

Ωριαία γραπτή δοκιμασία α' τετραμήνου στο μάθημα της Χημείας

Όνομα :

Ημερομηνία :

Τάξη :

ΘΕΜΑ 1^ο

A) Τι είναι η ισομέρεια;

(13 μονάδες)

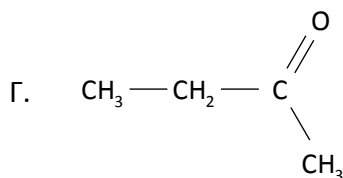
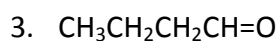
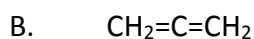
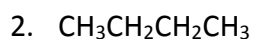
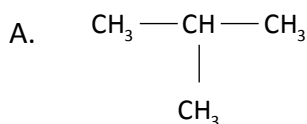
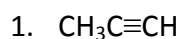
B) ΝΑ ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΕΤΕ ΤΙΣ ΠΑΡΑΚΑΤΩ ΠΡΟΤΑΣΕΙΣ ΩΣ ΣΩΣΤΕΣ (Σ) Ή ΩΣ ΛΑΘΟΣ (Λ)

- 1) Ο Γενικός μοριακός τύπος των κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών είναι $C_nH_{2n}OH$
- 2) Η χαρακτηριστική ομάδα των εστέρων είναι το $-COOH$
- 3) Αν μία ένωση περιέχει 4 άτομα άνθρακα, και τριπλό δεσμό τότε το όνομά της περιέχει το συνθετικό -εν-
- 4) Το 1-βουτίνιο είναι ισομερές με το 1-βουτένιο.

(12 μονάδες)

ΘΕΜΑ 2^ο

A) Να αντιστοιχίσετε σε κάθε ένωση που αναφέρεται στη πρώτη στήλη μία ισομερή της που υπάρχει στη δεύτερη στήλη.



(13 μονάδες)

B) Να αντιστοιχίσετε σε κάθε συντακτικό τύπο της πρώτης στήλης την ομόλογη σειρά που αναφέρεται στη δεύτερη στήλη.

1. CH_3OCH_3 A. Αλκίνιο

2. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{O} \end{array}$ B. Αιθέρας

3. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Γ. Κετόνη

(12 μονάδες)

ΘΕΜΑ 3^ο

A) Να γράψετε τα ονόματα για τις ακόλουθες ενώσεις:

1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ 2) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ 3) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

(12 μονάδες)

B) Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των παρακάτω ενώσεων.

1) 2-Βουτανόλη 2) Μεθάνιο 3) 3-μεθυλο-1-βουτανόλη

(13 μονάδες)

ΘΕΜΑ 4^ο Να γράφουν τα συντακτικά ισομερή των παρακάτω ενώσεων

1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ (12 μονάδες)

2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{CH}_3$ (να γράφουν μόνο οι αλκοόλες)

(13 μονάδες)