

Θέματα Γραπτών Ανακεφαλαιωτικών Απολυτήριων Εξετάσεων Ιουνίου

στη Χημεία

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

Τάξη Γ! Γυμνασίου

copyright © 2005-2006

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. Δίνεται η σειρά δραστικότητας των μετάλλων:
Li, K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, **H**, Cu, Ag, Pt, Au.
Διαθέτετε τρία δοχεία: το ένα είναι σιδερένιο, το δεύτερο αλουμινένιο και το τρίτο χάλκινο. Ποιο από τα τρία δοχεία θα χρησιμοποιούσατε για να αποθηκεύσετε διάλυμα HCl ; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.
2. Στις παρακάτω προτάσεις να επιλέξετε την σωστή απάντηση:
α) Ένα διάλυμα βάσης έχει pH =12 .Στο διάλυμα αυτό προσθέτουμε μια ποσότητα ενός διαλύματος οξέος. Ποια από τις παρακάτω τιμές αποκλείεται να είναι η τιμή του pH του διαλύματος που θα προκύψει;
i) 11 ii) 13 iii) 7 iv) 8 v) 4,5 . Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.
β) Το pH του διαλύματος που προκύπτει από την αντίδραση του νατρίου με το νερό ανήκει στην περιοχή:
i) 0 έως 7 ii) ακριβώς 7 iii) 7 έως 14 .Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.
3. α) Να γράψετε τρεις κοινές ιδιότητες των αλογόνων.
β) Τι είναι η χλωρίνη;
γ) Γιατί δεν πρέπει να βάζουμε χλωρίνη σε χώρους που προηγουμένως έχουμε ρυτίσει υδροχλωρικό οξύ ή γενικά διαλύματα οξέων;
4. α) Με ποιους τρόπους παρασκευάζεται η αλκοόλη ;
β) Τι είναι οι ζυμώσεις; Να γράψετε την αντίδραση της αλκοολικής ζύμωσης.
5. α) Από τι προσδιορίζεται η ποιότητα της βενζίνης;
β) Πώς βελτιώνεται η ποιότητα και πώς αυξάνεται η παραγωγή της βενζίνης ;
6. α) Ποιες είναι οι μορφές του κρυσταλλικού άνθρακα; Σε τι διαφέρουν μεταξύ τους;
β) Να αντιστοιχίσετε τα είδη των γαιανθράκων με τις περιεκτικότητες σε άνθρακα στον παρακάτω πίνακα.

Είδος γαιάνθρακα	Περιεκτικότητα σε άνθρακα % w/w
1. Λιγνίτης	α. 65-75
2. Ανθρακίτης	β. 85-98
3. Ανθράκωσις	γ. έως 65
4. Τύρφη	δ. 75-90

7. α) Τι δείχνει το pH ενός διαλύματος, τι τιμές παίρνει και με τι το μετράμε;
β) Ποια αντίδραση ονομάζεται εξουδετέρωση; Να γράψετε την σχετική εξίσωση.
8. Να γράψετε τρεις ιδιότητες των αλάτων και να παρασκευάσετε ένα άλας με εξουδετέρωση.

9. Όταν σε μίγμα ασβέστη (υδροξειδίου του ασβεστίου) και άμμου προστεθεί νερό , παράγεται το ασβεστοκονίαμα, η γνωστή λάσπη που χρησιμοποιείται στο χτίσιμο και στο σοβάντισμα. Πώς σκληραίνει το ασβεστοκονίαμα; Να γράψετε την σχετική εξίσωση. Πώς ονομάζονται αυτού του τύπου τα κονιάματα ;

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



copyright © 2005- 2006

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

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

copyright © 2005- 2006