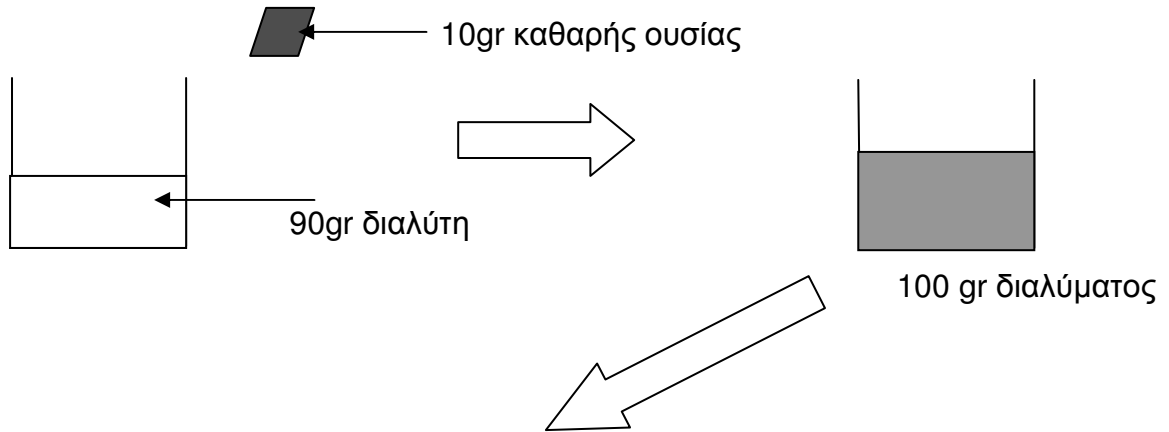


Φύλλο Εργασίας
ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ - 1

Κατά βάρος (w/w %)



$90 + 10 = 100$ gr διαλύματος περιέχουν 10 gr καθαρής ουσίας

Έχουμε διάλυμα 10% w/w

Η περιεκτικότητα w/w % μας δείχνει πόσα gr καθαρής (διαλυμένης ουσίας) περιέχονται
σε 100 gr διαλύματος

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

1. Σε 400gr διαλύματος χλωριούχου νατρίου (NaCl) περιέχονται 20gr καθαρού χλωριούχου νατρίου. Ποια είναι η %w/w περιεκτικότητα του διαλύματος;

2. Διαθέτουμε διάλυμα θειικού οξέος 20 %w/w. Πόσα gr καθαρής ουσίας περιέχονται σε 200 gr διαλύματος;

ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ - 2

Κατά όγκον (w/v %)



Σε 100ml διαλύματος περιέχονται 20gr καθαρής (διαλυμένης) ουσίας

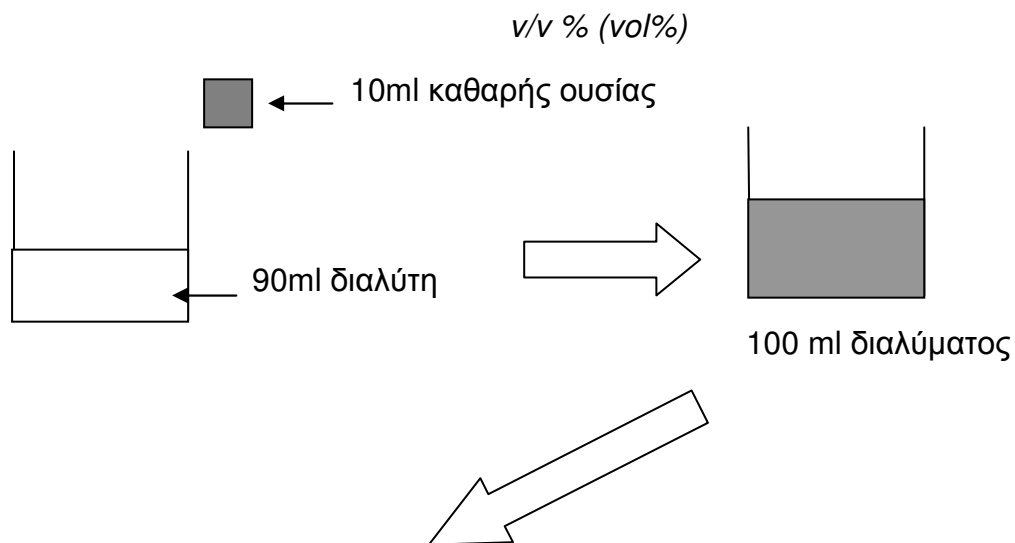
Η περιεκτικότητα κατ'όγκον (w/v %) του διαλύματος είναι 20 % w/v

Η περιεκτικότητα w/v % μας δείχνει **πόσα gr καθαρής (διαλυμένης ουσίας) περιέχονται σε 100 ml διαλύματος**

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

1. Σε 200ml διαλύματος χλωριούχου νατρίου (NaCl) περιέχονται 40gr καθαρού χλωριούχου νατρίου. Ποια είναι η %w/v περιεκτικότητα του διαλύματος;

2. Διαθέτουμε διάλυμα θειικού οξέος 40 %w/v. Πόσα gr καθαρής ουσίας περιέχονται σε 400 ml διαλύματος;

ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ - 3

$90 + 10 = 100$ ml διαλύματος περιέχουν 10 ml καθαρής ουσίας

Έχουμε διάλυμα 10% v/v (10% vol)

Η περιεκτικότητα v/v % μας δείχνει πόσα ml καθαρής (διαλυμένης ουσίας) περιέχονται σε 100 ml διαλύματος

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

1. Σε 200ml διαλύματος μπύρας περιέχονται 10ml καθαρού οινοπνεύματος. Ποια είναι η %v/v περιεκτικότητα του διαλύματος σε οινόπνευμα;

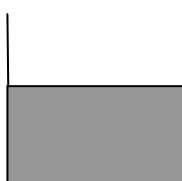
2. Ένα ούισκυ έχει περιεκτικότητα 40%v/v σε οινόπνευμα. Πόσα ml καθαρού οινοπνεύματος περιέχονται σε 50 ml ούισκυ;

ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ - 4

Αραίωση διαλύματος

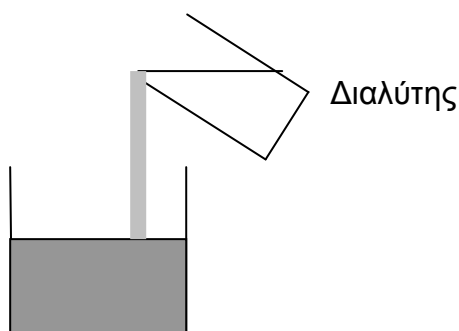
- Όταν ρίχνουμε στο διάλυμα κι' άλλη ποσότητα διαλύτη, το διάλυμα γίνεται πιο αραιό
- Προσοχή ! Στο αραιωμένο διάλυμα, η ποσότητα του διαλύτη είναι φυσικά μεγαλύτερη από το παλιό διάλυμα, *αλλά η ποσότητα της καθαρής διαλυμένης ουσίας, είναι η ίδια στο νέο (αραιωμένο) και στο παλιό διάλυμα*

ΠΑΛΙΟ ΔΙΑΛΥΜΑ:

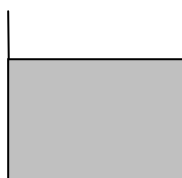


Περιέχει **α gr** διαλυμένης ουσίας

ΑΡΑΙΩΣΗ



ΝΕΟ ΔΙΑΛΥΜΑ



Περιέχει κι' αυτό **α gr** καθαρής (διαλυμένης) ουσίας
και μεγαλύτερη ποσότητα διαλύτη

ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ - 4

1. Πόσο νερό (διαλύτης) και πόσο καθαρό NaCl (χλωριούχο νάτριο) περιέχονται σε 400 gr διαλύματος NaCl 10%w/w (κατά βάρος)
 - Αρχικά βρίσκω πόσα gr καθαρής ουσίας περιέχονται σε 400 gr διαλύματος
 - Τώρα αφαιρώ την ποσότητα καθαρής ουσίας που βρήκα από τα 400 gr διαλύματος. Έτσι βρίσκω την ποσότητα του νερού (διαλύτη)
2. Πόσο νερό (διαλύτης) και πόσο καθαρό KI (ιωδιούχο κάλιο) περιέχονται σε 500 gr διαλύματος NaCl 5%w/w (κατά βάρος);
3. Πόσο νερό (διαλύτης) και πόσο καθαρό NaOH (ιωδιούχο κάλιο) περιέχονται σε 500 gr διαλύματος NaOH 20%w/w (κατά βάρος);

ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ - 5

1. Σε 150gr νερό ρίχνω 50 gr καθарό NaCl (χλωριούχο νάτριο). Ποια είναι η %w/w (κατά βάρος) περιεκτικότητα του διαλύματος;
 - Βρίσκω την αρχική μάζα του διαλύματος προσθέτοντας τις μάζες του νερού και της καθαρής ουσίας (χλωριούχο νάτριο)

 - Τώρα βρίσκω την %w/w (κατά βάρος) περιεκτικότητα

2. Σε 380gr νερό ρίχνω 20 gr καθарό NaCl (χλωριούχο νάτριο). Ποια είναι η %w/w (κατά βάρος) περιεκτικότητα του διαλύματος;

3. Σε 160gr νερό ρίχνω 40 gr καθарό KI (ιωδιούχο κάλιο). Ποια είναι η %w/w (κατά βάρος) περιεκτικότητα του διαλύματος;