

1. Τι εννοούμε λέγοντας : α) **Εξάτμιση** , β) **Εξάχνωση** , γ) **Συμπύκνωση** ;
2. Να γράψετε τις ιδιότητες των **Μετάλλων** .
3. Συμπληρώστε τον παρακάτω πίνακα :

ΥΛΙΚΟ	Μάζα	Όγκος	Πυκνότητα
A	0,5 Kg	0.2 L	
B		54 cm ³	2.7 g/cm ³
Γ	200 g		1.5 g/cm ³

4. Να γράψετε τα χημικά σύμβολα των στοιχείων : **Αργίλιο** , **Πυρίτιο** , **Άζωτο** , **Νάτριο** , **Θείο** , **Μαγνήσιο** .
5. Ποια είναι τα **υποατομικά σωματίδια** και τι γνωρίζετε για αυτά ;
6. Ποιας είναι οι διαφορές **Μιγμάτων – Χημικών Ενώσεων** ;
7. Συμπληρώστε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις :
 - A) Ο χημικός τύπος μιας ένωσης μας δείχνει , από ποια αποτελείται η ένωση και την με την οποία βρίσκονται τα των που συμμετέχουν στην ένωση.
 - B) Όταν αυξάνεται η σε μια χημική αντίδραση , αυξάνεται και η ταχύτητα της . Οι αντιδράσεις στις οποίες εκλύεται θερμότητα , ονομάζονται ενώ οι αντιδράσεις στις οποίες απορροφάται θερμότητα ονομάζονται
8. Διατυπώστε την **αρχή διατήρησης της μάζας** του Λαβουαζιέ . Πότε μια χημική εξίσωση είναι **ισοσταθμισμένη** ;
9. Διάλυμα ζάχαρης έχει περιεκτικότητα **8% w/v** . Σε **100 ml** αυτού του διαλύματος προσθέτουμε **100 ml** νερό . Ποια θα είναι η περιεκτικότητα στα εκατό κατ' όγκο (**w/v**) του διαλύματος που θα προκύψει ;