



LICEO
SCIENTIFICO
STATALE
S. CANNIZZARO

ASSOCIATION
PALERMO SCIENZA

ESPERIENZA INSEGNA

EXHIBIT / CONVEGNI / RICERCA / EVENTI

18/25 febbraio / università di palermo / viale delle scienze / edificio 19

2010 BIODIVERSITÀ

Segreteria organizzativa
Valeria Spagnolo 3208050323
Teresa Nocera: 3471986459

Informazioni e prenotazioni mostra
segreteria.mostra@palermoscienza.it

Informazioni e prenotazioni convegni
segreteria.convegno@palermoscienza.it

www.palermoscienza.it

Fisica: densità e galleggiamento

Esperimento dimostrazione: più un liquido è denso, meglio sostiene il galleggiamento (a parità di oggetto/materiale immerso).

Cosa serve per l'esperimento:

un vaso, un uovo fresco, un mestolo, acqua, sale.

Cosa fare:

Prima verifica: in vaso con acqua (l'uovo si deposita lentamente sul fondo)

Seconda verifica: in vaso con acqua e sale (l'uovo galleggia immerso per buona parte, poiché l'acqua con il sale è più densa).

Cosa è la densità:

È LA QUANTITA' DI MASSA CONTENUTA NELL'UNITÀ DI VOLUME DI UNA SOSTANZA. In generale i solidi sono più densi dei liquidi e questi ultimi sono più densi dei gas.

Comunque la densità di una sostanza può variare quando la temperatura varia. La densità diminuisce se un corpo viene riscaldato, perché con l'aumento di temperatura il corpo si dilata e occupa un volume maggiore, mentre la massa non aumenta.



ACQUA SALATA: quando delle sostanze si sciolgono in un liquido, la sua densità aumenta, perché le molecole disciolte si mescolano con quelle del liquido, sicché ogni gocciolina di liquido contiene più molecole. Le acque del Mar Morto sono costituite per circa il 25% di sali disciolti. Gran parte dell'acqua dolce che vi affluisce evapora rapidamente, lasciando dietro di sé i sali.

Scuola: Istituto Comprensivo "Abba-Alighieri", Classe 5 sez. B

Disciplina: Fisica – densità e galleggiamento

Insegnante referente: Prof. Pietro Montante

