

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ / ΤΜΗΜΑ : Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΠΕΡΙΟΔΟΥ : ΦΕΒΡΟΥΑΡΙΟΥ 2018

Άσκηση 1: Εξηγείστε τι σημαίνουν οι παρακάτω εκφράσεις:

- α) Διάλυμα ζαχαρόνερου 5% w/w.
- β) Διάλυμα αλατόνερου 12% w/v.
- γ) Ετικέτα σε μπουκάλι αλκοόλ 11% vol.

(4,5 μονάδες)

Άσκηση 2: Να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση:

1) Σε 150 gr. Διαλύματος περιέχονται 6gr διαλυμένης ουσίας. Το διάλυμα έχει περιεκτικότητα

- α) 6% w/w.
- β) 5% w/w.
- γ) 3% w/w.
- δ) 4% w/w.

2) Σε 200 ml αλατόνερου περιέχονται 20 gr αλατιού. Το διάλυμα έχει περιεκτικότητα

- α) 4% w/w
- β) 10% w/w
- γ) 7% w/v
- δ) 10% w/v.

3) Ένα διάλυμα που έχει περιεκτικότητα 5% w/v σημαίνει ότι περιέχει 5g διαλυμένης ουσίας στα 100 mL:

- α) διαλύτη
- β) διαλύματος
- γ) νερού

4) Ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης ζυγίζει 30g και περιέχει 20g νερό. Η μάζα της ζάχαρης που περιέχει είναι ίση με:

- α) 5 gr
- β) 15gr
- γ) 10 gr

(6 μονάδες)

Άσκηση 3: Έχουμε 200ml υδατικού διαλύματος ζάχαρης, περιεκτικότητας 5% w/v.

- α) Να υπολογίσετε την ποσότητα της ζάχαρης που έχει διαλυθεί.
- β) Προσθέτουμε 1800 ml νερού στο αρχικό μας διάλυμα. Ποιά θα είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος. Τελικά έχουμε αραίωση ή συμπύκνωση του διαλύματος;

(9,5 μονάδες)

ΣΑΣ ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΕΠΙΤΥΧΙΑ !!!