

Exercice 2 :(8pts)		
1	I. On relie l'orifice de la seringue avec un manomètre indiquant l'aiguille à 1010hPa, En faisant varier la position de piston, L'aiguille se réfère à la valeur 980 hPa.	
	1. Comment varier la pression dans ce cas ? (augmente/diminue)	
	2. Comment varier le volume de l'air interne ? (augmente/diminue)	
	3. Le piston a-t-il été poussé ou tiré ?	
2	II. <u>Donner les quatres éléments essentiel de thermomètre :</u>	
	
3	III. Compléter le schéma suivant :	

Exercice 3 :(4pts):

Ahmed chimiste remarque que deux flacons ont perdu leur étiquette.il décide d'identifier les liquides à l'aide de la masse volumique. le flacon **A** contient **250ml**, le flacon **B** contient **330 ml**. Les deux flacons ont une masse à vide de **131g**.

Ahmed pesé successivement les flacons contenant les liquides inconnus sur la balance et relève les masses suivantes :**m_A=506 et m_B= 392g**.

2 **1-calculez la masse volumique des liquides.....**

2-identifiez chaque liquide : Flacon A : Falcon B :.....

2 **Les données :**

Espèces chimique	éther	méthanol	chloroforme	trichloréthylène
ρ(g/cm3)	0.71	0.79	1.48	1.5