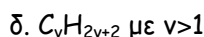
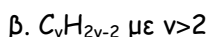
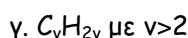
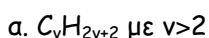


**ΠΡΟΣΟΜΟΙΩΣΗ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ Β' ΤΑΞΗΣ
ΗΜΕΡΗΣΙΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ
ΠΕΜΠΤΗ 20 ΑΠΡΙΛΙΟΥ 2017
ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ: ΤΡΕΙΣ (3)**

1. Οι οργανικές ενώσεις που ανήκουν στην ομόλογη σειρά των αλκενίων έχουν το γενικό τύπο:



ΜΟΝΑΔΕΣ 5

2. Ποια από τις παρακάτω προτάσεις ισχύει για το προπάνιο και για το προπένιο;

- α. είναι κορεσμένοι υδρογονάνθρακες
- β. έχουν ανά μόριο τον ίδιο αριθμό ατόμων άνθρακα
- γ. ανήκουν στην ίδια ομόλογη σειρά
- δ. έχουν την ίδια περιεκτικότητα σε άνθρακα.

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

3. Η ένωση $CH_3CH_2CH_2OH$ είναι

α. αλκάνιο

β. κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη

γ. ακορεστή αλδεύδη

δ. κορεσμένο καρβοξυλικό οξύ

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

4. Ποια από τις παρακάτω οργανικές ενώσεις δεν οξειδώνεται, χωρίς διάσπαση της ανθρακικής αλυσίδας

α. αιθανόλη

β. 1 προπανόλη

γ. προπαναλη

δ. προπανονη

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

5. Κατά την προσθήκη περισσειας H_2 σε αιθίνιο παραγεται

α. αιθάνιο

β. αιθένιο

γ. αιθένιο και αιθάνιο.

δ. δεν γίνεται αντίδραση

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

ΘΕΜΑ 2^ο

A. Να βρείτε και να ονομασετε τις ισομερείς χημικές ενώσεις με μοριακό τύπο C_4H_6

ΜΟΝΑΔΕΣ 12

B. Ποιος είναι ο μοριακός τύπος ενός αλκενίου με $M_r=70$. Δίνονται τα $A_r: C=12 H=1$

ΜΟΝΑΔΕΣ 8

Γ. Να απαντήσετε Σ αν είναι σωστές και Λ αν είναι λανθασμένες οι παρακάτω προτάσεις.

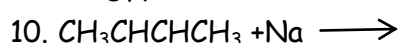
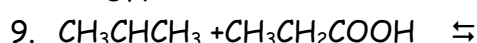
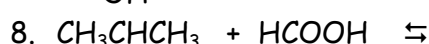
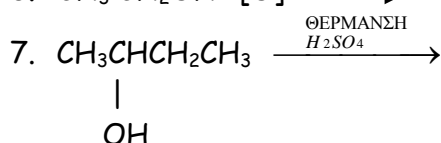
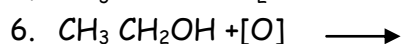
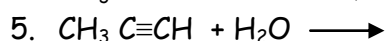
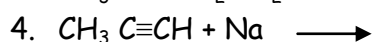
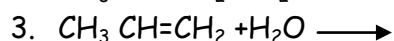
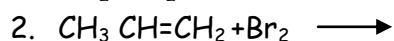
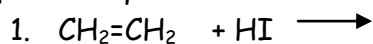
- i. Οι υδρογονάνθρακες αποτελούνται από C και H και ανήκουν όλοι στην ίδια ομόλογη σειρά.

- ii. Το καρβονύλιο είναι χαρακτηριστική ομάδα των καρβοξυλικών οξέων με γενικό μοριακό τύπο $C_nH_{2n}O$.
- iii. Η ένωση $CH_2=CH-CH_2OH$ ονομάζεται κατά IUPAC 1-βουτεν-3-όλη
- iv. Δεν υπάρχει ένωση που να ονομάζεται αιθανόνη.
- v. Κάθε οργανική ένωση περιέχει άνθρακα και αντίστροφα, κάθε χημική ένωση που περιέχει άνθρακα είναι οργανική.

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

ΘΕΜΑ 3°

A. Να συμπληρωσετε τις παρακατω αντιδρασεις και να γραφουν τα ονοματα των οργανικων προϊοντων



ΜΟΝΑΔΕΣ 25

ΘΕΜΑ 4°

Έστω 8,4g προπενιου (C_3H_6) καίγονται πλήρως με την απαιτούμενη ποσότητα οξυγόνου. Να υπολογίσετε

- i. Την μάζα των υδρατμών που παράγονται σε g.
- ii. Τον όγκο του CO_2 σε L σε stp.
- iii. Τον όγκο των καυσαερίων σε L σε stp μετα την ψύξη τους.
- iv. Τον όγκο του διαλυματος Br_2 8%w/v που θα αποχρωματιστει αν αντιδρασει με την αρχικη ποσότητα του προπενιου.
Δινονται τα Ar: C=12 H=1 O=16 Br_2 =80

ΜΟΝΑΔΕΣ 25 (5+6+6+8)

ΟΔΗΓΙΕΣ (για τους εξεταζόμενους)

1. Στο τετράδιο να γράψετε μόνο τα προκαταρκτικά (ημερομηνία, κατεύθυνση, εξεταζόμενο μάθημα). **Να μην αντιγράψετε** τα θέματα στο τετράδιο.
2. Να γράψετε το ονοματεπώνυμό σας στο πάνω μέρος των φωτοαντιγράφων αμέσως μόλις σας παραδοθούν. Δεν επιτρέπεται να γράψετε καμία άλλη σημείωση.
Κατά την αποχώρησή σας να παραδώσετε μαζί με το τετράδιο και τα φωτοαντίγραφα.
3. Να απαντήσετε **στο τετράδιό σας** σε όλα τα θέματα.
4. Να γράψετε τις απαντήσεις σας μόνο με μπλε ή μόνο με μαύρο στυλό. Μπορείτε να χρησιμοποιήσετε μολύβι μόνο για σχέδια, διαγράμματα και πίνακες.
5. Να μη χρησιμοποιήσετε χαρτί μιλιμετρέ.
6. Κάθε απάντηση επιστημονικά τεκμηριωμένη είναι αποδεκτή.
7. Διάρκεια εξέτασης: Τρεις (3) ώρες μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.
8. Χρόνος δυνατής αποχώρησης: Μία (1) ώρα μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ

ΠΑΠΑΣΩΤΗΡΙΟΥ ΑΛΕΞΑΝΔΡΟΣ