

ΘΕΜΑ 1^ο

Τι γνωρίζετε για την αγωγιμότητα των υδατικών διαλυμάτων των οξέων;

ΘΕΜΑ 2^ο ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

Να αναλύσετε την κλίμακα PH για τα υδατικά διαλύματα των οξέων και των βάσεων.

ΘΕΜΑ 3^ο

Να περιγράψετε την αντίδραση εξουδετέρωσης.

ΘΕΜΑ 4^ο

Τι χαρακτηριστικά έχει ένα υδατικό διάλυμα χλωριούχου νατρίου (NaCl);

ΘΕΜΑ 5^ο

Να αναφέρετε παραδείγματα οργανικών ενώσεων καθώς και τη χρησιμότητά τους στην καθημερινή ζωή.

ΘΕΜΑ 6^ο

Ποια είδη καύσεων γνωρίζετε; Να αναφέρετε τα κύρια χαρακτηριστικά του.

ΘΕΜΑ 7^ο

Να γράψετε τη χημική αντίδραση που παριστάνει την καύση του μεθανίου και να υπολογίσετε πόσα μόρια νερού παράγονται από την καύση ενός (1) μορίου μεθανίου.

ΘΕΜΑ 8^ο

Να αναφέρετε τις ιδιότητες των οξέων και των βάσεων σε σχέση με την αλλαγή του χρώματος των δεικτών.

ΘΕΜΑ 9^ο

Ποιες χημικές ενώσεις ονομάζονται υδρογονάνθρακες; Να γράψετε τους χημικούς τύπους των εξής υδρογονανθράκων: Αιθάνιο, Προπάνιο, Βουτάνιο.

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