

## ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ

- 1) Σε ένα διάλυμα αλατόνερου υπάρχουν 6g αλατιού μέσα σε 80g διαλύματος. Να υπολογίσετε την %w/w περιεκτικότητα του διαλύματος.
- 2) Ένα διάλυμα αλατόνερου έχει περιεκτικότητα 8%w/w σε αλάτι. Να υπολογίσετε την μάζα του αλατιού που υπάρχει σε 75g του διαλύματος αυτού. Πόσα g νερού περιέχονται στα 75g του διαλύματος;
- 3) Σε ένα διάλυμα υπάρχουν 6g υδροχλωρίου μέσα σε 150ml διαλύματος. Να υπολογίσετε την %w/v περιεκτικότητα του διαλύματος.
- 4) Ένα διάλυμα έχει περιεκτικότητα 4%w/v σε υδροχλώριο. Να υπολογίσετε:  
α) την ποσότητα (σε g) του υδροχλωρίου που υπάρχει σε 120ml του διαλύματος αυτού,  
β) πόσα ml του διαλύματος αυτού περιέχουν 10g υδροχλωρίου.
- 5) Σε 200ml ενός κρασιού υπάρχουν 22ml αλκοόλης. Να υπολογίσετε την %v/v περιεκτικότητα του κρασιού σε αλκοόλη.
- 6) Μπίρα έχει περιεκτικότητα σε αλκοόλη 5%v/v. Να υπολογίσετε την ποσότητα της αλκοόλης που καταναλώνει κάποιος αν πει ένα ποτήρι (250ml) από την μπίρα αυτή.
- 7) Σε ένα διάλυμα αμμωνίας υπάρχουν 80g καθαρής αμμωνίας σε 4L διαλύματος. Να υπολογίσετε την %w/v περιεκτικότητα του διαλύματος.
- 8) Σε πόσο όγκο διαλύματος αμμωνίας, με περιεκτικότητα 14%w/v, υπάρχουν 35g καθαρής αμμωνίας;
- 9) Πόση είναι η διαλυμένη ουσία , και πόσο το νερό που υπάρχει σε 240g διαλύματος αμμωνίας 25%w/w;
- 10)\* Προσθέτουμε 6g ζάχαρης σε 54g νερού. Πόση είναι η περιεκτικότητα %w/w του διαλύματος σε ζάχαρη;
- 11)\* Παίρνουμε 100ml από ένα διάλυμα αλατόνερου (αρχικής περιεκτικότητας 6%w/v) και το βράζουμε με αποτέλεσμα να εξατμισθεί νερό και ο όγκος του διαλύματος να μειωθεί στο μισό. Πόση είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος;
- 12)\* Παίρνουμε 40ml από ένα διάλυμα αλατόνερου (αρχικής περιεκτικότητας 5%w/v) και το βράζουμε με αποτέλεσμα να εξατμισθεί νερό και ο όγκος του διαλύματος να μειωθεί στο μισό. Πόση είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος;