

Παρασκευή διαλυμάτων με περιεκτικότητα % w/w - Φύλλο αξιολόγησης



Τάξη	B' Γυμνασίου - Α' Λυκείου	Όνοματεπώνυμο	
Μάθημα	Χημεία		
Γνωστικό αντικείμενο:	Περιεκτικότητα διαλυμάτων w/w		
Διδακτική ενότητα	Διαλύματα – Από το νερό στο άτομο – Βασικές έννοιες	Τμήμα
Απαιτούμενος χρόνος	1 διδακτική ώρα	Ημερομηνία

Ερωτήσεις

Αφού εκτελέσετε τα πειράματα στο εικονικό εργαστήριο επιλέξτε τη σωστή απάντηση στις παρακάτω ερωτήσεις.

Ερώτηση	Απάντηση
Αν m είναι η μάζα της διαλυμένης ουσίας και M η μάζα του διαλύτη, η μάζα του διαλύματος, M_{δ} , είναι ίση με ...	m
	M
	$m+M$
'Ένα διάλυμα με περιεκτικότητα 5 % w/w περιέχει 5 g διαλυμένης ουσίας ανά 100 g ...	διαλύτη
	διαλύματος
Αν m είναι η μάζα της διαλυμένης ουσίας, M η μάζα του διαλύτη και M_{δ} η μάζα του διαλύματος, η περιεκτικότητα του διαλύματος (χ % w/w) είναι ...	χ % = $(m/M_{\delta}) \times 100\%$
	χ % = $(m/M) \times 100\%$
	χ % = $(m/M_{\delta})\%$
'Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης που περιέχει 50 g ζάχαρης και 450 g νερού έχει περιεκτικότητα % w/w ίση με ...	5 %
	10 %
	15 %
Η μάζα ενός υδατικού διαλύματος αλατιού που περιέχει 5 g αλατιού και 45 g νερού είναι ίση με ...	45 g
	50 g
	55 g
'Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης με περιεκτικότητα 25 % w/w πόση μάζα νερού περιέχει;	75 g
	100 g
	Δεν υπολογίζεται

Ένα υδατικό διάλυμα θειικού χαλκού ζυγίζει 80 g και περιέχει 4 g θειικό χαλκό. Η περιεκτικότητά του % w/w είναι ίση με	4 %
	5 %
	8 %
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης ζυγίζει 600 g και περιέχει 50 g ζάχαρη. Πόση μάζα νερού περιέχει;	550 g
	600 g
	650 g
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 20 % w/w περιέχει 50 g αλάτι. Η μάζα του διαλύματος είναι ίση με ...	200 g
	250 g
	Δεν υπολογίζεται
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 10 % w/w περιέχει 2 g αλάτι. Η μάζα του νερού είναι ίση με ...	18 g
	20 g
	Δεν υπολογίζεται
Σε 40 g υδατικού διαλύματος ζάχαρης με περιεκτικότητα 10 % w/w προσθέτουμε 60 g νερό. Ποια είναι η περιεκτικότητα % w/w του διαλύματος που προκύπτει;	4 %
	6 %
	12 %
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης ζυγίζει 60 g και περιέχει 45 g νερό. Η περιεκτικότητα % w/w είναι ίση με ...	25 %
	30 %
	45 %
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης ζυγίζει 30 g και περιέχει 20 g νερό. Η μάζα της ζάχαρης που περιέχει είναι ίση με ...	5 g
	10 g
	15 g
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 30 % w/w πόση μάζα αλατιού περιέχει;	15 g
	30 g
	Δεν υπολογίζεται
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 30 % w/w περιέχει 200 g νερό. Η μάζα του διαλύματος είναι ίση με ...	230 g
	285 g
	290 g
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 14 % w/w περιέχει 21,5 g νερό. Η μάζα του αλατιού που περιέχει είναι ίση με ...	2,5 g
	3,5 g
	7,0 g

Ένα υδατικό διάλυμα θειικού χαλκού με περιεκτικότητα 5 % w/w πόση μάζα θειικού χαλκού περιέχει;	5 g
	10 g
	Δεν υπολογίζεται
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης με περιεκτικότητα 5 % w/w έχει μάζα 200 g. Ποια είναι η μάζα της ζάχαρης που περιέχει;	5 g
	10 g
	20 g
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης με περιεκτικότητα 4 % w/w έχει μάζα 150 g. Ποια είναι η μάζα του νερού που περιέχει;	144 g
	146 g
	148 g
Για την παρασκευή ενός διαλύματος με συγκεκριμένη μάζα $M_δ$ και περιεκτικότητα % w/w απαιτείται υπολογισμός της μάζας της διαλυμένης ουσίας, προσθήκη αυτής στο δοχείο και προσθήκη νερού μέχρις η μάζα του διαλύματος να γίνει $M_δ$.	Σωστό
	Λάθος
Για την παρασκευή ενός διαλύματος με συγκεκριμένη μάζα $M_δ$ και περιεκτικότητα % w/w, μπορούμε να υπολογίσουμε τη μάζα της διαλυμένης ουσίας και τη μάζα του διαλύτη και να τα αναμίξουμε.	Σωστό
	Λάθος