

## ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ ΔΙΑΛΥΜΑΤΟΣ ΒΑΡΟΣ ΚΑΤΑ ΒΑΡΟΣ

Απαιτούμενες γνώσεις:

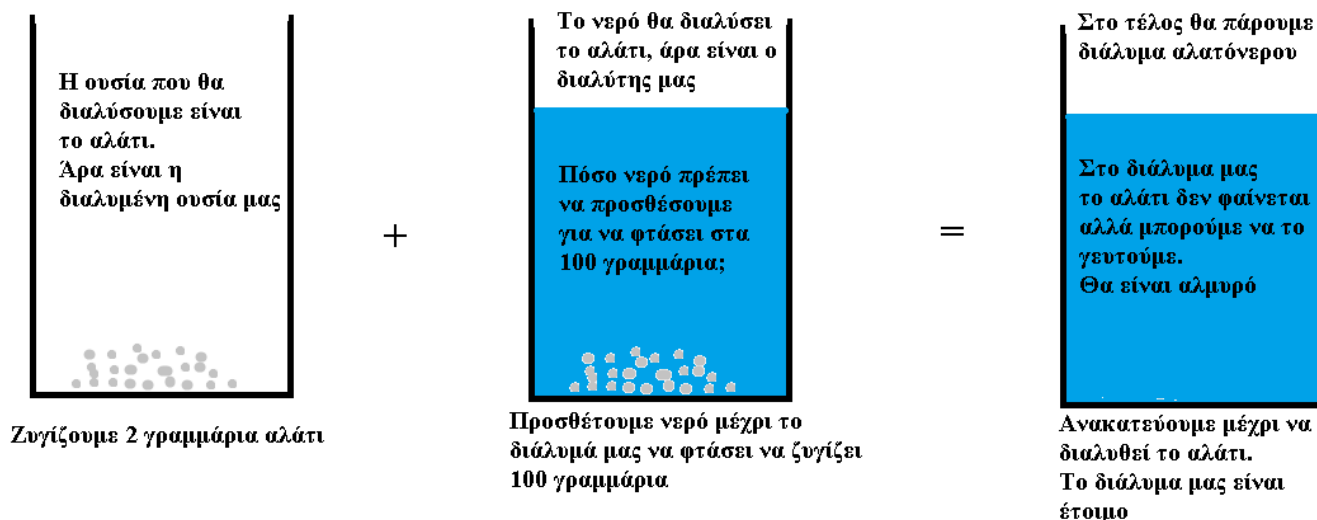
Τι ονομάζουμε διάλυμα, διαλύτη, διαλυμένη ουσία.

### Ερώτηση:

Το αλατόνερο είναι:            1) ο διαλύτης            2) το διάλυμα            3) η διαλυμένη ουσία  
Το νερό είναι:                    1) ο διαλύτης            2) το διάλυμα            3) η διαλυμένη ουσία  
Το αλάτι είναι:                   1) ο διαλύτης            2) το διάλυμα            3) η διαλυμένη ουσία

Για την απάντηση ελέγξε παρακάτω.

Πως δημιουργούμε ένα διάλυμα αλατόνερου με περιεκτικότητα σε αλάτι **2% βάρος κατά βάρος**. Δηλαδή **στα 100 γραμμάρια διαλύματος** θα πρέπει να **περιέχονται 2 γραμμάρια αλατιού**.



Τι πιστεύετε ότι θα γινόταν αν δεν πρόσθετα παραπάνω νερό;

- 1) Το διάλυμά μου θα είναι την ίδια γεύση
- 2) Το διάλυμά μου θα ήταν πιο αλμυρό
- 3) Το διάλυμά μου θα ήταν περισσότερο αλμυρό

**Για να παραμείνει η περιεκτικότητα σταθερή** κάθε φορά που προσθέτω ή αφαιρώ μία ποσότητα διαλυμένης ουσίας να κάνω το ίδιο και με τον διαλύτη μου. Το ίδιο ισχύει αν προσθέσω ή αφαιρέσω ποσότητα από τον διαλύτη μου.

**Παράδειγμα.** Αν τριπλασιάσω το αλάτι μου, δηλαδή αντί για 2 γραμμάρια βάλω 6 γραμμάρια θα πρέπει να προσθέσω νερό ώστε το διάλυμα μου να τριπλασιαστεί και αυτό, δηλαδή από 100 γραμμάρια να γίνει 300 γραμμάρια.

**Ερώτηση:** Πόσα γραμμάρια θα έπρεπε να ζυγίζει το διάλυμά για να κρατήσω την περιεκτικότητα 2% βάρος κατά βάρος, αν είχα βάλει διπλάσια ποσότητα αλατιού; Δηλαδή 4 γραμμάρια.

.....

Περιγράψτε πως θα δημιουργούσατε το παραπάνω διάλυμα:

.....

.....

.....

.....

Ελέγξτε την απάντησή σας παρακολουθώντας το βίντεο:

<https://www.youtube.com/watch?v=KGD2-8XLWyQ>

Το βρήκατε σωστά;

Ερώτηση κατανόησης.

Πόσο αλάτι θα έχω μέσα στο παραπάνω διάλυμα αλατόνευρου αν πάρω μόνο την μισή ποσότητα διαλύματος, δηλαδή αν ζυγίζει μόνο 50 γραμμάρια;

- 1) 2 γραμμάρια αλάτι
- 2) 4 γραμμάρια αλάτι
- 3) 1 γραμμάριο αλάτι