

ΘΕΜΑΤΑ ΓΡΑΠΤΩΝ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ

Θέμα 1^ο

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

A. Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις:

α. Σώματα με διαφορετική έχουν διαφορετική ποσότητα ύλης στον ίδιο όγκο.

β. Η θερμοκρασία στην οποία μία ουσία μετατρέπεται από στερεή σε υγρή λέγεται θερμοκρασία, ενώ η θερμοκρασία στην οποία η ουσία μετατρέπεται από υγρή σε αέρια λέγεται θερμοκρασία

γ. Οι ιδιότητες που προσδιορίζονται χωρίς να μεταβληθεί η των ουσιών ονομάζονται, ενώ οι ιδιότητες που περιγράφουν τους τρόπους που μία ουσία μετατρέπεται σε άλλη ονομάζονται

δ. Το πηλίκο της ενός υλικού προς τον του ονομάζεται πυκνότητα.

B. Να χαρακτηρίσετε με (Σ) τις σωστές και με (Λ) τις λανθασμένες προτάσεις.

α. Η θερμική αγωγιμότητα είναι χημική ιδιότητα

β. Η ηλεκτρική αγωγιμότητα είναι φυσική ιδιότητα

γ. Η ζύμωση του μούστου είναι φυσική ιδιότητα

δ. Η σκληρότητα είναι χημική ιδιότητα

Θέμα 2^ο

A. Ποια είναι τα υποατομικά σωματίδια; Να περιγράψετε τον τρόπο με τον οποίο είναι δομημένα τα άτομα.

B. Τι ονομάζουμε χημικό στοιχείο σύμφωνα με την ατομική θεωρία;

Θέμα 3^ο

A. Τι ονομάζουμε ατομικό και τι μαζικό αριθμό; Πώς συμβολίζονται και ποια σχέση τους συνδέει μεταξύ τους;

B. Να γράψετε τα σύμβολα των παρακάτω στοιχείων.

Χρόμιο		Άζωτο	
Χαλκός		Χλώριο	
Μόλυβδος		Ασβέστιο	
Μαγγάνιο		Φωσφόρος	
Άργυρος		Πυρίτιο	
Κασσίτερος		Αργό	

Θέμα 4^ο

A. Τι εννοούμε με τον όρο ιόντα; Πόσα είδη ιόντων έχουμε και πώς λέγονται;

B. Όταν ένα άτομο μετατραπεί σε ιόν θα αλλάξει ο μαζικός του αριθμός; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

Θέμα 5^ο

- A.** Τι είναι οι χημικοί τύποι και τι πληροφορίες μας παρέχουν; Ποιοι χημικοί τύποι ονομάζονται μοριακοί;
- B.** Πόσα άτομα οξυγόνου και πόσα υδρογόνου περιέχονται σε τέσσερα μόρια της ένωσης H_2SO_4 ; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

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

Θέμα 6^ο
copyright © 2005-2006

- A.** Τι ονομάζουμε μόρια; Υπάρχουν μόρια χημικών στοιχείων;
- B.** Τι ονομάζεται ατομικότητα ενός στοιχείου; Πώς χαρακτηρίζονται τα στοιχεία με βάση την ατομικότητά τους;

Θέμα 7^ο

- A.** Ποια υλικά ονομάζονται μίγματα; Ποια μίγματα λέγονται ομογενή και ποια ετερογενή;
- B.** Ποιες είναι οι κυριότερες διαφορές μεταξύ μιγμάτων και χημικών ενώσεων;

Θέμα 8^ο

- A.** Τι ονομάζουμε διάλυμα; Ποιο συστατικό του διαλύματος χαρακτηρίζεται ως διαλύτης;
- B.** Τι εκφράζει η περιεκτικότητα ενός διαλύματος; Ποιες εκφράσεις χρησιμοποιούμε για την περιεκτικότητα των διαλυμάτων και τι γνωρίζετε για καθεμία από αυτές;

Θέμα 9^ο

- A.** Τι ονομάζουμε χημική αντίδραση; Ποια σώματα ονομάζονται αντιδρώντα και ποια προϊόντα σε μία χημική αντίδραση;
- B.** Να διατυπώσετε την αρχή διατήρησης της μάζας (Antoine de Lavoisier).

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

copyright © 2005-2006