**Les corps purs**

1. **Corps pur et ses caractéristiques : الجسم الخالص ومميزاته**
2. **Expérience :**

On chauffe une solution d'eau salée puis eau distillée et glace d’eau distillée on enregistre la température au-bout de chaque minute :

* **Eau salée :**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **20** | **15** | **12** | **9** | **6** | **5** | **4** | **3** | **2** | **1** | **0** | **Temps (min)** |
| **106** | **105** | **105** | **104** | **103** | **100** | **88** | **75** | **64** | **52** | **41** | **Température (˚C)** |
| **Liquide et gaz** | **liquide** | **Etat physique** |

* **Eau distillée :**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **11** | **10** | **8** | **7** | **6** | **5** | **4** | **3** | **2** | **1** | **0** | **Temps (min)** |
| **100** | **100** | **100** | **100** | **100** | **88** | **77** | **65** | **53** | **42** | **30** | **Température (˚C)** |
| **Liquide et gaz** | **liquide** | **Etat physique** |

* **glace d’eau distillée :**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **11** | **10** | **8** | **7** | **6** | **5** | **4** | **3** | **2** | **1** | **0** | **Temps (min)** |
| **8** | **1** | **0** | **0** | **0** | **0** | **0** | **-1** | **-2** | **-4** | **-6** | **Température (˚C)** |
| **liquide** | **Solide et liquide** |  **solide** | **Etat physique** |

1. **Conclusion :**
* La température **change** pendant le changement de l'état physique (évaporation) du mélange **d'eau salée**, alors qu'il **se stabilise** pendant l'ébullition de **l'eau distillée** à 100 ° C et à 0 ° C pendant sa fusion.
* Tous les corps pur sont caractérisés par une température d'ébullition et une température de fusion constante.
1. **Exemples des températures de fusion et d’ébullition des corps purs :**