

Π 4: Η ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ένα διαλύτη εξαρτάται από το είδος της ουσίας.

Πείραμα

Όργανα – Υλικά

Νερό βρύσης

Ζάχαρη

Αλάτι

Ποτήρια γυάλινα, μικρά δύο

Κουταλάκια μεταλλικά δύο

Αυτοκόλλητες ετικέτες

Μαρκαδόρος



Συγγραφή: Στυλιανακάκης Γιάννης – Δάσκαλος / Συνεργάτης του ΕΚΦΕ Χανίων για την Π.Ε.
Φωτογράφιση – Ηλεκτρονική επεξεργασία: Γιαννενάκης Κων/νος - Δάσκαλος

Οδηγίες εκτέλεσης

Γράψε στις ετικέτες τις λέξεις «ζάχαρη» και «αλάτι» και κόλλησε τη μία στο ένα ποτήρι και την άλλη στο άλλο.

Βρες τη μέση των δύο ποτηριών και σημείωσε μια γραμμή με το μαρκαδόρο.



Και στα δύο ποτήρια, βάλε νερό μέχρι τη γραμμή.

Στο πρώτο ποτήρι, ρίχνε κοφτές κουταλιές ζάχαρη, ανακατεύοντας καλά, μέχρι να δεις ότι η ζάχαρη δε διαλύεται άλλο και μένει στον πάτο του ποτηριού σαν ίζημα.

Πόσες κουταλιές ζάχαρη διαλύθηκαν στο νερό;

Στο δεύτερο ποτήρι, ρίχνε κοφτές κουταλιές αλάτι, ανακατεύοντας καλά, μέχρι να δεις ότι το αλάτι δε διαλύεται άλλο και μένει στον πάτο του ποτηριού σαν ίζημα.

Πόσες κουταλιές αλάτι διαλύθηκαν στο νερό;



Παρατήρηση

- Στο πρώτο ποτήρι διαλύθηκαν 10 κουταλιές ζάχαρη.
- Στο δεύτερο ποτήρι διαλύθηκαν 5 κουταλιές αλάτι.

Συμπέρασμα

- Η ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ένα διαλύτη εξαρτάται από το είδος της ουσίας.

Συγγραφή: Στυλιανακάκης Γιάννης – Δάσκαλος / Συνεργάτης του ΕΚΦΕ Χανίων για την Π.Ε.
Φωτογράφιση – Ηλεκτρονική επεξεργασία: Γιαννενάκης Κων/νος - Δάσκαλος