

Π 2: Η ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ένα διαλύτη εξαρτάται από την ποσότητα του διαλύτη.

Πείραμα

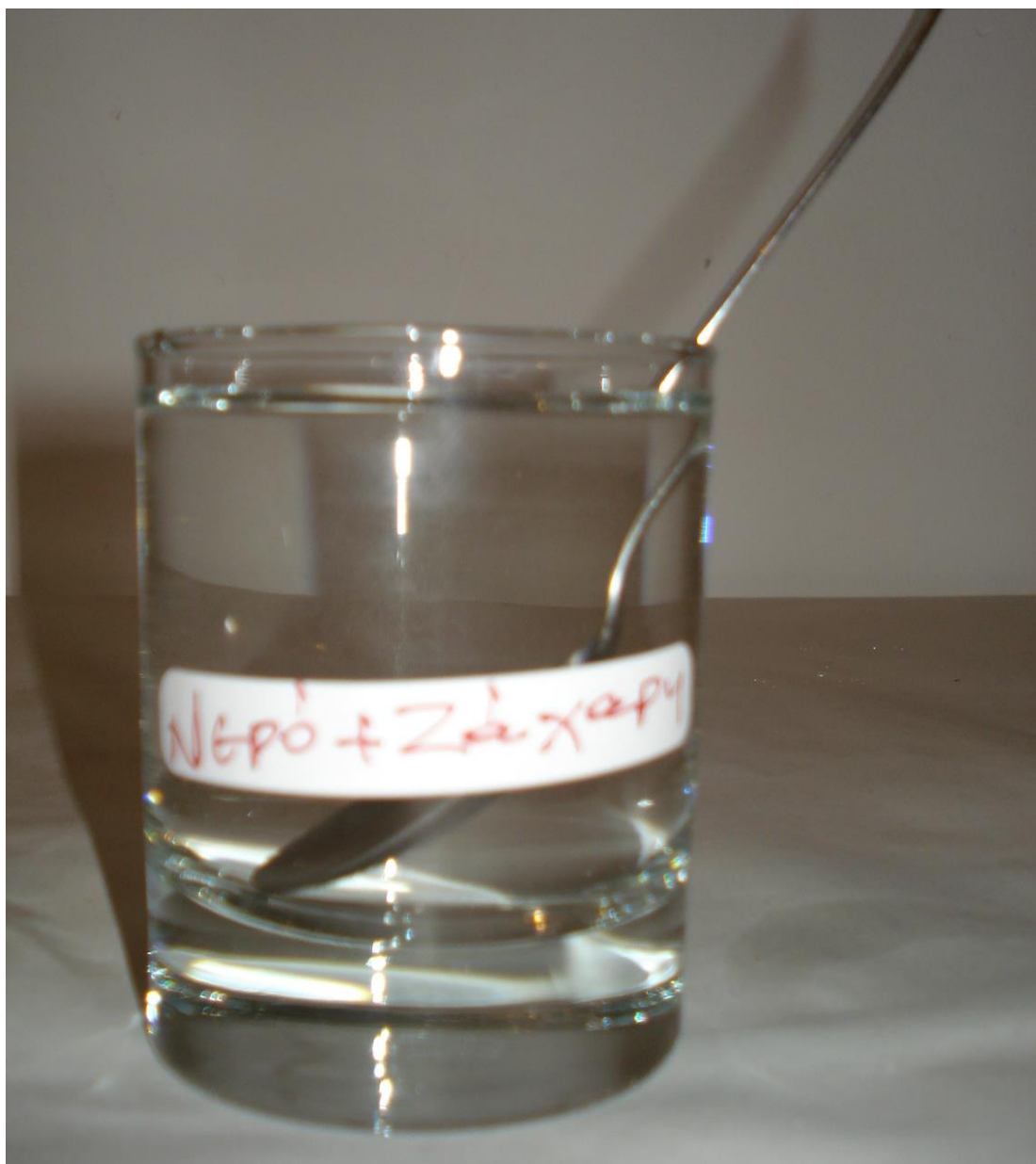
Όργανα – Υλικά

Ακριβώς τα ίδια με το προηγούμενο πείραμα

Οδηγίες εκτέλεσης

Στο ποτήρι με το κορεσμένο διάλυμα ζάχαρης, συμπλήρωσε νερό μέχρι να γεμίσει σχεδόν και ανακάτεψε καλά. Ρίξε ακόμα 1-2 κουταλιές ζάχαρη και ανακάτεψε πάλι. Τι παρατηρείς και γιατί;





Παρατήρηση

- Μετά από λίγο η ζάχαρη, που είχε κατακαθίσει στον πάτο του ποτηριού, σχηματίζοντας ίζημα, διαλύθηκε. Ακόμα διαλύθηκε και η ζάχαρη που ρίξαμε επιπλέον.
- Αυτό έγινε γιατί συμπληρώσαμε με νερό το ποτήρι, δηλαδή αυξήσαμε την ποσότητα του διαλύτη.

Συμπέρασμα

- Η ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ένα διαλύτη εξαρτάται από την ποσότητα του διαλύτη.
- Όσο μεγαλύτερη είναι η ποσότητα του διαλύτη, τόσο μεγαλύτερη είναι και η ποσότητα της ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε αυτόν.