

**ΘΕΜΑΤΑ ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΤΙΚΩΝ – ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ  
ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ – ΙΟΥΝΙΟΥ 2008**

Σχολικό Έτος 2007-2008

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ: Β' (ΔΕΥΤΕΡΑ)

Εισηγητές:

Ημερομηνία: 21/05/2008

**Να απαντήσετε σε έξι (6) από τις εννέα ερωτήσεις**

**ΕΡΩΤΗΣΗ 1)** Α) Τι ονομάζουμε μείγματα, ποια είναι τα ετερογενή και ποια τα ομογενή;

Β) Ποια από τα παρακάτω μείγματα είναι διαλύματα: νερό με λάδι, ιδρώτας, θαλασσίνο νερό, ζαχαρόνερο, κέρματα, φυσικός χυμός.

**ΕΡΩΤΗΣΗ 2)** Δίδονται τα χημικά στοιχεία Α, Β και Γ. Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα, που αφορά τη δομή των ατόμων τους, και εξηγήστε για κάθε στοιχείο χωριστά.

Χημικό Στοιχείο	A	Z	N	Αριθμός ηλεκτρονίων
A	38	-	-	12
B	-	8	13	-
Γ	42	21	-	-

**ΕΡΩΤΗΣΗ 3)** Σε ποια μέθοδο διαχωρισμού μειγμάτων αναφέρεται κάθε μία περίπτωση από τις παρακάτω; Γράψτε τη μέθοδο και ένα παράδειγμα για κάθε μια.

Α) Ουσίες έγχρωμες που μεταφέρονται στο βραστό νερό .....

Β) Διαχωρίζουμε τα στερεά συστατικά από το υγρό χρησιμοποιώντας ηθμό .....

Γ) Διαχωρίζουμε ένα μείγμα στα συστατικά του επειδή βράζουν σε διαφορετικές θερμοκρασίες.....

Δ) Μέθοδος που διαχωρίζει «γαλακτώματα» .....

Ε) Χρωστικές ουσίες που «τρέχουν» με διαφορετική ταχύτητα σε πορώδες υλικό.....

**ΕΡΩΤΗΣΗ 4)** Α) Γράψτε τα χημικά σύμβολα των παρακάτω χημικών στοιχείων: χλώριο, θείο, άζωτο, χαλκός, σίδηρος, ασβέστιο.

Β) Να συμπληρώσετε τα κενά στην πρόταση: Όταν καίγεται άνθρακας παράγεται η ένωση διοξειδίου του άνθρακα, που έχει ..... τύπο CO<sub>2</sub>. Αυτός ο τύπος δείχνει την ..... σύσταση της ένωσης, καθώς και το ότι στο μόριο του CO<sub>2</sub> υπάρχουν ..... άτομο ..... και ..... άτομα .....

**ΕΡΩΤΗΣΗ 5)** Α) Ποια σωματίδια ονομάζουμε ιόντα, και ποια είναι η ουσιώδης διαφορά τους από τα άτομα;

Β) Να γράψετε πώς συμβολίζουμε ένα άτομο νατρίου και πώς ένα ιόν νατρίου.

Γ) Πώς εξηγείται η ηλεκτρική αγωγιμότητα που παρουσιάζει ένα διάλυμα αλατόνευρο, ενώ το απλό απιονισμένο νερό (π.χ. αυτό που χρησιμοποιούμε στα σίδερα σιδερώματος) ΔΕΝ παρουσιάζει αγωγιμότητα;

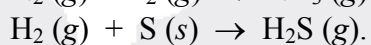
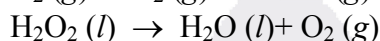
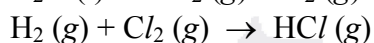
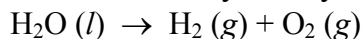
ΕΡΩΤΗΣΗ 6) Διάλυμα αλατιού έχει περιεκτικότητα 6% w/w. Σε 350 g διαλύματος πόσο αλάτι έχω και πόσο νερό;

ΕΡΩΤΗΣΗ 7) Να γράψετε από ένα παράδειγμα ενδόθερμης και εξώθερμης αντίδρασης, εξηγώντας και τη διαφορά αυτών των δύο ειδών αντιδράσεων.

ΕΡΩΤΗΣΗ 8) Σε μισό λίτρο γάλα περιέχονται 25 g λιπαρά.

- A) Ποια είναι η περιεκτικότητα % w/v του γάλακτος σε λιπαρά;  
B) Εάν πιούμε 200 ml γάλακτος πόσα λιπαρά θα πάρουμε;

ΕΡΩΤΗΣΗ 9) A) Να συμπληρώσετε τους συντελεστές στις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



- B) Να γράψετε ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια τα προϊόντα σε κάθε μια αντίδραση;

**Όλες οι απαντήσεις αναγράφονται στην σφραγισμένη κόλλα σας**

**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!**

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ