

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ

ΜΑΪΟΥ – ΙΟΥΝΙΟΥ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ Γ' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

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

copyright © 2005- 2006

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. α. Τι είναι ζυμώσεις;
β. Να αναφέρετε ένα παράδειγμα ζύμωσης, γράφοντας και την αντίστοιχη χημική αντίδραση που πραγματοποιείται.

- 2 α. Τα πλαστικά είναι:

Μονομερή

Πολυμερή

Μείγματα μονομερών

Μείγματα πολυμερών

Βάλτε X στη σωστή απάντηση.

- β. Να αναφέρετε 3 πλεονεκτήματα και 3 μειονεκτήματα των πλαστικών.

- 3 Να συμπληρώσετε ο πίνακας με ένα + στις τρεις στήλες.

	Οξύ	Βάση	Άλας	Όνομα Ένωσης
HCl				
NaOH				
H ₂ SO ₄				
NaCl				
Ca(OH) ₂				

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

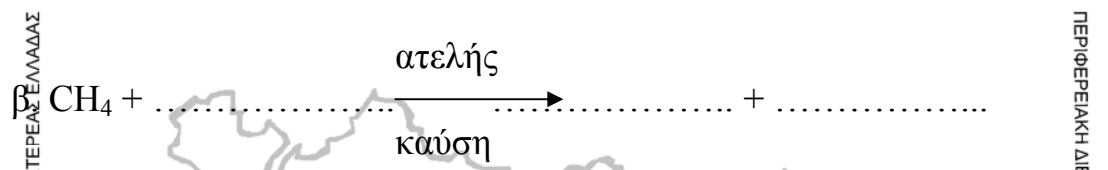
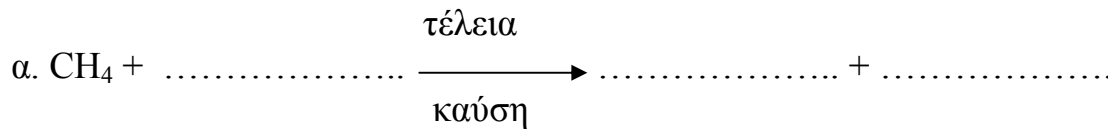
copyright © 2005- 2006

4. Ένα διάλυμα έχει $P_H=10$. Στο διάλυμα αυτό προσθέτουμε NaOH. Ποια τιμή του P_H αποκλείεται να έχει το διάλυμα που θα προκύψει; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΑΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

α.8, β.13, γ.12, δ.11, ε.14 copyright © 2005- 2006

5. Να συμπληρώσετε τις αντιδράσεις σωστά



6. Σημειώστε με Ο τις προτάσεις που αναφέρονται στις ιδιότητες των οξέων, με Β όσες αναφέρονται στις ιδιότητες βάσεων και με Α όσες αναφέρονται σε ιδιότητες αλάτων.

- α. Είναι συνήθως κρυσταλλικές ουσίες
- β. Το P_H τους έχει τιμές μικρότερες του 7.
- γ. Αντιδρούν με ορισμένα μέταλλα δίνοντας αέριο υδρογόνο.
- δ. Είναι προϊόντα εξουδετέρωσης
- ε. Είναι ηλεκτρολύτες.
- στ. Αντιδρούν με οξέα (εξουδετέρωση).

7. α. Ποια αντίδραση ονομάζεται εξουδετέρωση;

β. Γράψτε μία αντίδραση εξουδετέρωσης.

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΑΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

8. Συμπληρώστε με κατάλληλες λέξεις τα κενά των παρακάτω προτάσεων. Οι προτάσεις αναφέρονται στο P_H κατά τη διάρκεια της εξουδετέρωσης διαλύματος οξέος από διάλυμα βάσης.

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

copyright © 2005- 2006

α. Η δέσμευση όλων των κατιόντων H^+ από τα ανιόντα OH^- έχει ως αποτέλεσμα τη δημιουργία διαλύματος με τιμή P_H

β. Όταν ο αριθμός των κατιόντων H^+ είναι μεγαλύτερος από τον αριθμό των ανιόντων OH^- , το τελικό διάλυμα έχει τιμή P_H

γ. Όταν ο αριθμός των ανιόντων OH^- είναι μεγαλύτερος από τον αριθμό κατιόντων H^+ , το τελικό διάλυμα έχει P_H 7.

δ. Αν μετά την πλήρη δέσμευση όλων των κατιόντων H^+ συνεχίσουμε να προσθέτουμε διάλυμα οξέος, θα προκύψει διάλυμα με P_H

ε. Αν μετά την πλήρη δέσμευση όλων των κατιόντων H^+ συνεχίσουμε να προσθέτουμε νερό, θα προκύψει διάλυμα με P_H 7.

9 α. Η βενζίνη είναι:

1 Χημική ένωση

2 Μείγμα υδρογονανθράκων και στοιχείων

3 Ορυκτό καύσιμο

4 Μείγμα υδρογονανθράκων με 6 έως 12 άτομα άνθρακα.

5. Μείγμα υδρογονανθράκων με 10 έως 15 άτομα Άνθρακα.

Κύκλωσε τη σωστή απάντηση.

β. Πώς καθορίζεται η ποιότητα της βενζίνης;

“ Καλή Επιτυχία”

Η Εισηγήτρια

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

copyright © 2005- 2006