|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **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** |