

Ch 2 L'eau utilisée au quotidien – Activité 3



Comment dessaler l'eau de mer ? – Activité documentaire - TP

Appréciation :

D1-2	Comprendre des énoncés oraux	NA	EA	A	Expert
D1-3	Lire et comprendre l'écrit	NA	EA	A	Expert
D2-3	Rechercher et traiter l'information et s'initier aux langages des médias	NA	EA	A	Expert

1. Dessaler l'eau de mer :



Certains pays manquant d'eau potable choisissent de dessaler l'eau de mer dans des usines de dessalement. Il existe plusieurs procédés pour dessaler l'eau de mer. L'un d'entre eux consiste à la faire couler sur des tubes chauffés par le passage d'un liquide chaud. Elle s'évapore et la vapeur recueillie se condense en se refroidissant. On récupère alors de l'eau distillée. Le trop-plein d'eau salée est rejeté à la mer. Ce procédé est coûteux car il nécessite un chauffage important. Il est mis en œuvre dans certains pays riches du Moyen-Orient, notamment.

1- Peut-on construire des usines de dessalement partout sur la planète ? Justifier.

.....

2- Quels sont les deux changements d'état réalisés dans ce procédé ?

.....

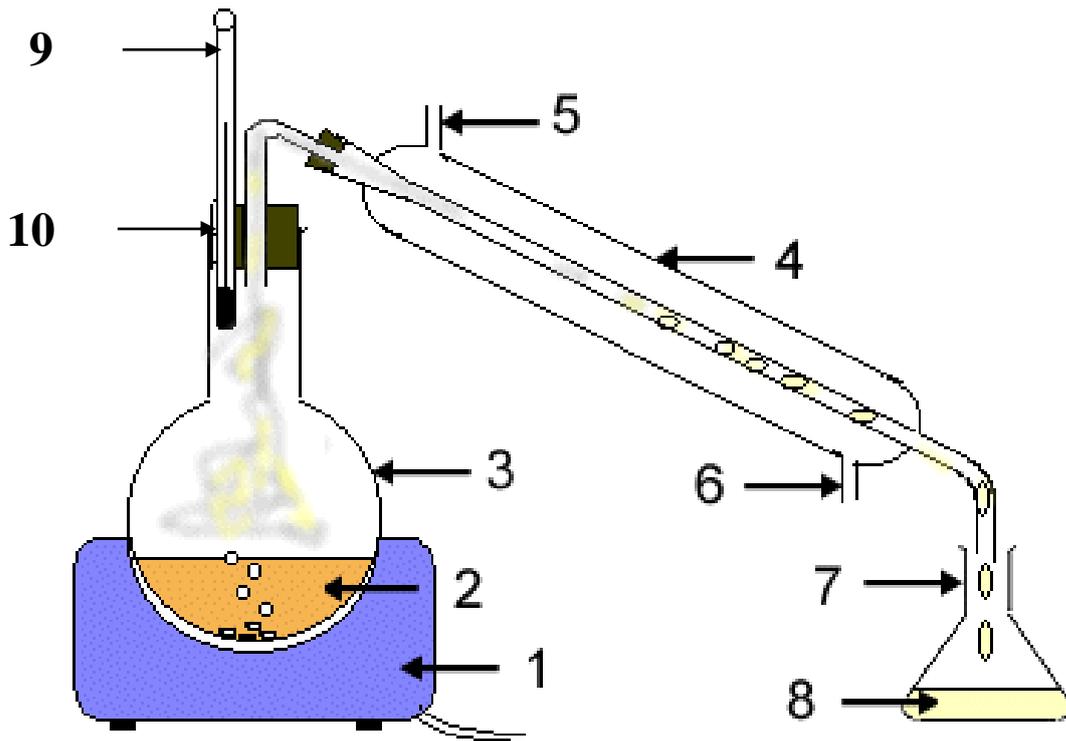
3- Que récupère-t-on à la fin de l'expérience ?

.....

4- Pourquoi ce procédé est-il utilisé dans les pays riches ?

.....

2. La distillation:



Le (1) permet de chauffer le (3) qui contient un sirop avec de l'eau.

L'eau contenue dans le ballon passe à l'état: c'est une

Le (10)..... permet d'éviter que la vapeur ne s'échappe.

Le (9)permet de mesurer laau fur et à mesure et constate que lorsque l'eau passe à l'état gazeux elle est de°C

La vapeur d'eau passe dans le (4) :la vapeur va être grâce à de l'eau qui circule autour : cette eau rentre par (6) le bas et ressort par (5) par le haut.

Ainsi la vapeur repasse à l'état : c'est une

Le liquide obtenu dans (7) l'est appelé le (8) c'est de l'.....

3. Une autre technique pour dessaler l'eau de mer:



<http://slebrun-sciencesphysiques.fr/wp-content/uploads/2016/08/H%C3%A9lio-Quand-le-soleil-devient-eau%E2%80%A6.mp4>

