

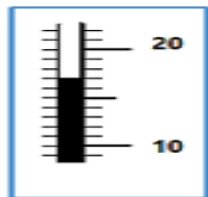
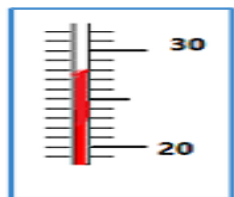
Testez vos informations :(8point)

www.coursfacile.com

1. Souligner la bonne réponse :

- ✓ 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 par chaque thermomètre,



T₁ =

T₂ =

Appliquez vos informations :(8point)

3. Cochez le champ approprié :

mélanges	Mélange hétérogène	Mélange homogène
Eau + sucre		
Eau + benzène		
Eau+ vinaigre		

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 ☐
- 5- 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