|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **NOM**: …………………………...  **PRENOM :….**...............................  **Classe**: ……….…… **N** ……………… | | **Collège 20 Aout**  **Devoir surveillé N 2**  **Niveau : 1 AC**  **- Semestre 1 - A -Durée 1h -** | **Année scolaire : 2018/2019**  **Prof : Brahim BEN EL HAJ**  **Note : ..…../20** | |
|  | **Exercice 1 :** **(8pts)**   1. **Répondre par « Vrai » ou « Faux » :**  |  |  | | --- | --- | | **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 définit par la relation m/v** | **…………….** | | **La pression atmosphérique diminue avec l’altitude** | **……………..** |      1. **Compléter les expressions suivantes par : 1013hPa - ρ – thermomètre - °C**  * **On symbolise la masse volumique par  ………** * **La température est mesurée par le ……..………. Son unité est …………** * **La pression atmosphérique au niveau de la mer est ……………**  1. **Traduire en arabe les mots suivants**      |  |  |  | | --- | --- | --- | | **Température : …………..** | **Masse volumique :…………** | **Fusion : …………………….** | | **Pression : ……………..** | **Sublimation : …………….** | **Chaleur : …………………** | | | | **3**  **2**  **3** |
|  | **Exercice 2 : (8pts)**   1. **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.** 2. **Comment varier la pression dans ce cas ? (augmente/diminue) ……………….………** 3. **Comment varier le volume de l’air interne ? (augmente/diminue) ……..…………….** 4. **Le piston a-t-il été poussé ou tiré ? ……………………………….……………………..** 5. **Donner les quatres éléments essentiel de thermomètre :**   **………………………………………………………………………………………..……**   1. **Compléter le schéma suivant :** | | | **1**  **1**  **1**  **2**  **3** |
|  | **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 :**mA=506 et mB= 392g**.  **1-calculez la masse volumique des liquides………………………………………………………**  **2-identifiez chaque liquide : Flacon A : ……………………… Falcon B :………………...**  **Les données :**   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | **Espèces chimique** | **éther** | **méthanol** | **chloroforme** | **trichloréthylène** | | **ρ (g/cm3)** | **0.71** | **0.79** | **1.48** | **1.5** | | | | **2**  **2** |