**ΚΑΤΑΝΟΗΣΗ ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΑΣ**

Να δείξετε τη δείχνουν οι παρακάτω περιεκτικότητες

2% w/w αλατόνερο, 5%w/v ζαχαρόνερο,

**ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΣΤΙΣ ΟΠΟΙΕΣ ΔΙΝΕΤΑΙ Η ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΑ**

1. Πόσα γραμμάρια χλωριούχου νατρίου περιέχονται σε 750 mL υδατικού διαλύματος περιεκτικότητας 5% w/v
2. Πόσο καθαρό οινόπνευμα καταναλώνει κάποιος που πίνει ένα μπουκάλι κρασί (500 mL), του οποίου η ετικέτα γράφει ότι περιέχει 12% v/v οινόπνευμα;
3. Πόσα γραμμάρια καθαρού θειικού οξέος περιέχονται σε 200 g διαλύματος θειικού οξέος περιεκτικότητας 4% w/w;
4. Πόσα γραμμάρια καθαρού νιτρικού οξέος περιέχονται σε 400 mL διαλύματος νιτρικού οξέος περιεκτικότητας 6% w/v;
5. Πόσα γραμμάρια υδροξειδίου του καλίου (ΚΟΗ) πρέπει να διαλυθούν σε 200 g νερού, ώστε να σχηματιστεί διάλυμα περιεκτικότητας 20% w/w;
6. Πόσα γραμμάρια καθαρού υδροξειδίου του νατρίου περιέχονται σε 2 L διαλύματος περιεκτικότητας 20% w/v;

#### ΕΥΡΕΣΗ ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΑΣ

1. Σε 195 g νερού διαλύθηκαν 5 g ζάχαρης. Να υπολογιστεί η % w/w περιεκτικότητα του διαλύματος που σχηματίστηκε.
2. Σε 180 g διαλύματος υδροξειδίου του νατρίου περιέχονται 20 g καθαρού

υδροξειδίου του νατρίου. Να βρείτε την % w/w περιεκτικότητα του διαλύ-

ματος.

1. Σε 400 mL διαλύματος υδροχλωρίου (υδροχλωρικό οξύ) περιέχονται δια-

λυμένα 12 g υδροχλωρίου. Να βρείτε την % w/v περιεκτικότητα του διαλύ-

ματος.

1. Σε 45 γραμμάρια νερού διαλύονται 5 γραμμάρια ζάχαρης. Το διάλυμα που

σχηματίζεται έχει όγκο 45 mL. Να υπολογιστούν η % w/w και η % w/v πε-

ριεκτικότητες του διαλύματος.

1. Σε 70 g νερού διαλύονται 5 g ζάχαρη. Να υπολογιστεί η % w/w περιεκτικότητα του διαλύματος που σχηματίζεται;