

## ΧΗΜΕΙΑ ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ

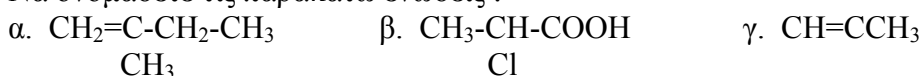
### ΘΕΜΑ 1<sup>ο</sup>

1. Να αντιστοιχίσετε τις ενώσεις της στήλης Ι με την ονομασία της ομόλογης σειράς στη στήλη ΙΙ.

I	II
α. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_3$	1. αλδεύδη
β. $\text{H-CH=O}$	2. αλκάνιο
γ. $\text{C}_2\text{H}_6$	3. αιθέρας
δ. $\text{C}_2\text{H}_2$	4. κετόνη
ε. $\text{CH}_3\text{-C-CH}_3$	5. αλκίνιο

Μον. 10

2. Να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις :



(τριπλός)

Μον. 6

3. Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των παρακάτω ενώσεων:

- α. μεθανικό οξύ  
β. 1,3-πενταδιένιο  
γ. 2-μεθυλοβουτάνιο

Μον. 9

### ΘΕΜΑ 2<sup>ο</sup>

1. Ποιες από τις ακόλουθες προτάσεις είναι σωστές και ποιες λάθος;
- A. Τα κατώτερα μέλη των αλκανίων είναι στερεά.  
B. Τα αλκένια είναι ενώσεις πολύ πιο δραστικές από τα αλκάνια.  
Γ. Το αιθίνιο λέγεται και ακετυλένιο.  
Δ. Η αλογόνωση γίνεται παρουσία φωτός.  
E. Οι δευτεροταγείς αλκοόλες δεν οξειδώνονται.

Μον. 10

2. Να δώσετε σύντομες απαντήσεις:

- α. Τι είναι ισομέρεια;  
β. Ποια είναι τα είδη της συντακτικής ισομέρειας;

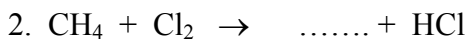
Μον. 8

3. Να βρείτε και να ονομάσετε τα άκυκλα συντακτικά ισομερή που αντιστοιχούν στο μοριακό τύπο:  $\text{C}_4\text{H}_8$

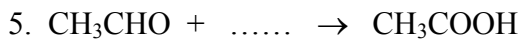
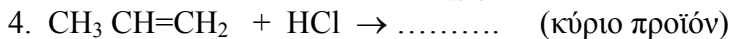
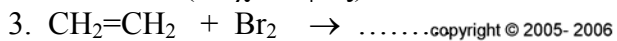
Μον. 7

### ΘΕΜΑ 3<sup>ο</sup>

A. Να συμπληρώσετε τις παρακάτω χημικές αντιδράσεις:



ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ



Μον. 10

B. Να υπολογίσετε πόσα λίτρα  $\text{H}_2$ , μετρημένα σε πρότυπες συνθήκες (STP), παρουσία καταλύτη (Ni), απαιτούνται για να αντιδράσουν πλήρως με 21 g προπενίου (υδρογόνωση). Δίνονται τα ατομικά βάρη :C=12, H=1.

Μον. 15

### ΘΕΜΑ 4<sup>ο</sup>

140 g αιθενίου αντιδρούν με νερό παρουσία όξινου καταλύτη. Στη συνέχεια το προϊόν αυτής της αντίδρασης καίγεται με πλήρη καύση. Να βρείτε πόσα λίτρα  $\text{CO}_2$  σε STP παράγονται. Δίνονται τα ατομικά βάρη : C=12, H=1, O=16.

Μον. 25

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006