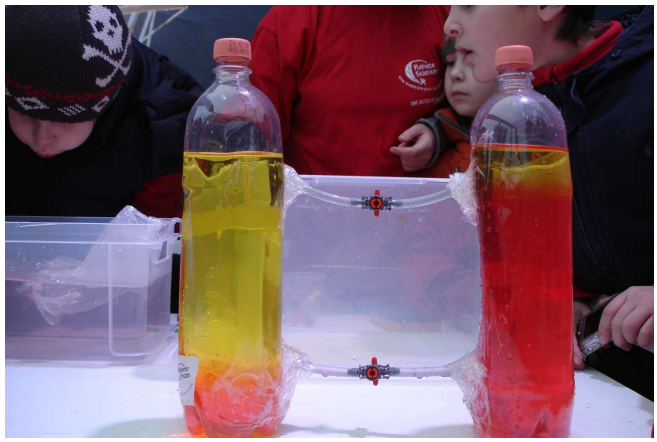
SALINITÉ & COURANT
EAU DOUCE/EAU SALÉE

Deuxième expérience (travail collectif) :



gauche — droite
jaune : eau douce — rouge : eau de mer (salée)

- Les deux bouteilles plastique sont bouchées pour éviter toute évaporation.
- Les deux bouteilles sont reliées entre elles par deux tuyaux ouverts, l'un en bas, l'autre en haut.
- La bouteille à droite contient beaucoup d'eau salée colorée en rouge (eau de mer).
- La bouteille à gauche contient beaucoup d'eau douce colorée en jaune.

Observation :

- L'eau douce et l'eau salée ne se mélangent pas.
- Le niveau d'eau de chaque bouteille reste le même.

Bouteille gauche :

- L'eau salée (rouge) passe par le tuyau du bas et va au fond de l'autre bouteille qui était remplie d'eau douce (jaune).
- L'eau salée (rouge) reste au fond de la bouteille d'eau douce (jaune).

Bouteille droite :

- L'eau douce (jaune) passe par le tuyau du haut et va à la surface de l'autre bouteille qui était remplie d'eau salée (rouge).
- L'eau douce (jaune) se maintient au-dessus de l'eau salée (rouge).

Conclusion :
Cela veut dire que l'eau salée, plus dense*, prend la place de l'eau douce, moins dense* au fond de la bouteille ; et, que de la même façon,
l'eau douce moins dense, prend la place de l'eau salée, en haut de l'autre bouteille.
Ce mécanisme produit un courant.

Tara expéditions :
« La salinité de l'eau modifie également sa densité. »

Déduction des "Ecolojuniors" :
Plus il y a de sel dans l'eau de mer : plus elle est dense* et plus elle plonge dans les profondeurs de l'océan.

** dense : "lourd"*