

Σημείωσε στην 3 ^η στήλη το σωστό με ένα Χ		
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	

