

ΕΠΩΝΥΜΟ : .....

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ

ΟΝΟΜΑ : .....

ΡΟΔΟΣ 3 ΙΟΥΝΙΟΥ 2002.

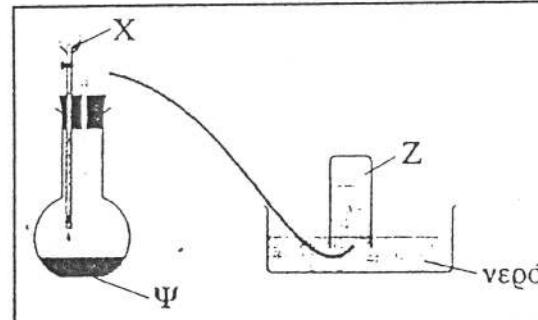


**ΖΗΤΗΜΑ 1<sup>ο</sup>** Σημειώστε Σ αν είναι σωστή η Α αν είναι λάθος για καθεμία από τις παρακάτω προτάσεις.

|   |  | Σ | Α                        |                          |
|---|--|---|--------------------------|--------------------------|
| 1 | Tα ένζυμα είναι πολυμερή.  |   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| 2 | To κίτρινο χρώμα της φλόγας κατά την καύση υδρογονανθράκων είναι ένδειξη ατελούς καύσης.     |   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| 3 | To φυσικό αέριο αποτελείται κυρίως από CH <sub>4</sub> .                                     |   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| 4 | Oλα τα αλκάλια είναι μέταλλα, ενώ όλα τα αλογόνα είναι αμέταλλα.                             |   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| 5 | H πιμή του pH της όξινης βροχής είναι μεγαλύτερη από την φυσιολογική πιμή του pH της βροχής. |   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| 6 | Tα ουδέτερα διαλύματα έχουν pH = 0 .   |   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |

**ΖΗΤΗΜΑ 2<sup>ο</sup>** Στο χημικό εργαστήριο διαθέτουμε:

1. Ανθρακικό ασβέστιο.
2. Σπίρτο του άλατος.
3. Χλωριούχο νάτριο.
4. Βιτρίολι ( αραιό διάλυμα ).
5. Διάλυμα κανοστικού νατρίου.
6. Ασβεστόνερο.
7. Νάτριο.
8. Νερό.
9. Άργυρο ( λεπτό σύρμα ).
10. Ψευδάργυρο ( σκόνη ).



A.) Βρείτε ποιες από τις πιο πάνω ουσίες είναι οξέα, ποιες βάσεις, ποιες άλατα.

| ΟΞΕΑ | ΒΑΣΕΙΣ | ΑΛΑΤΑ | 0.6 |
|------|--------|-------|-----|
|      |        |       |     |
|      |        |       |     |

B.) Χρησιμοποιώντας δυο ( ουσίες X και Ψ ), από τις δέκα ουσίες που διαθέτουμε, εκτελούμε το πείραμα της εικόνας, τρεις διαφορετικές φορές, αλλάζοντας κάθε φορά τις ουσίες X και Ψ. Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα : ( Να γράψετε μόνο τους χημικούς τους τύπους )

|   | ΟΥΣΙΑ X             | ΟΥΣΙΑ Ψ | ΟΥΣΙΑ Z         |     |
|---|---------------------|---------|-----------------|-----|
| 1 | HCl <sub>(aq)</sub> |         | H <sub>2</sub>  | 0.5 |
| 2 | H <sub>2</sub> O    |         | H <sub>2</sub>  | 0.5 |
| 3 |                     |         | CO <sub>2</sub> | 1.1 |

**ΖΗΤΗΜΑ 3<sup>ο</sup>** Να μπαντήσετε σύντομα στα πιο κάτω ερωτήματα:

| ΓΙΑΤΙ   | ΔΙΟΤΙ: |     |
|---|--------|-----|
| 1 μπορεί να ισχυρισθεί κάποιος ότι άλλα οξέα καταστρέφουν τα βακτήρια στον οργανισμό μας, ενώ άλλα τα ευνοούν; Να αναφέρετε ( σαν απάντηση ) ένα πάραδειγμα για κάθε περίπτωση. |        | 1.1 |
| 2 ένα νεόκτιστο έχει υγρασία; Να αναφέρετε ( σαν απάντηση ) την σχετική αντίδραση. ( Με λόγια και χημικά σύμβολα. )   |        | 1.1 |
| 3 ίσταν αυξήσουμε αρκετά την θερμοκρασία σε μια αλκοολική ζύμωση, αυτή σταματάει;   |        | 1.1 |

**ΖΗΤΗΜΑ 4<sup>ο</sup>** Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις:

Οι άνθρακες που υπάρχουν στη φύση είναι είτε ..... είτε ..... Ο γραφίτης και το ..... ανήκουν στη πρώτη κατηγορία ενώ στη δεύτερη ανήκουν οι .....

Όταν θερμάνουμε ξύλα απενσία αέρα, παράγονται τα ....., που πλεονεκτούν έναντι των ξύλων γιατί έχουν μεγαλύτερη ..... ικανότητα. Την διαδικασία αυτή τη λέμε στη χημεία .....

Για να αποχρωματίσουμε έγχρωμο διάλυμα προσθέτουμε ..... άνθρακα και μετά τον απομακρύνοντας με .....

Ισχυρότερες προσροφητικές ιδιότητες έχει ο ..... άνθρακας.

0.33  
X  
10

**ΖΗΤΗΜΑ 5<sup>ο</sup>** Ουσία A αντιδρά σε κατάλληλες συνθήκες με νερό και παράγεται αιθανόλη. Α.) Αφού ονομάσετε την ουσία A, να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα για την καύσης της:

ΟΥΣΙΑ A:

0.4

|              | ΤΕΛΕΙΑ | ΑΤΕΛΗΣ      |     |
|--------------|--------|-------------|-----|
| ΠΡΟΪΟΝΤΑ     |        | ( ΠΙΘΑΝΑ: ) | 0.8 |
| ΧΡΩΜΑ ΦΛΟΓΑΣ |        |             | 0.6 |

Β.) Να γράψετε με λόγια και με χημικά σύμβολα την χημική εξίσωση για ένα δεύτερο τρόπο παρασκευής της αιθανόλης.

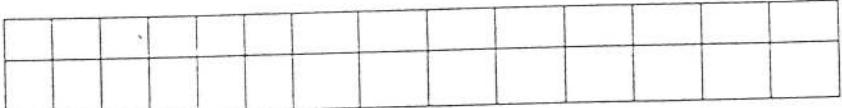
1.5

**ZHTHMA 6<sup>ο</sup>** A.) Να τοποθετήσετε τα στοιχεία  $X$ ,  $Z$ ,  $\Omega$  στις αντίστοιχες θέσεις του περισδικού πίνακα. Όταν γάλλη στοιχείο έγετε τις παρακάτω πληροφορίες:  
 Ο ατομικός αριθμός του  $X$  είναι 22.  
 Το στοιχείο  $Z$  είναι το 5<sup>ο</sup> αλκάλιο.  
 Το στοιχείο  $\Omega$  είναι το 4<sup>ο</sup> ευγενές αέριο.

· 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

I. 7

ΛΑΝΘΑΝΙΔΕΣ



ΑΚΤΙΝΙΔΕΣ

B.) Για τα στοιχεία  $A$ ,  $\Gamma$ ,  $\Delta$ ,  $E$  να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα:

| <i>ΣΤΟΙΧΕΙΟ</i>          | <i>A</i>    | <i>Γ</i>  | <i>Δ</i>     | <i>E</i>  |
|--------------------------|-------------|-----------|--------------|-----------|
| <i>ΣΥΜΒΟΛΑ ΣΤΟΙΧΕΙΟΥ</i> |             | <i>Ca</i> |              | <i>He</i> |
| <i>ΟΝΟΜΑ ΣΤΟΙΧΕΙΟΥ</i>   | <i>Kάλο</i> |           | <i>Iώδιο</i> |           |
| <i>ΟΝΟΜΑ ΟΜΑΔΑΣ Π.Π</i>  |             |           |              |           |

1.6

**ZHTHMA 17<sup>o</sup>** Οι ουσίες  $A$ ,  $B$ ,  $\Gamma$ ,  $\Delta$ , και  $E$  που περιέχονται στα κανσάέρια, ρυπαίνουν την ατμόσφαιρα  $A$ . ) Να βρείτε ποια είναι η ουσία  $E$  και να εξηγήσετε γιατί ενώ στη βενζίνη δεν περιέχεται άζωτο, εν τούτοις τα κανσάέρια περιέχουν οξείδια του άζωτου.

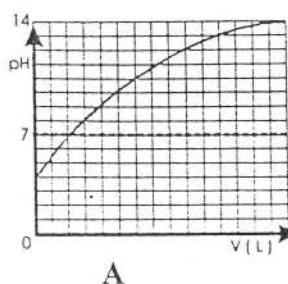


| ΟΥΣΙΑ |                        |
|-------|------------------------|
| A     | Αιθάλη                 |
| B     | Μονοξείδιο του άνθρακα |
| Γ     | Άκανστη βενζίνη        |
| Δ     | Οξείδια των αζώτου     |
| E     | ,                      |

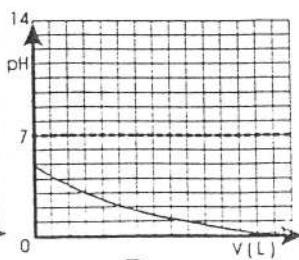
1.6

B. ) Η ουσία *E* είναι κατά κύριο λόγο υπεύθυνη για την καταστροφή των μαρμάρινων μνημείων. Να ονομάσετε και να περιγράψετε το σχετικό φαινόμενο.

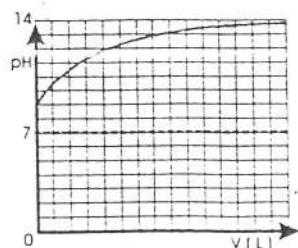
1.7

**ZHTHMA 8<sup>o</sup>**

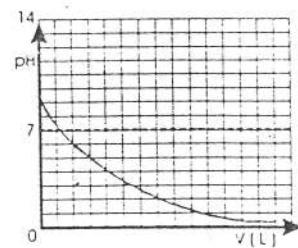
A



B

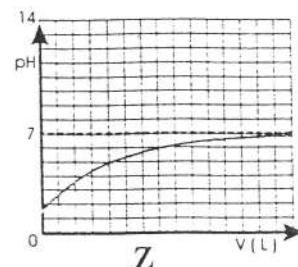


Γ

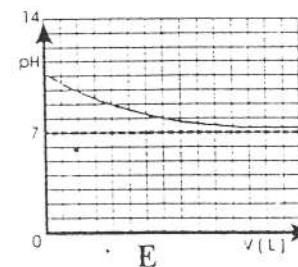


Δ

Ποιο από τα διαγράμματα δείχνουν την μεταβολή του  $pH$ , στις πιο κάτω περιπτώσεις:



Ζ



Ε

Διάλυμα οξέος, όταν τον προσθέσουμε νερό όγκου  $V$ : .....

Διάλυμα οξέος, όταν τον εξατμίσουμε νερό όγκου  $V$ : .....

Διάλυμα βάσης, όταν τον προσθέσουμε νερό όγκου  $V$ : .....

Διάλυμα βάσης, όταν τον εξατμίσουμε νερό όγκου  $V$ : .....

**ZHTHMA 9<sup>o</sup>**

A.) Πως σχηματίσθηκε το πετρέλαιο;

I.1

B.) Ποιες είναι οι δύο (κυρίως) κατεργασίες που υφίσταται το πετρέλαιο, στα διυλιστήρια; (Ονομαστικά.)

I.1

Γ.) Ποιά είναι η σύσταση του πετρελαίου;

I.1