

Παρασκευή διαλυμάτων με περιεκτικότητα % w/v - Φύλλο αξιολόγησης



Τάξη	B' Γυμνασίου - Α' Λυκείου	Όνοματεπώνυμο	
Μάθημα	Χημεία	
Γνωστικό αντικείμενο:	Περιεκτικότητα διαλυμάτων w/v		
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
Ένα διάλυμα με περιεκτικότητα 15 % w/v περιέχει 15 g διαλυμένης ουσίας στα 100 mL ...	διαλύτη
	διαλύματος
Αν m είναι η μάζα της διαλυμένης ουσίας και V ο όγκος του διαλύματος, η περιεκτικότητα του διαλύματος (χ % w/v) είναι ...	$\chi \% = (m/V) \%$
	$\chi \% = (m/V)/100 \%$
	$\chi \% = (m/V) \times 100 \%$
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης που περιέχει 50 g ζάχαρης σε 1000 mL διαλύματος έχει περιεκτικότητα % w/v ίση με ...	5 %
	10 %
	20 %
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης με περιεκτικότητα 25 % w/v πόσο όγκο νερού περιέχει;	75 mL
	100 mL
	Δεν υπολογίζεται
Ένα υδατικό διάλυμα θειικού χαλκού έχει όγκο 800 mL και περιέχει 32 g θειικό χαλκό. Η περιεκτικότητά του % w/v είναι ίση με	4 %
	8 %
	16 %
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 20 % w/v περιέχει 5 g αλάτι. Ο όγκος του διαλύματος είναι ίσος με ...	20 mL
	25 mL
	Δεν υπολογίζεται

Σε 40 mL υδατικού διαλύματος ζάχαρης με περιεκτικότητα 10 % w/v προσθέτουμε νερό, ώστε ο τελικός όγκος του διαλύματος να γίνει 80 mL. Ποια είναι η περιεκτικότητα % w/v του διαλύματος που προκύπτει;	5 %
	10 %
	20 %
Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού με περιεκτικότητα 15 % w/v πόση μάζα αλατιού περιέχει;	15 g
	30 g
	Δεν υπολογίζεται
Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης με περιεκτικότητα 5 % w/v έχει όγκο 300 mL. Ποια είναι η μάζα της ζάχαρης που περιέχει;	10 g
	15 g
	30 g
Για την παρασκευή ενός διαλύματος με όγκο V και περιεκτικότητα % w/v απαιτείται υπολογισμός της μάζας της διαλυμένης ουσίας, προσθήκη αυτής στο δοχείο μέτρησης όγκου και προσθήκη νερού όγκου V.	Σωστό
	Λάθος
Για την παρασκευή ενός διαλύματος με όγκο V και περιεκτικότητα % w/v απαιτείται υπολογισμός της μάζας της διαλυμένης ουσίας, προσθήκη αυτής στο δοχείο μέτρησης όγκου και προσθήκη νερού μέχρις του συνολικού όγκου του διαλύματος V.	Σωστό
	Λάθος