

copyright © 2005- 2006
**ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ
ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ 2005**

**ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ
ΤΑΞΗ: Β
25 ΜΑΪΟΥ 2005**

ΘΕΜΑ 1^ο

Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση στις επόμενες προτάσεις:

1. Ο Γενικός Μοριακός Τύπος των αλκενίων είναι:

A. C_nH_{2n+2} B. C_nH_{2n} Γ. C_nH_{2n-2}

(ΜΟΝΑΔΕΣ 6)

2. Οι αλδεύδες εμφανίζουν ισομέρεια ομόλογης σειράς με:

A. τις κετόνες B. τις αλκοόλες Γ. τους εστέρες

(ΜΟΝΑΔΕΣ 6)

3. Το βενζόλιο είναι:

A. κορεσμένος υδρογ/κας B. αρωματικός υδρογ/κας Γ. κυκλικός υδρογ/κας

(ΜΟΝΑΔΕΣ 6)

4. Να σημειώσετε με Σ τη σωστή και με Λ τη λανθασμένη πρόταση:

A. Η ένωση C_8H_{18} είναι αλκάνιο.

B. Η ένωση $CH_3CH_2CH_2COCH_3$ ονομάζεται 2-πεντανάλη.

Γ. Η αιθανόλη δεν έχει συντακτικά ισομερή.

Δ. Με επίδραση Cl_2 στο μεθάνιο σε διάχυτο φως σχηματίζεται αποκλειστικά χλωρομεθάνιο.

Ε. Τα αλκένια πολυμερίζονται παρουσία καταλυτών.

Ζ. Το βενζόλιο περιέχει στο μόριο του 3 διπλούς και 3 απλούς δεσμούς μεταξύ των ατόμων C.

Η. Κατά την τέλεια καύση ενός υδρογονάνθρακα παράγεται CO και H_2O .

(ΜΟΝΑΔΕΣ 7)

ΘΕΜΑ 2^ο

copyright © 2005- 2006

1. Ποιες οργανικές ενώσεις λέγονται ακόρεστες;
(ΜΟΝΑΔΕΣ 5)

2. Να αντιστοιχίσετε τις ενώσεις της στήλης Α με τις ισομερείς της στήλης Β.

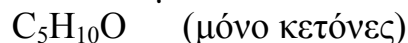
Α	Β
1. CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	α. Διμεθυλαιθέρας
2. CH ₃ -CO-CH ₃	β. Βουτένιο
3. CH ₃ CH ₂ OH	γ. Μεθυλο-προπανάλη
4. CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CHO	δ. Προπανάλη
5. CH ₂ =C (CH ₃)-CH ₃	ε. Μεθυλοπροπάνιο

(ΜΟΝΑΔΕΣ 10)

- 3.α) Να συμπληρώσετε τις χημικές αντιδράσεις:



- β) Να βρείτε και να ονομάσετε τα συντακτικά ισομερή της ένωσης:



(ΜΟΝΑΔΕΣ 6)

ΘΕΜΑ 3^ο

5,8 g ενός αλκανίου έχουν όγκο 2,24 lt σε STP.

- α. Να βρεθεί ο Μοριακός τύπος και τα ισομερή του
β. 2,9 g από κάποιο ισομερές του αλκανίου καίγονται πλήρως με O₂. Να υπολογιστεί η μάζα του CO₂ που παράγεται. (Ar C= 12, O=16, H=1)

(ΜΟΝΑΔΕΣ 25)

ΘΕΜΑ 4^ο

Ποσότητα αιθενίου αποχρωματίζει διάλυμα βρωμίου και παράγει ένωση μάζας 94g.

- α. Να γράψετε την αντίστοιχη χημική εξίσωση
- β. Να υπολογίσετε τη μάζα του αιθενίου που αντέδρασε.
- γ. Η ίδια ποσότητα αιθενίου παράγεται με προσθήκη υδρογόνου από το αντίστοιχο αλκίνιο. Να υπολογίσετε τον όγκο του αλκινίου σε STP που χρειάστηκε αφού γράψετε την αντίστοιχη χημική εξίσωση.
(Ar C=12, H=1, Br= 80)

(ΜΟΝΑΔΕΣ 25)

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!!!

