



2^ο ΘΕΜΑ ΠΡΟΣΟΜΟΙΩΣΗΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ

ΧΗΜΕΙΑ

Γ' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΕΚΦΩΝΗΣΕΙΣ

- α) Ποιες ενώσεις ονομάζονται οξέα και ποιες βάσεις κατά Arrhenius;

β) Να αναφέρετε τρεις ιδιότητες των οξέων.

γ) Σε διάλυμα βάσης με $pH=10$ προσθέτουμε ορισμένη ποσότητα διαλύματος υδροχλωρίου με $pH=1$. Το διάλυμα που προκύπτει δεν μπορεί να έχει pH :

α) 9 β) 2 γ) 5 δ) 11

Δικαιολογήστε την απάντησή σας.
2. Ποιες είναι οι ιδιότητες των μετάλλων;
3. α) Τι είναι τα κράματα;

β) Αναφέρατε μερικά κράματα μετάλλων και που χρησιμοποιούνται.

4. Τι γνωρίζετε για το διαμάντι και τον γραφίτη; Που οφείλονται οι διαφορές τους;
5. α) Τι είναι τα κονιάματα;

β) Αναφέρατε και περιγράψτε ένα αεροπαγές και ένα υδατοπαγές κονίαμα.

6. Αναφέρατε τις ιδιότητες του γυαλιού και πως παρασκευάζεται.
7. Να συμπληρώσετε τα κενά στις επόμενες προτάσεις:

α) Οι ιδιότητες των στοιχείων είναι.....συνάρτηση του.....αριθμού τους.

β) Η πρώτη περίοδος περιλαμβάνει δύο στοιχεία, το.....και το..... . Η δεύτερη περίοδος περιλαμβάνει.....στοιχεία, ενώ η τέταρτη.....στοιχεία.

γ) τα στοιχεία της 18^{ης} ομάδας ονομάζονται..... και είναι χημικά.....

- δ) Τα στοιχεία F, Cl, Br και I ονομάζονται.....και έχουν παρόμοιες χημικές ιδιότητες επειδή τα άτομά τους έχουν τον ίδιο αριθμό.....στην εξωτερική στιβάδα.
- ε) Ο σύγχρονος Π.Π. είναι μια κατάταξη των χημικών στοιχείων κατά αύξοντα.....
.....
- στ) Ο σύγχρονος Π.Π. περιλαμβάνει.....περιόδους και.....ομάδες.
- ζ) Τα στοιχεία των οποίων τα άτομα έχουν τον ίδιο αριθμό στην εξωτερική έχουν παρόμοιες χημικές ιδιότητες.
- η) Όσο πιο κοντά στον πυρήνα βρίσκεται μια στιβάδα, τόσο ενέργεια έχουν τα ηλεκτρόνια της.
8. α) Ποια χημική αντίδραση ονομάζεται καύση;
β) Γράψτε τους μοριακούς τύπους των παρακάτω υδρογονανθράκων:
Μεθάνιο, Αιθένιο, Προπίνιο
9. Που χρησιμοποιείται το φυσικό αέριο και να αναφέρετε επιγραμματικά τα πλεονεκτήματα από τη χρήση του;

(Να απαντήσετε στις 6 από τις 9 ερωτήσεις)

Επιμέλεια: ΠΑΛΙΟΥΡΑ ΒΑΣΙΛΙΚΗ
Τομέας Χημείας
Ορόσημο Πειραιά