

L'osmosi in azione!!

Per fare l'esperimento occorre:

- I. Tre pezzetti di patata dello stesso peso
- II. Acqua distillata
- III. Sale
- IV. Zucchero
- V. Tre bicchieri

Procedimento:

Ho preparato i tre pezzetti di patata dello stesso peso, ovvero 4g come nella foto. Poi li ho sistemati in tre bicchieri con dentro l'acqua distillata, ho aggiunto in uno del sale (S), in un altro dello zucchero (Z) e nell'ultimo ho lasciato solo l'acqua (N). Quindi ho lasciato per 24 ore a riposare, per attendere il verificarsi dell'osmosi.



Passate le 24 ore, ho tolto i pezzi di patata dell'acqua e ho subito notato che il pezzo che stava nel bicchiere senza l'aggiunta di niente era più grosso rispetto agli altri due, infatti da 4g era passato a 7g, mentre i due pezzi che stavano nel sale e nello zucchero si erano ridotti passando da 4g a 3g.



Conclusioni

In questo esperimento si è verificato il fenomeno dell'osmosi, e cioè che nei bicchieri con la presenza di soluti (sale - zucchero) è avvenuta la fuoriuscita dell'acqua che si trovava all'interno della patata facendone diminuire il peso. Mentre nell' bicchiere senza soluti con soltanto acqua si è avuto l'assorbimento dell' acqua distillata all'interno della patata, facendola gonfiare e aumentare di peso.