

ΤΑΞΗ Γ΄

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΙΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ 2011
ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ

ΘΕΜΑΤΑ

1. α. Δώστε τον ορισμό του οξέως κατά Arrhenius.
β. Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις σωστές ή λάθος και να δικαιολογήσετε τις απαντήσεις:
 - Όλα τα μέταλλα αντιδρούν με τα οξέα με ταυτόχρονη παραγωγή αερίου H_2
 - Η σόδα αντιδρά με το ξύδι και παράγονται φυσαλίδες αερίου H_2
 - Ένα μόριο H_2SO_4 παράγει 2 ιόντα υδρογόνου όταν διαλύεται στο νερό.
 - Αν ρίξουμε λεμόνι στο τσάι τότε το τσάι θα αλλάξει χρώμα.

2. α. Ένα διάλυμα οξέος που έχει $PH=3$ συμπυκνώνεται με αφαίρεση νερού. Το PH του νέου διαλύματος μπορεί να είναι :
Α =.2 Β.=7 Γ=.5
Να δικαιολογήσετε την απάντηση.
β. Οξέα-Βάσεις-Άλατα και καλλιέργειες. Τί γνωρίζετε;

3. α. Να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις και να τις χαρακτηρίσετε (ως οξύ-βάση-άλας) $NaOH$, HCl , KOH , $BaSO_4$
β. Να γράψετε μία χημική εξίσωση που να περιγράφει το σχηματισμό άλατος.

4. α. Τί ονομάζουμε κράματα;
β. Τί γνωρίζετε για την όξινη βροχή;

5. Περιγράψτε με λίγα λόγια τί είναι ο περιοδικός πίνακας. Διατυπώστε το νόμο της περιοδικότητας.

- 6.Τι γνωρίζετε για τα ανθρακικά άλατα

7. Αναφέρατε τις ιδιότητες των μετάλλων.

8. Τί ονομάζουμε καύση ; Να γράψετε τη χημική εξίσωση της τέλειας καύσης του μεθανίου.

9. Τί ονομάζεται εξουδετέρωση;

(Επιλέγεται 6 από τα 9 θέματα προς απάντηση)

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!

Ο ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ

Η Εισηγήτρια