

ΧΗΜΕΙΑ.

1ο . Να γίνει η αντιστοίχιση:

- | | |
|-------|-------------|
| 1. Η | α. Χλώριο |
| 2. O | β. Αζώτο |
| 3. N | γ. Ανθρακας |
| 4. Na | δ. Οξυγόνο |
| 5. C | ε. Υδρογόνο |
| 6. Cl | ζ. Νάτριο |

2ο .i) Ποιο αέριο θα πάρουμε αν ρίξουμε : α) ξύδι σε κιμωλία
β) ξύδι σε μαγνήσιο

ii) Πως παρασκευάζουμε το ξύδι.

3ο α) .Ποια από τα παρακάτω μέταλλα αντιδρούν με το υδροχλωρικό οξύ και ελευθερώνουν υδρογόνο; : K, Cu, Al, Ag, Zn, Pt, Ca.

β) Να συμπληρώσετε τις αντιδράσεις:



4ο .α) Τι δείχνει το pH(πεχά) ενός διαλύματος;

β) Να αναφέρετε δύο τρόπους με τους οποίους μετρούμε το pH ενός διαλύματος.

- γ) Τι pH έχει περίπου: i) ένα πολύ όξινο διάλυμα ;
ii) ένα ελαφρώς όξινο διάλυμα;
iii) ένα ουδέτερο διάλυμα;
iv) ένα πολύ βασικό διάλυμα;

5ο .α) Ποια χημική ουσία είναι το ασβεστόνερο και τι ιδιότητες έχει;

β) Να αναφέρετε 3 βάσεις που παρουσιάζουν ιδιαίτερο ενδιαφέρον;

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

6ο α). Ποια ιόντα υπάρχουν σ' ένα διάλυμα HCl και ποια σ' ένα διάλυμα Na OH;

β) Ποια ιόντα έχουν όξινες ιδιότητες και ποια βασικές;

γ) Τι θα συμβεί αν αναμείξουμε τα δύο διαλύματα;

7ο α). Να αναφέρετε τα 2 αλκάλια και 4 αλογόνα που ξέρετε.

β) Πως αντιδρά το κάλιο με το νερό και πως φθόριο με το νερό;

8ο. α) Να γράψετε τους μοριακούς τύπους των παρακάτω υδρογονανθράκων:

Μεθάνιο, αιθάνιο, προπάνιο, βουτάνιο, οκτάνιο.

β) Να γράψετε τις αντιδράσεις πλήρους και ατελούς καύσης του μεθανίου..

9ο α). Να αναφέρετε με λόγια δυο μεθόδους παρασκευής της αιθανόλης:

β) Να συμπληρώσετε με λόγια και μοριακούς τύπους τη αντίδραση της αλκοολικής ζύμωσης:

