

ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ Β

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

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

copyright © 2005- 2006

1. Να αναφέρετε τέσσερες ιδιότητες των μετάλλων .
2. Το άτομο του Αργιλίου έχει μαζικό αριθμό **27** , ενώ τα νετρόνια είναι κατά ένα περισσότερα από τα πρωτόνια . Ποιος είναι ο ατομικός του αριθμός , ο αριθμός των νετρονίων και ο αριθμός των ηλεκτρονίων ;
3. Τι ονομάζονται ιόντα ; Πώς σχηματίζονται τα δύο είδη τους ;
4. Τι ονομάζεται ατομικότητα ενός στοιχείου ;
Τα στοιχεία Βρώμιο , Θείο , Οξυγόνο , Κάλιο έχουν ατομικότητα **2 , 6 , 2 , 1** το καθένα αντίστοιχα . Να γράψετε ένα μόριο (μοριακό τύπο) από το καθένα .
5. Παίρνουμε **500 ml** διαλύματος αλατόνευρου και αφού εξατμίσουμε το νερό , βρίσκουμε στερεό υπόλειμμα **20 gr** . Ποια ήταν η **% κ.ο.** (**w/v**) περιεκτικότητα του διαλύματος ;
6. Να διατυπώσετε τον νόμο του Lavoisier και εφαρμόζοντάς τον να ισοσταθμίσετε τις παρακάτω αντιδράσεις
$$\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$$
$$\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{NH}_3$$
$$\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$$
7. Να αναφέρετε τρεις διαφορές μεταξύ μιγμάτων και χημικών ενώσεων .
8. Τι ονομάζουμε χημικό στοιχείο ;
Να γράψετε τα σύμβολα των παρακάτω στοιχείων
Άζωτο , Ασβέστιο , Μόλυβδος , Υδράργυρος , Χαλκός , Άνθρακας , Σίδηρος , Φωσφόρος .
9. Σε ένα υδατικό διάλυμα εξατμίζουμε μια ποσότητα νερού . Να δικαιολογήσετε ποιο από τα παρακάτω αυξάνεται , μειώνεται ή παραμένει σταθερό
α) το διάλυμα β) η διαλυμένη ουσία
γ) ο διαλύτης δ) η περιεκτικότητα του διαλύματος .

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

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

copyright © 2005- 2006