

Π 1: Η ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ένα διαλύτη είναι περιορισμένη.

Εισαγωγικό ερέθισμα – Διατύπωση υποθέσεων

Πόσες κουταλιές ζάχαρη μπορείς να διαλύσεις σε ένα ποτήρι νερό;

Πείραμα

Όργανα – Υλικά

Νερό

Ζάχαρη

Ποτήρι γυάλινο, μικρό

Κουταλάκι μεταλλικό



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

Οδηγίες εκτέλεσης

Βάλε στο ποτήρι νερό βρύσης μέχρι τη μέση και ρίχνε κοφτές κουταλιές ζάχαρη. Μετά από κάθε κουταλιά ανακάτεψε καλά. Τι παρατηρείς;



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



Παρατήρηση

- Στο νερό του ποτηριού διαλύονται 5 κουταλιές ζάχαρη. Μετά η ζάχαρη που ρίχνουμε μένει στον πάτο του ποτηριού, όσο και αν ανακατεύουμε το διάλυμα.

Συμπέρασμα

- Η ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ένα διαλύτη είναι περιορισμένη.

Η επιπλέον ποσότητα της ζάχαρης και γενικά μιας ουσίας που προσθέτουμε στο διάλυμα και δε διαλύεται αλλά κατακάθεται στον πυθμένα του δοχείου, ονομάζεται ίζημα και το διάλυμα κορεσμένο.

Σημείωση: Το ποτήρι με το κορεσμένο διάλυμα ζάχαρης θα χρησιμοποιηθεί στο επόμενο πείραμα.