

Ονοματεπώνυμο μαθητή/τριας:

.....

Τμήμα:

Βαθμός :

Υπογρ.Καθηγήτριας:

ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΛΑΤΣΙΩΝ

ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ: 2017 – 2018

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΙΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ 2018

Μάθημα: **Χημεία (25 μονάδες)**

Τάξη: Β΄

Ημερομηνία: 06/06/2018 Ώρα: 07:45 - 09:15

Διάρκεια: 90 λεπτά (1 ½ ώρα) (**Χημεία + Βιολογία**)

Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από έξι (6) σελίδες.

Να γράψετε με μπλε ή μαύρο μελάνι. Απαγορεύεται η χρήση διορθωτικού υλικού.

ΜΕΡΟΣ Α: Ερωτήσεις 1-2

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1- 2.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με 2.5 μονάδες.

Ερώτηση 1

Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα:

Μον.2.5

Διάλυμα	Διαλύτης	Διαλυμένη ουσία
	νερό	αλάτι
Λίπος - βενζίνη		
ασετόν – βερνίκι νυχιών		

Ερώτηση 2

Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα:

Μον.2.5

Όνομα χημικού στοιχείου	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων	Σθένος	Σύμβολο χημικού στοιχείου
Αργίλιο	13			14			

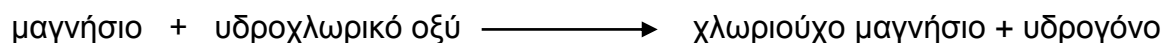
ΜΕΡΟΣ Β: Ερωτήσεις 3-4

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 3-4.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες.

Ερώτηση 3**Μον.2.5**

A. Δίνεται η πιο κάτω χημική αντίδραση:



i) Να γράψετε: Τα αντιδρώντα:

Τα προϊόντα:

ii) Κατά την χημική αντίδραση ελευθερώνεται **θερμότητα** στο περιβάλλον.

Η αντίδραση χαρακτηρίζεται ως

B. Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα:

Μον.2.5

Όνομα χημικού στοιχείου	Σύμβολο χημικού στοιχείου
υδρογόνο	
	Cu
κάλιο	
	Zn
ασβέστιο	

Ερώτηση 4

A. Να κατατάξετε τα παρακάτω σε ομογενή και ετερογενή μείγματα:

Μον.1.5

Λαδόξιδο, αλατόνερο, κρασί με νερό, σκόνη κιμωλίας με σκόνη καφέ, πέτρες με νερό, μελάνι.

ΟΜΟΓΕΝΗ	ΕΤΕΡΟΓΕΝΗ

B. Η παρέα στη διπλανή εικόνα παραγγέλλει καφέδες.

i) Σε τι διαφέρουν τα μείγματα των καφέδων που παρήγγειλαν; **Μον.1**

.....
.....

ii) Ποιαν ιδιότητα των μειγμάτων συμπεραίνουμε από την πιο πάνω παρατήρηση; **Μον.1**

.....
.....



Γ. Βρέχουμε ένα μαντίλι με μείγμα διαλύματος οινόπνευματος με νερό και το αναφλέγουμε. Παρατηρούμε ότι το οινόπνευμα καίγεται, όχι όμως το νερό.

i) Τα συστατικά του πιο πάνω μείγματος διατηρούν ή όχι τις ιδιότητές τους;

Μον. 0.5

.....

ii) Να εξηγήσετε την απάντησή σας στο πιο πάνω ερώτημα.

Μον.1

.....
.....

ΜΕΡΟΣ Γ:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

A. Το χλωριούχο νάτριο είναι μείγμα των χημικών στοιχείων που το αποτελούν.

α) Να γράψετε αν η πιο πάνω πρόταση είναι σωστή ή λανθασμένη.....

Mon.0.5

β) Να δικαιολογήσετε την πιο πάνω απάντησή σας αναφέροντας δύο λόγους.

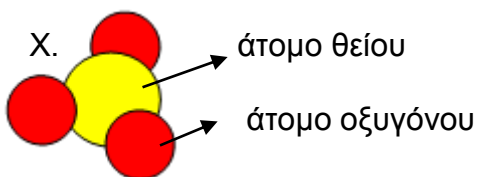
.....

.....

.....

.....**Mon.1**

B. Δίνονται πιο κάτω τα προσομοιώματα των μορίων X και ψ.



i. Να γράψετε τον χημικό τύπο του μορίου του κάθε προσομοιώματος.

Mon.0.5

X

ψ

ii) Ποιο από τα προσομοιώματα (X ή ψ) αντιπροσωπεύει μόριο χημικής ένωσης;

.....

Mon.0.5

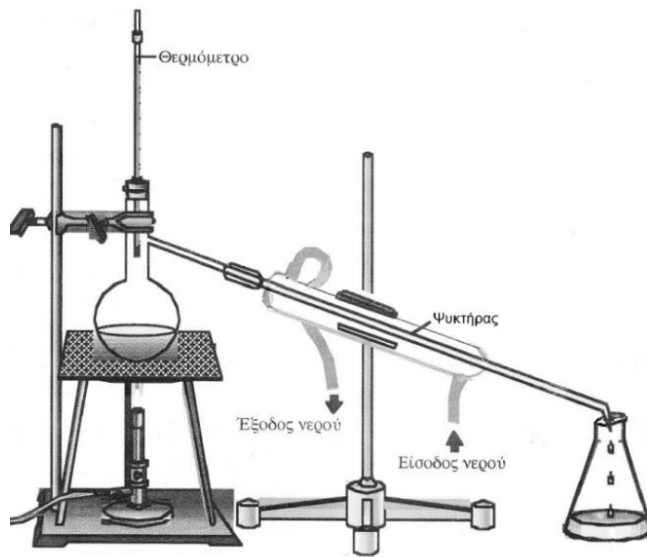
iii) Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας στο πιο πάνω ερώτημα.

Mon.0.5

.....

.....

Γ. Δίνεται η πιο κάτω συσκευή:



i) Να ονομάσετε τη φυσική μέθοδο διαχωρισμού μειγμάτων που φαίνεται πιο πάνω.

..... **Μον. 0.5**

ii) Σε ποια φυσική ιδιότητα πρέπει να διαφέρουν τα συστατικά ενός μείγματος, για να διαχωριστούν με την πιο πάνω μέθοδο;

..... **Μον. 1**

iii) Ποια αλλαγή στη φυσική κατάσταση του αερίου γίνεται μέσα στον ψυκτήρα;

Μον. 0.5

.....

iv) Πώς ονομάζεται η πιο πάνω μεταβολή;

Μον. 0.5

.....

Δ «Απόσταξη, διήθηση, εξάτμιση, φυγοκέντρωση, απόχυση, χρωματογραφία»

Ποια από τις πιο πάνω φυσικές μεθόδους διαχωρισμού θα επιλέξετε, για να πάρετε τα πιο κάτω συστατικά από τα μείγματα τους;

Μον.1

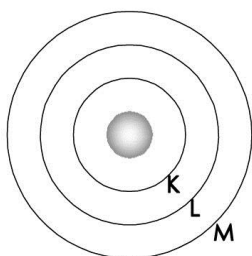
- το λάδι από πολτοποιημένες ελιές:
- τις χρωστικές ουσίες από μελάνι:
- το αλάτι από αλυκή:
- το οινόπνευμα (αλκοόλη) από το κρασί:

Ε. Να αντιστοιχίσετε τη Στήλη Ι με τη Στήλη ΙΙ.

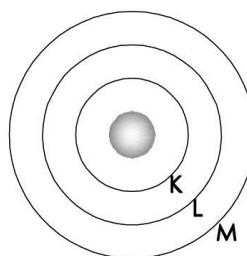
Μov.1

Στήλη Ι	Στήλη ΙΙ	Αντιστοίχιση
1) p	α) (0) φορτίο	1) →
2) Z	β) ατομικός αριθμός	2) →
3) e	γ) αμελητέα μάζα	3) →
4) n	δ) μαζικός αριθμός	4) →
	ε) (+) φορτίο	

Ζ. α) Να τοποθετήσετε τα ηλεκτρόνια στις ηλεκτρονικές στιβάδες στα πιο κάτω άτομα/ιόντα:



$^{35}_{17}\text{Cl}^-$



$^{40}_{18}\text{Ar}$

Μov.1

β) Ποιο από τα πιο πάνω στοιχεία είναι ευγενές αέριο;

Μov.0.5

Η. Το ανιόν του χημικού στοιχείου του οξυγόνου και το κατιόν του χημικού στοιχείου του μαγνησίου, έχουν 10 ηλεκτρόνια στο ηλεκτρονικό νέφος τους. Έχουν και τα δύο χημικά στοιχεία, σθένος δύο. Να βρείτε τον ατομικό αριθμό των δύο χημικών στοιχείων, δείχνοντας τον τρόπο υπολογισμού τους.

.....

..... **Μov.1**

ΕΙΣΗΓΗΤΡΙΕΣ:

Αρτεμισία Ράλλη
Θεμούλα Θεμιστοκλέους

Η ΔΙΕΥΘΥΝΤΡΙΑ

Χρυστάλλα Παντελή