

Sobe e desce

A salinidade torna a água mais densa. Com esta experiência é possível comprovar esta afirmação.

MATERIAL NECESSÁRIO

Ovo cru
Água
Sal de cozinha
Dois recipientes para água
Colher de sopa
Canetas de acetato

PROCEDIMENTO

- 1 Preparar e identificar os dois recipientes – água doce e água salgada.
- 2 Encher o recipiente “água salgada” com 500 ml de água da torneira e 8 colheres de sopa de sal
- 3 Encher o recipiente “água doce” com 500 ml de água da torneira.
- 4 Colocar cuidadosamente o ovo no recipiente “água doce”.
- 5 Observar e registrar.
- 6 Fazer o mesmo no recipiente “água salgada”.
- 7 Observar e registrar.
- 8 Realizar o mesmo procedimento com outros objetos, observar e registrar.
- 9 Discutir os resultados associando os conceitos de densidade e salinidade.

CONCLUSÃO

O ovo não flutua na água doce, mas flutua na água salgada. Isto significa que o ovo é mais denso que a água doce, no entanto, a água salgada é mais densa que o ovo. A salinidade torna a água mais densa. Neste exercício é possível comparar a densidade de diversos objetos com a densidade da água doce e da água salgada. Quando um objeto afunda, significa que é mais denso que a água onde se encontra, enquanto que quando flutua significa que a água é mais densa que o objeto.

