

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ**ΤΑΞΗ / ΤΜΗΜΑ : Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ****ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΠΕΡΙΟΔΟΥ : ΙΑΝΟΥΑΡΙΟΥ 2017****ΘΕΜΑ 1^ο :**

A) i) Τι σημαίνει η έκφραση περιεκτικότητα 4%v/v;

ii) Να προτείνετε έναν απλό τρόπο παρασκευής διαλύματος 100 mL αλκοόλης 13%

B) Ένα ποτήρι A περιέχει 100mL διαλύματος ζάχαρης 12%w/v. Μεταφέρουμε 50mL από το διάλυμα αυτό σε ένα άλλο ποτήρι B. Η περιεκτικότητα %w/v στο ποτήρι B θα είναι:

A. 3%w/v

B. 6%w/v

Γ. 12%w/v

Δ. 24%w/v

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

ΘΕΜΑ 2^ο :

A) Για να παρασκευάσουμε 300g ζαχαρόνερο περιεκτικότητας 6%w/w πρέπει να διαλύσουμε:

α) 18g ζάχαρης σε 300g νερού.

β) 6g ζάχαρης σε 294g νερού.

γ) 18g ζάχαρης σε 282g νερού.

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

Β) Να αντιστοιχήσετε τα στοιχεία της στήλης Α με τα στοιχεία της στήλης Β.

A	B
Φυγοκέντριση	Καφές φίλτρου
Διήθηση	Νερό με άμμο
Χρωματογραφία	Λάδι με νερό
Απόχυση	Έγχρωμα συστατικά μελανιού

ΘΕΜΑ 3^ο :

Να συμπληρώσετε με τις κατάλληλες λέξεις τα κενά των παρακάτω προτάσεων.

- i. Τα προκύπτουν από την ανάμειξη δύο ή περισσότερων διαφορετικών ουσιών.
- ii. Τα συστατικά ενός μείγματος μπορούν συχνά να διακριθούν με γυμνό μάτι.
- iii. Τα οιοπνευματώδη ποτά είναι μείγματα.
- iv. Τα ομογενή μείγματα ονομάζονται και
- vi. Ένα μείγμα διαχωρίζεται στα συστατικά του με μεθόδους.

ΘΕΜΑ 4^ο :

A) Υδατικό διάλυμα ζαχαρόνερου έχει μάζα 400g και περιεκτικότητα 5% w/w.

i) Πόσα γραμμάρια ζάχαρης περιέχονται στο αρχικό διάλυμα

Στο διάλυμα αυτό προσθέτουμε 100g νερό.

ii) Ποιά είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος;

B) Διαθέτουμε ένα ποτήρι μύρας 300mL περιεκτικότητας 4%v/v και ένα ποτήρι βότκα 50mL περιεκτικότητας 40%v/v. Σε ποιά περίπτωση θα καταναλωθεί περισσότερο αλκοόλ;



ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ !!!