

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ / ΤΜΗΜΑ : Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΠΕΡΙΟΔΟΥ : ΔΕΚΕΜΒΡΙΟΥ 2015

**ΘΕΜΑ 1<sup>ο</sup>** :

A) i) Τι σημαίνει η έκφραση περιεκτικότητα 8%v/v;

ii) Να προτείνετε έναν απλό τρόπο παρασκευής διαλύματος 100 mL αλκοόλης 12%

B) i) Ποιές είναι οι συνέπειες της ρύπανσης του νερού;

ii) Προτείνετε δύο μέτρα για την αποφυγή ρύπανσης των υδάτινων αποδεκτών.



Γ) Τι γνωρίζετε για τη μέθοδο της εκχύλισης; Δώστε ένα παράδειγμα.

**ΘΕΜΑ 2<sup>ο</sup>** :

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.

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

A	B
Φυγοκέντρωση	Καφές φίλτρου
Διήθηση	Νερό με άμμο
Απόσταξη	Λάδι με νερό
Απόχυση	Πετρέλαιο με κηροζίνη

### ΘΕΜΑ 3<sup>ο</sup> :

Α) 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;



Β) Υδατικό διάλυμα ζαχαρόνευρου έχει μάζα 400g και περιεκτικότητα 5% w/w. Στο διάλυμα αυτό προσθέτουμε 100g νερό.

- Πόσα γραμμάρια ζάχαρης περιέχονται στο αρχικό διάλυμα και
- ποιά είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος;

### ΘΕΜΑ 4<sup>ο</sup> :

Αναμειγνύουμε 100g αλατόνευρου (διάλυμα Α) περιεκτικότητας 10%w/w με 300g αλατόνευρου (διάλυμα Β) περιεκτικότητας 30%w/w.

- Πόσα γραμμάρια αλατιού περιέχονται σε κάθε ένα από τα αρχικά διαλύματα και πόσα στο τελικό διάλυμα που προκύπτει μετά την ανάμειξη;
- Ποια είναι η %w/w περιεκτικότητα του τελικού διαλύματος;

**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ !!!**