

## ΓΡΑΠΤΗ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΑ ΕΞΕΤΑΣΗ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ ΙΟΥΝΙΟΥ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ

### ΘΕΜΑΤΑ

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

1) Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις (αφού τις μεταφέρετε στην κόλλα σας) : Τα οξέα έχουν ----- γεύση. Τα οξέα όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν -----  
----- . Τα διαλύματα των οξέων έχουν PH από ----- μέχρι----- . Τα οξέα αντιδρούν με τα -----του υδρογόνου μέταλλα και παράγουν----- . Τα οξέα αντιδρούν με τα ανθρακικά άλατα (π.χ. κιμωλία ) και παράγουν ----- . Τα οξέα , οι βάσεις και τα άλατα, επειδή τα υδατικά τους διαλύματα είναι καλοί αγωγοί του ηλεκτρισμού , ονομάζονται ----  
-----.

2) Διαθέτουμε ένα διάλυμα του οποίου το PH είναι 13. Πως θα το χαρακτηρίζατε; Αν στο διάλυμα αυτό προσθέσουμε νερό τι θα συμβεί με το PH του διαλύματος; Εξηγήστε.

3) Δίνονται πέντε διαλύματα με PH 3, 8, 5, 2, 12 . Να κατατάξετε τα διαλύματα αυτά ξεκινώντας από το πιο όξινο και τελειώνοντας στο πιο βασικό. Εξηγήστε την κατάταξη που κάνετε.

4) Τι είναι η όξινη βροχή , και ποιες οι επιπτώσεις της στα μαρμάρινα μνημεία;

5) Ποια αντίδραση ονομάζουμε εξουδετέρωση ; Δώστε ένα παράδειγμα .

6) Τι είναι ο περιοδικός πίνακας και με βάση ποια παρατήρηση γίνεται η κατάταξη των στοιχείων σ' αυτόν;

7) Ποια είναι τα αλκάλια ; Γράψτε τα δυο πιο γνωστά αλκάλια και τρεις από τις κοινές ιδιότητες των αλκαλίων.

8) Τι ακριβώς είναι η χλωρίνη και γιατί δεν πρέπει να την χρησιμοποιούμε μαζί με διαλύματα οξέων;

9) Να γράψετε τα τέσσερα πρώτα αλογόνα, το χημικό σύμβολο , το χρώμα και τη φυσική κατάσταση του καθενός.

**ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΤΕ ΣΤΑ 6 ΑΠΟ ΤΑ 9 ΘΕΜΑΤΑ  
ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!!**

Η Διευθύντρια- εισηγήτρια

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

copyright © 2005- 2006