

ΧΗΜΕΙΑ

1. Γράψτε στην κόλλα σας τα παρακάτω στοιχεία και δίπλα τα σύμβολα τους.
ΣΤΟΙΧΕΙΑ: Άργυρος, Βρώμιο, Θείο, Κασσίτερος, Μόλυβδος, Νάτριο, Πυρίτιο, Χαλκός.

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

copyright © 2005- 2006

2. Απαντήστε στα παρακάτω ερωτήματα :

- Τι είναι τα οξείδια;
- Τι είναι οι καύσεις;
- Τι είναι τα καυσαέρια;

3. Γράψτε στην κόλλα σας το γράμμα της χημικής εξίσωσης και δίπλα ΝΑΙ ή ΟΧΙ αν θεωρείτε ότι είναι ισοσταθμισμένη ή όχι:

- $C_4H_8 + 5O_2 \Rightarrow 4CO_2 + 4H_2O$
- $PbS + 4H_2O_2 \Rightarrow PbSO_4 + 4H_2O$
- $8NH_3 + 3Cl_2 \Rightarrow 6NH_4Cl + N_2$
- $2PCl_3 + 3H_2O \Rightarrow 2H_3PO_3 + 3HCl$

4. Γράψτε στην κόλλα σας το γράμμα της πρότασης και δίπλα ΣΩΣΤΗ ή ΛΑΘΟΣ

- Τα μόρια χημικής ένωσης που έχουν δύο(2) άτομα λέγονται διατομικά.
- Τα μόρια μιας συγκεκριμένης χημικής ένωσης είναι ίδια μεταξύ τους.
- Τα άτομα στο μόριο μιας χημικής ένωσης είναι διαφορετικά μεταξύ τους
- Τα άτομα στο μόριο μιας χημικής ένωσης είναι σε καθορισμένη αναλογία.

5. Εξηγήστε τι σημαίνουν οι παρακάτω τρόποι έκφρασης περιεκτικότητας διαλυμάτων:

- 2% κ.β.ή (w/w).
- 2% κ.ο. ή (w/v)
- 2% v/v, ή (vol)

6. Γράψτε στην κόλλα σας το γράμμα της πρότασης και δίπλα τη λέξη ή τις λέξεις που αντιστοιχούν στα κενά

- Κατά τις χημικές αντιδράσεις σχηματίζονται νέα
- κατά τις χημικές αντιδράσεις τα άτομα δεν
- Οι χημικές αντιδράσεις που συνοδεύονται με έκλυση θερμότητας ονομάζονται.....
- Οι οξειδώσεις είναι

7) Απαντήστε στα παρακάτω ερωτήματα :

- Από ποια υποατομικά σωματίδια αποτελείται το άτομο;
- Ποιο το ηλεκτρικό φορτίο του κάθε σωματιδίου;
- Ποίων σωματιδίων ο αριθμός καθορίζει την ταυτότητα του στοιχείου;
- Γιατί τα άτομα είναι ηλεκτρικά ουδέτερα;

8) Γράψτε πέντε ιδιότητες των μετάλλων

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

9) Γράψτε ότι γνωρίζετε για το στρατόσφαιρικό όζον.

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ
copyright © 2005- 2006