

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

copyright © 2005- 2006

1. Να γράψετε τέσσερις ιδιότητες των μετάλλων .
2. Τι είναι μίγματα ; Ποια μίγματα ονομάζουμε ομογενή και ποια ετερογενή ; Να αναφέρετε από ένα παράδειγμα σε κάθε κατηγορία .
3. Αφού αναφέρετε τον νόμο του Λαβουαζιέ να δικαιολογήσετε γιατί η αντίδραση $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ δεν είναι ισοσταθμισμένη .
4. Τι ονομάζονται ιόντα και πως αυτά σχηματίζονται ;
 Σε 200g νερού διαλύουμε 50g ζάχαρη . Να υπολογίσετε την κατά βάρος περιεκτικότητα στα εκατό (% w/w) του διαλύματος .
5. Αφού αναφέρετε τι ονομάζουμε ατομικό και τι μαζικό αριθμό , να βρείτε το ατομικό και τον μαζικό του Ουρανίου που έχει στο άτομό του 92 ηλεκτρόνια και 143 νετρόνια .
6. Σε ένα υδατικό διάλυμα προσθέτουμε 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 .
7. Τι ονομάζουμε ατομικότητα ενός στοιχείου ; Τα στοιχεία χλώριο , θείο , άζωτο , σίδηρος έχουν ατομικότητα 2 , 6 , 2 , 1 το καθ' ένα αντίστοιχα . Να γράψετε ένα μόριο (μοριακό τύπο) από το καθ' ένα .
8. Να συμπληρωθούν τα κενά
 Η σύσταση των χημικών ενώσεων είναι ενώ των μιγμάτων μπορεί να Οι χημικές ενώσεις αποτελούνται από ένα είδος Τα μίγματα διαχωρίζονται στα συστατικά τους με μεθόδους ενώ οι χημικές ενώσεις με μεθόδους . Τα μίγματα δεν έχουν καθορισμένες αφού η σύστασή τους δεν είναι σταθερή .

copyright © 2005- 2006

copyright © 2005- 2006

Να απαντήσετε σε 6 από τις 9 ερωτήσεις