|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1. Souligner la bonne réponse  :****3pt****2pt****3pt**2pt1pt2pt1 pt2pt2pt2pt

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **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**2pt1pt2pt1 pt2pt2pt2pt |

Testez vos informations :(8point)