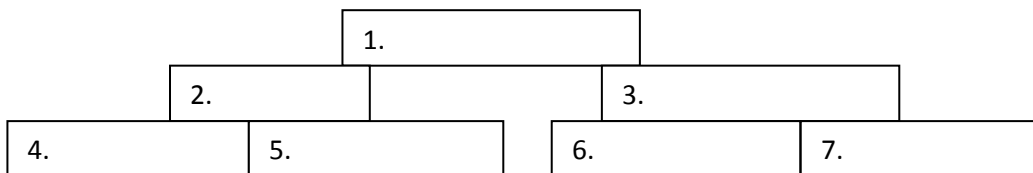


Χημεία Α' Λυκείου  
Φύλλο εργασίας 2<sup>ο</sup>

**Ταξινόμηση της ύλης-Εκφράσεις περιεκτικότητας**

17. Συμπληρώστε τις κενές θέσεις του παρακάτω διαγράμματος χρησιμοποιώντας τους όρους που είναι γραμμένοι με πλάγια γράμματα κάτω από το διάγραμμα.



*Μίγματα, Καθορισμένες ουσίες, Ετερογενή, Χημικές ενώσεις, Υλικά σώματα, Διαλύματα, Χημικά στοιχεία*

18. Συμπληρώστε τα κενά των παρακάτω προτάσεων (βοήθεια σχολικό βιβλίο σελ. 19):  
Μία καθαρή ουσία έχει ..... σύσταση και .....  
Ένα μίγμα έχει ..... σύσταση.  
Σε κάθε ετερογενές μίγμα θα βρούμε διακριτές .....  
*Μεταβλητή, ιδιότητες, φάσεις, καθορισμένη.*
19. Χαρακτηρίστε κάθε μια από τις παρακάτω προτάσεις ως σωστή ή λανθασμένη. Στη συνέχεια διορθώστε τις λανθασμένες:
- Κάθε ομογενές μίγμα λέγεται διάλυμα.
  - Τα διαλύματα αποτελούνται από τουλάχιστον δύο φάσεις.
  - Κάθε διάλυμα περιέχει το πολύ δύο συστατικά.
  - Ένα διάλυμα αποτελείται από διαλύτη και διαλυμένες ουσίες.
  - Ο πιο συνηθισμένος διαλύτης είναι το οινόπνευμα.
  - Ο αέρας ενός δωματίου είναι ένα αέριο διάλυμα.
  - Τα διαλύματα είναι υγρά.
  - Οι διαλυμένες ουσίες μπορεί να βρίσκονται στο διάλυμα με τη μορφή μορίων.
20. Αντιστοιχήστε κάθε έναν από τους όρους της αριστερής στήλης με ένα παράδειγμα της δεξιάς στήλης (ταιριάζουν όλα).

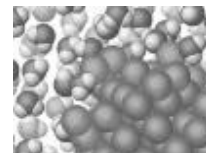
	Στήλη 1		Στήλη 2	Αντιστοίχιση
1	υδράργυρος	A	διάλυμα	A-
2	betadine	B	Χημική ένωση	B-
3	αμμοχάλικο	Γ	Χημικό στοιχείο	Γ-
4	Κέρμα των δύο ευρώ	Δ	Ετερογενές μίγμα	Δ-
5	αμμωνία			

21. Παρατηρήστε τα παρακάτω σχήματα. Στη συνέχεια απαντήστε στις ερωτήσεις που ακολουθούν:

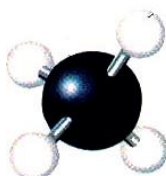
i)



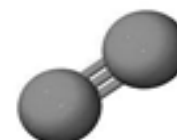
ii)



iii)



iv)



Χημεία Α' Λυκείου  
Φύλλο εργασίας 2<sup>ο</sup>

**Ταξινόμηση της ύλης-Εκφράσεις περιεκτικότητας**

A) Η εικόνα i παριστάνει ένα:

Μόριο χημικής ένωσης  Μόριο χημικού στοιχείου

Ομογενές μίγμα  Ετερογενές μίγμα

Γιατί:.....

B) Η εικόνα ii παριστάνει ένα:

Μόριο χημικής ένωσης  Μόριο χημικού στοιχείου

Ομογενές μίγμα  Ετερογενές μίγμα

Γιατί:.....

Γ) Η εικόνα iii παριστάνει ένα:

Μόριο χημικής ένωσης  Μόριο χημικού στοιχείου

Ομογενές μίγμα  Ετερογενές μίγμα

Γιατί:.....

Δ) Η εικόνα iv παριστάνει ένα:

Μόριο χημικής ένωσης  Μόριο χημικού στοιχείου

Ομογενές μίγμα  Ετερογενές μίγμα

Γιατί:.....

22. Συμπληρώστε τις παρακάτω προτάσεις:

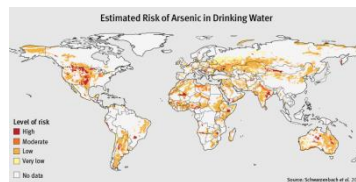
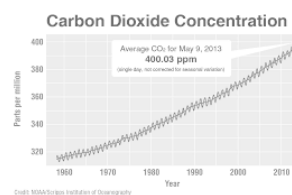
A) Όταν λέμε ότι ένα υδατικό διάλυμα ζάχαρης έχει περιεκτικότητα 8% w/w εννοούμε ότι .....

B) Ο φυσιολογικός ορός είναι υδατικό διάλυμα χλωριούχου νατρίου 0,9% w/v. Αυτό σημαίνει ότι .....

Γ) Η λοσιόν οινοπνεύματος που χρησιμοποιούμε έχει περιεκτικότητα 70% v/v. Αυτό σημαίνει ότι .....

Δ) Η περιεκτικότητα της ατμόσφαιρας σε διοξείδιο του άνθρακα είναι 400ppm. Αυτό σημαίνει ότι .....

Ε) 10 ppb αρσενικού είναι το ανώτατο επιτρεπτό όριο για το πόσιμο νερό. Αυτό σημαίνει ότι σε .....



23. Στην παρακάτω πρόταση σημειώστε τη σωστή απάντηση:

Αναμιγνύουμε 60 mL νερού με 20 mL H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (θειικού οξέος). Το διάλυμα που φτιάξαμε;

ζυγίζει 80g;  έχει περιεκτικότητα 25%w/w;

έχει περιεκτικότητα 20%v/v;  έχει περιεκτικότητα 25% v/v;

