|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1. Souligner la bonne réponse  :**  **3pt**  **2pt**  **3pt**  2pt  1pt  2pt  1 pt  2pt  2pt  2pt   |  |  |  | | --- | --- | --- | | **Lycée collégial Zaytoune**  **commune-El-kheng-**  **Errachidia**  **Pr : AIT ALI AHMED** | **Matiere Sciences physiques** | **Le :09/01/2018**  **Nom :…………………………..**  **Prénom :……………………….**  **No :……………** | | **Interrogation ecrite No3 Session I 1APIC** | | **Durée: 1 heure** |  * **Quand un corps reçoit de la chaleur, sa température : diminue / augmente**. * **Le processus de décantation permet la séparation de deux liquides : miscibles / non miscibles** * **une grille de fer est utilisée pour arrêter les déchets à grande échelle : décantation / dégrillage**   **2. Repérer la température indiquée 3 .** **Cochez le champ approprié :**  **par chaque thermomètre,**    **T1=** ……………… **T2=** ……………   |  |  |  | | --- | --- | --- | | **mélanges** | **Mélange hétérogène** | **Mélange homogène** | | **Eau + sucre** |  |  | | **Eau + benzène** |  |  | | **Eau+ vinaigre** |  |  |   Appliquez vos informations :(8point)  **On chauffe un liquide et on enregistre la température au-bout de deux minutes :**   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | **temps d t(min)** | **0** | **2** | **4** | **6** | **8** | **10** | **12** | **14** | **16** | | **température  T(°C)** | **20** | **45** | **60** | **75** | **88** | **96** | **100** | **100** | **100** |  1. **Donner la valeur de la température du liquide avant le début du chauffage T=** ………………………… 2. **En déduire le nom de liquide : L'eau pure L'alcool pur** 3. **De quelle minute le liquide a commencé à bouillir ?** t= ……………………………………………. 4. **C’est quoi Le nom de la valeur : 100°C**     **la température de fusion d’eau pure**  **la température de vaporisation d’eau pure**   1. **Dessiner la courbe de la température en fonction**   **de temps .**  Intervention pour résoudre le problème : (4point)  **Un élève a lu un sujet lié à l'eau de mer dans une revue**  **scientifique «L'eau de mer contient des particules en**  **suspension comme de la boue et d'autres comme des sels**  **minéraux, surtout du sel de table, du gypse et de la potasse.» L’élève a conclu après avoir lu que l'eau**  **de mer était mélangée. 1 / Es-tu d'accord avec cet élève ? Non** **Oui Justifier** ............................................................................................................  **2 / Identifier au moins deux corps solides dissous dans l'eau de mer ?**  .............................../................................. | **3pt**  **2pt**  **3pt**  2pt  1pt  2pt  1 pt  2pt  2pt  2pt |

Testez vos informations :(8point)