 

***ΕΡΓΑΣΤΗΡΙΟ ΠΕΡΙΒΑΛΟΝΤΙΚΗΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ***

**ΟΡΓΑΝΙΚΗ –ΙΙ TEST No-1**

1.

***Χαρακτηρίστε ως σωστό η λάθος τις προτάσεις –αιτιολογήστε***

Οι υδρογονάνθρακες είναι τα βασικά συστατικά των ορυκτών καυσίμων.

Το άτομο του άνθρακα στις οργανικές ενώσεις έχει πάντα τέσσερα υβριδοποιημένα ατομικά τροχιακά

Το άτομο του άνθρακα έχει πάντα στο μόριο του μεθανίου τέσσερα υβριδοποιημένα τροχιακά

Η ενέργεια που περιέχουν τα τέσσερα υβριδοποιημένα ατομικά τροχιακά του ατόμου άνθρακα είναι διαφορετική

Οι αρωματικές ενώσεις περιέχουν πάντα κλειστή ανθρακική αλυσίδα

Τα ναφθενια περιέχουν μόνο ένα διπλό δεσμό

2.

**Δώστε την δομή των τροχιακών στις ενώσεις**

μεθάνιο, αιθενιο, τετραχλωρανθρακας, διφθοροαιθενιο

***3.***

***Το φυσικό αέριο***

Α) είναι προϊόν απόσταξης πετρελαίου

Β) είναι ελαφρύτερο από το DIESEL

Γ) μπορεί να χρησιμοποιηθεί και σε στερεή μορφή

Δ) είναι μίγμα μόνο υδρογονανθράκων

Ε) είναι μίγμα αερίων

**4.Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Molecular Formula | PARAFFIN | Naphthene | Aromatic hydrocarbon | Flash point | GASOLINE | KEROSENE | DIESEL |
| C8H18 |  |  |  |  |  |  |  |
| C6H6 |  |  |  |  |  |  |  |
| C4H10 |  |  |  |  |  |  |  |
| C5H10 |  |  |  |  |  |  |  |
| C6H12 |  |  |  |  |  |  |  |

Παρατηρήσεις

-Σε κάθε μοριακό τύπο να δώσετε μια αντιστοίχηση από κατηγορία ενώσεων και μια από κατηγορία καυσίμων. -Για το σημείο ζέσεως να βάλετε αριθμούς με βάση την αύξουσα σειρά σημείου ζέσεως-Για κάθε μοριακό τύπο να δώσετε τον αντίστοιχο συντακτικό .- Να δώσετε τον υβριδισμό σε κάθε ένωση

**5. Να παρουσιάσετε τους συντακτικούς τύπους των παρακάτω ενώσεων , ΠΟΙΟ συμπέρασμα εξάγεται**.

