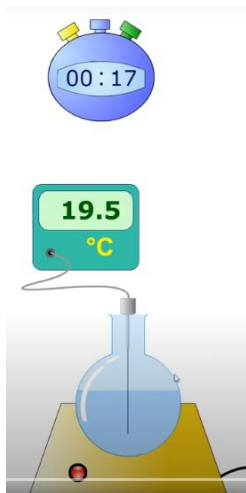


Cinquième : Physique-Chimie – L'eau que nous buvons est-elle pure ?

II. Seulement de l'eau ? Comment savoir ?

1. Nous allons chercher l'eau de mer à Deauville. On la met dans une casserole. On pose la casserole sur une plaque chauffante. On porte l'eau à ébullition. Une fois que toute l'eau s'est évaporée, il devrait rester uniquement le sel.
2. Voir la question 1.
3. Nous allons regarder une vidéo à la place de faire l'expérience : https://www.pccl.fr/physique_chimie_college_lycee/cinquieme/chimie/vaporisation_melange.htm
4. Voici la schématisation de l'expérience :



5. On a observé que la température de l'eau a augmenté grâce au thermomètre. A 100 °C, l'eau est entrée en ébullition. Puis on voit la température continuer d'augmenter. A la fin de l'expérience, il ne reste que du sel, toute l'eau s'est évaporée.
6. Notre hypothèse était bien correcte, nous observons bien ce que nous avons prévu.
7. Dans les marais salants, la source de chaleur est le soleil. Cela prend beaucoup plus de temps. En revanche, dans notre expérience, la source de chaleur est le chauffe ballon.

III. Quel gaz dissout dans les boissons pétillantes.

1. A mon avis, le gaz utilisé par la machine est le CO_2 .
2. Nous pouvons identifier le CO_2 avec une substance chimique qui s'appelle l'eau de chaux. En effet, en présence de CO_2 l'eau de chaux se trouble et devient blanchâtre.