

ΧΗΜΕΙΑ

1. Να ονομάσετε τις μεταπτώσεις των αερίων καταστάσεων της ύλης :

copyright © 2005- 2006

ΣΤΕΡΕΟ

ΥΓΡΟ

2. Ποιες ιδιότητες ονομάζονται φυσικές και ποιες χημικές ; Να γράψετε από δύο παραδείγματα.
3. Ποιες είναι οι κοινές ιδιότητες των μετάλλων ;
4. α) Τι ονομάζουμε χημικό στοιχείο ;
β) Να γράψετε τα χημικά σύμβολα των παρακάτω στοιχείων :
Αργυρος , αργίλιο , ασβέστιο , μαγνήσιο , υδράργυρος , χαλκός , μόλυβδος , άζωτο .
5. Α) Τι ονομάζεται ατομικός και τι μαζικός αριθμός ενός ατόμου ;
Β) Έστω ένα άτομο με $A=27$ που διαθέτει ένα νετρόνιο παραπάνω από τα πρωτόνια . Να υπολογίσετε τον αριθμό των πρωτονίων, νετρονίων και ηλεκτρονίων του ατόμου .
6. Να γράψετε τις κοινές ιδιότητες των μιγμάτων .
7. Αν σε ένα διάλυμα ζάχαρης προσθέσουμε νερό :
α) Η μάζα του διαλύματος
β) Η μάζα του διαλύτη
γ) Η μάζα της διαλυμένης ουσίας
δ) Το διάλυμα γίνεται
ε) Η περιεκτικότητα του διαλύματος
Να συμπληρώσετε τη λέξη ή τις λέξεις που λείπουν .
8. Α) Να διατυπώσετε την αρχή διατήρησης της μάζας του Λαβουαζιέ .
Β) Ποιες αντιδράσεις ονομάζονται ενδόθερμες και ποιες εξώθερμες ;
9. Θέλουμε να παρασκευάσουμε 150 gr διαλύματος αλατόνερου 20 % κ.β.
Πόσο αλάτι και πόσο νερό θα χρησιμοποιήσουμε ;