

## ΘΕΜΑΤΑ

**1<sup>α</sup>)** Να αναφέρετε τρεις κοινές ιδιότητες των βάσεων.

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

copyright © 2005- 2006

**2<sup>α</sup>)** Κατά τη διάρκεια εκδρομής έπεσες μέσα σε τσουκνίδες, οι οποίες σου προκάλεσαν έντονο κνησμό. Τι θα χρησιμοποιήσεις από το φορητό φαρμακείο και γιατί;

**3<sup>α</sup>)** α) Ποιες είναι οι χρήσεις του χλωριούχου νατρίου;  
β) Ποια η σημασία του χλωριούχου νατρίου για τον άνθρωπο;

**4<sup>α</sup>)** Να επιλέξετε τη μία σωστή απάντηση (απαντώντας στην κόλλη σας), στα εξής:

**α)** Σε ένα ουδέτερο διάλυμα προσθέτουμε μία ποσότητα NaOH. Το διάλυμα που θα προκύψει μπορεί να έχει pH ίσο με:

- 1) 2      2) 9      3) 7      4) 6

**β)** Αν σε ένα διάλυμα με pH ίσο με 9 προσθέσουμε μία ποσότητα οξέος, το διάλυμα που θα προκύψει μπορεί να έχει pH ίσο με:

- 1) 10      2) 12      3) 14      4) 6

**γ)** Ένα διάλυμα βάσης δεν μπορεί να έχει pH ίσο με:

- 1) 9      2) 8      3) 5      4) 14

**5<sup>α</sup>) α)** Να γίνει περιγραφή του μηχανισμού της εξουδετέρωσης.

**β)** Να αναφέρετε ένα παράδειγμα παρασκευής αλάτων, από τη αντίδραση εξουδετέρωσης.

**6<sup>α</sup>) α)** Τι είναι οι δείκτες;

**β)** Να βρείτε ποια από τα πιο κάτω ανήκουν στους δείκτες:

- 1) Αμμωνία      2) Βάμμα του ηλιοτροπίου      3) Νερό      4) Ασβεστόνερο  
5) Ήλιανθίνη

**7<sup>α</sup>)** Μπορούμε να φυλάξουμε οξέα σε μεταλλικά δοχεία; Δικαιολόγησε την απάντησή σου.

**8<sup>α</sup>)** Ένα σακί με λίπασμα αναγράφει τις ενδείξεις 10-15-20. Τι σημαίνει καθένας από τους πιο πάνω αριθμούς;

**9<sup>α</sup>) α)** Τι είναι οι ζυμώσεις;

**β)** Πώς πραγματοποιείται η αλκοολική ζύμωση;

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

copyright © 2005- 2006

ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΕΙΣ: 1<sup>η</sup>) Να απαντήσετε σε 6 από τα 9 πιο πάνω θέματα.

2<sup>η</sup>) Όλα τα θέματα είναι ισότιμα.