

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΙΟΥΝΙΟΥ

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΛΟΓΙΑ



ΤΑΞΗ: Γ' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 8.6.2005

ΧΡΟΝΟΣ: 2 ώρες

Όνοματεπώνυμο:

Τμήμα:

Αριθμός:

Βαθμός:

ΧΗΜΕΙΑ

ΜΕΡΟΣ Α'

Να απαντήσετε και τις δύο (2) ερωτήσεις. Κάθε σωστή απάντηση βαθμολογείται με δύο (2) μονάδες.

Ερώτηση 1:

α) Τι εννοούμε όταν λέμε ότι η ατομική μάζα (A_r) του οξυγόνου (O) είναι 16;

.....

 (Μ.0,5)

β) Να υπολογίσετε τη μοριακή μάζα (M_r) των χημικών ενώσεων: Al_2O_3 και $Ca(NO_3)_2$.
 (Δίνονται: A_r , $H = 1$, $O = 16$, $Al = 27$, $Ca = 40$, $N = 14$)

I. Al_2O_3 : (Μ.0,75)

II. $Ca(NO_3)_2$: (Μ.0,75)

Ερώτηση 2:

α) Δίνεται το στοιχείο: $^{19}_{9}F$

Να βρείτε:

I. Το μαζικό αριθμό:

II. Τον αριθμό των νετρονίων:

III. Τον αριθμό των ηλεκτρονίων:

IV. Τον αριθμό των πρωτονίων:

(Μ.1)

β) Τι είναι η ατομική μάζα (Ar);

.....

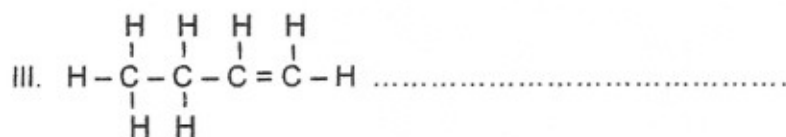
(M.1)

ΜΕΡΟΣ Β΄

Από τις δύο (2) ερωτήσεις να απαντήσετε ΜΟΝΟ στη μία (1). Η σωστή απάντηση βαθμολογείται με έξι (6) μονάδες.

Ερώτηση 1:

α) Να ονομάσετε τους πιο κάτω υδρογονάνθρακες: (M.2)



β) Πώς σχηματίστηκε το πετρέλαιο μέσα στη γη; (M.2)

.....

γ) Τι είναι η κλασματική απόσταξη και πού στηρίζεται η μέθοδος αυτή; (M.2)

.....

Ερώτηση 2:

α) Πόσα λίτρα καταλαμβάνουν 2 mol αερίου διοξειδίου του άνθρακα (CO_2) υπό Κ.Σ.; (M.1)

β) Πόσα μόρια περιέχονται σε 2 mol υδροξειδίου του νατρίου NaOH ; (M.1)

γ) Να συμπληρώσετε τα προϊόντα και τους συντελεστές στην παρακάτω αντίδραση:



δ) Τι είναι τα πολυμερή; (M.2)

.....

ΜΕΡΟΣ Γ'

Από τις δύο (2) ερωτήσεις να απαντήσετε ΜΟΝΟ στη μία (1). Η σωστή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

Ερώτηση 1:

α) I. Τι είναι τα κράματα; (M.1)

.....

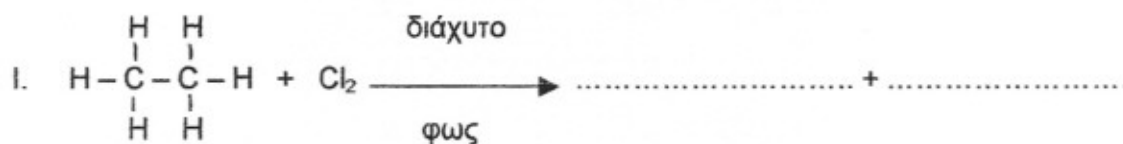
II. Πώς γίνονται τα κράματα; (M.1)

.....

III. Γιατί γίνονται τα κράματα; (M.1)

.....

β) Να συμπληρώσετε τα προϊόντα στις ακόλουθες αντιδράσεις: (M.3)



γ) Δίνεται η αντίδραση καύσης του προπανίου:



I. Να διορθώσετε την πιο πάνω χημική εξίσωση. (M.1)

II. Πόσος όγκος οξυγόνου (O_2) σε κανονικές συνθήκες (Κ.Σ.) χρειάζεται για την πλήρη καύση 5 L προπανίου;

.....

 (M.2)

δ) Ποιους υδρογονάνθρακες ονομάζουμε κορεσμένους; (Μ.1)

.....

.....

.....

Ερώτηση 2:

α) Τρία (3) πλεονεκτήματα των πλαστικών είναι: (Μ.3)

- I.
- II.
- III.

β) Δίνεται η αντίδραση καύσης του μαγνησίου (Mg):



I. Να διορθώσετε την πιο πάνω χημική εξίσωση. (Μ.1)

II. Να υπολογίσετε τη μάζα του οξειδίου του μαγνησίου (MgO), που σχηματίστηκε κατά την καύση 12 gr. Μαγνησίου (Mg). Δίνονται: Ar Mg = 24, Ar O = 16. (Μ.2)

.....

.....

.....

.....

γ) Τι ονομάζουμε εμπλουτισμό του μεταλλεύματος και με ποιους τρόπους επιτυγχάνεται;

.....

.....

.....

..... (Μ.3)

δ) Ποιους υδρογονάνθρακες ονομάζουμε ακόρεστους; (Μ.1)

.....

.....

.....

Οι Εισηγητές

.....

Ανδρέας Κυριακού

.....

Σάββας Χαραλάμπους

Συντονιστής - Β.Δ.

.....

Αρέστης Παύλου



Ο Διευθυντής

.....

Χαράλαμπος Ευθυμίου