

Σημειώστε στην 3 ^η στήλη το σωστό με ένα X		
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 ...	$\chi\%=(m/M_{\delta})\times 100\%$	
	$\chi\%=(m/M)\times 100\%$	
	$\chi\%=(m/M_{\delta})\%$	
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 4g 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 20 % w/w περιέχει 200 g νερό. Η μάζα του διαλύματος είναι ίση με ...	220 g	
	240 g	
	250 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 δ/νης ουσίας και τη μάζα του διαλύτη και να τα αναμίξουμε.	Σωστό	
	Λάθος	

