

ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

Ερωτήσεις:

- α) Ποια μείγματα ονομάζονται ομογενή και ποια ετερογενή;

β) Να χαρακτηρίσεις ως ομογενές (ο) ή ως ετερογενές (ε) καθένα από τα παρακάτω μείγματα:

 1. ζαχαρόνερο
 2. σούπα
 3. φυσικός χυμός πορτοκαλιού
 4. κρασί
 5. αλατοπίπερο
- α) Ποιο συστατικό ενός διαλύματος χαρακτηρίζεται διαλύτης;

β) Γιατί το νερό χαρακτηρίζεται ως παγκόσμιος διαλύτης;
- Αφού μεταφέρετε στην κόλλα σας τις παρακάτω προτάσεις να συμπληρώσετε τα κενά.

α) Για να παρασκευάσουμε 200g αλατόνερο με περιεκτικότητα 5%w/w πρέπει να διαλύσουμεg αλάτι σεg νερού.

β) Σε 1L γάλακτος περιέχονται 25g λιπαρά. Η περιεκτικότητα του γάλακτος σε λιπαρά είναι%w/v.

γ) Ο αέρας περιέχει περίπου 80%v/v άζωτο. Επομένως σε 10L αέρα περιέχονταιL αζώτου.
- Σε 200mL συμπυκνωμένο χυμό πορτοκαλιού περιεκτικότητας 30%w/v σε φυσικό χυμό προσθέτουμε νερό μέχρι τελικό όγκο 500mL. Πόση είναι η %w/v περιεκτικότητα του αραιωμένου χυμού σε φυσικό χυμό;
- Να συμπληρώσετε τις παρακάτω προτάσεις γράφοντας στην κόλλα σας τους συνδυασμούς αριθμών – λέξεων.

Λύματα ονομάζονται τα(1).....απόβλητα. Όταν τα λύματα καταλήγουν χωρίς(2)..... στους υδάτινους αποδέκτες προκαλούν ρύπανση. Οι ουσίες που προκαλούν ρύπανση ονομάζονται(3).....Μια λίμνη εκτός από νερό περιέχει φυτά, ζώα και μικροοργανισμούς, δηλαδή είναι ένα υδάτινο(4)..... Η ρύπανση του νερού συνεπάγεται μείωση του διαλυμένου(5).....και(6).....της διαύγειας του. Ο βιολογικός καθαρισμός είναι μια κατεργασία με(7).....και προσθήκη.....(8)..... ώστε να(9).....η φυσική διαδικασία καθαρισμού. Επιπλέον, ο βιολογικός καθαρισμός συνδυάζεται με.... (10).....του νερού οπότε γίνεται ταυτόχρονα εξοικονόμηση του.
- α) Τι ονομάζονται προϊόντα και τι αντιδρώντα σε μια χημική αντίδραση;

β) Πότε μια χημική αντίδραση ονομάζεται ενδόθερμη;
- α) Ποια είναι τα υποατομικά σωματίδια, πως συμβολίζονται και ποια από αυτά συγκροτούν τον πυρήνα του ατόμου;

β) Τι ονομάζονται κατιόντα και τι ανιόντα;
- α) Να αντιστοιχίσετε το κάθε μείγμα της αριστερής στήλης με μια μόνο μέθοδο

διαχωρισμού της δεξιάς γράφοντας στην κόλλα σας τους συνδυασμούς αριθμών – γραμμάτων.

- | | |
|---------------------------|------------------|
| 1. άμμος – νερό | α. απόσταξη |
| 2. ζάχαρη – νερό | β. χρωματογραφία |
| 3. βούτυρο από γάλα | γ. φυγοκέντριση |
| 4. συστατικά του μελανιού | δ. εξάτμιση |
| 5. οινόπνευμα – νερό | ε. διήθηση |

β) Αφού μεταφέρετε στην κόλλα σας τον παρακάτω πίνακα, να σημειώσετε με ένα + όσα είναι σωστά.

	Χημικό στοιχείο	Χημική ένωση	Μείγμα
Διαχωρίζεται στα συστατικά του με φυσικές μεθόδους			
Διασπάται σε απλούστερες ουσίες			
Διατηρεί πολλές από τις ιδιότητες των συστατικών του			
Έχει καθορισμένες φυσικές σταθερές			
Έχει σταθερή ποσοτική σύσταση			

9. Αφού μεταφέρετε στην κόλλα σας τον παρακάτω πίνακα να το συμπληρώσετε

Σύμβολο	Ονομασία	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων
Na ⁺		11			12	
	Αλουμίνιο		27	13		
P					16	15
	Υδρογόνο		1			1
F ⁻		9	19			

ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΤΕ ΜΟΝΟ ΣΕ 6 ΑΠΟ ΤΙΣ 9 ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ