

<b>ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΚΟΚΚΙΝΟΧΩΡΙΩΝ ΠΑΝΟΥ ΙΩΑΝΝΟΥ</b>		<b>ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ: 2015-2016</b>
<b>ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΙΟΥΝΙΟΥ 2016</b>		
<b>ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ</b>	<b>ΤΑΞΗ: Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ</b>	
<b>ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 06 /06/2016</b> <b>ΧΡΟΝΙΚΗ ΔΙΑΡΚΕΙΑ: 1.5 ώρες</b>	<b>Βαθμός/Αριθμητικώς: .....</b> <b>Ολογράφως: .....</b> <b>Υπογραφή Καθηγητή/τριας: .....</b>	
<b>Ονοματεπώνυμο: .....</b>		

### Οδηγίες:

- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τρία (3) ΜΕΡΗ.
- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από έξι (6) αριθμημένες σελίδες.
- Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή ταινίας (Tipp-Ex)
- Τα ερωτήματα να απαντηθούν **με μπλε στυλό στα φύλλα εξέτασης**.

Να απαντήσετε σε **ΟΛΑ** τα μέρη και σε **ΟΛΑ** τα ερωτήματα.

### **ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-2**

Να απαντήσετε σε **ΟΛΑ** τα ερωτήματα των ερωτήσεων 1-2.

(Σύνολο μονάδων 5)

#### **Ερώτηση 1**

Α) Να συμπληρώσετε τις πιο κάτω προτάσεις με τις κατάλληλες λέξεις:

- Στο άτομο υπάρχουν **2 περιοχές** ο ..... στο κέντρο και γύρω από αυτόν το .....
- Στα ηλεκτρονικά ουδέτερα άτομα ο αριθμός των ..... είναι ίσος με τον αριθμό των .....
- Ετερογενή ονομάζονται τα μείγματα που τα συστατικά τους ..... με γυμνό μάτι ή με μικροσκόπιο και κατανέμονται ανομοιόμορφα σε όλη τους την έκταση. (μον.2.5)

#### **Ερώτηση 2**

Α) Να βρείτε ποια είναι τα **αντιδρώντα** και ποια τα **προϊόντα** της πιο κάτω χημικής αντίδρασης:

Μαγνήσιο + υδροχλωρικό οξύ → χλωριούχο μαγνήσιο + υδρογόνο

Αντιδρώντα : .....

Προϊόντα : .....(μον.1)

Β) Να αναγνωρίσετε τα πιο κάτω όργανα του χημικού εργαστηρίου :



.....



.....



.....

(μον.1.5)

### **ΜΕΡΟΣ Β΄: Ερωτήσεις 3-4**

Να απαντήσετε σε **ΟΛΑ** τα ερωτήματα των ερωτήσεων 3 και 4.

(Σύνολο μονάδων 2x5=10)

#### **Ερώτηση 3**

Α) Να χαρακτηρίσετε καθένα από τα πιο κάτω μείγματα σαν ομογενές ή ετερογενές.

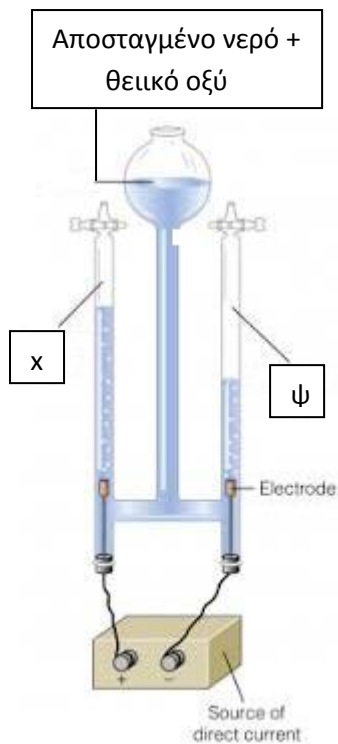
- 1) Ζαχαρόνερο .....
- 2) Χορτόσουπα .....
- 3) Αίμα .....
- 4) Κρασί .....

(μον.1)

Β) Να γράψετε τη μέθοδο με την οποία μπορούμε να διαχωρίσουμε τα συστατικά των πιο κάτω μειγμάτων.

- 1) Νερό και χαλίκια .....
- 2) Νερό και σκόνη κιμωλίας .....
- 3) Αλατόνερο .....
- 4) Τα συστατικά του μελανιού .....

(μον.1)



Γ) Πιο κάτω δίνεται η συσκευή ηλεκτρόλυσης του νερού .

ι) Να βρείτε τα δύο άγνωστα αέρια.

.....  
 .....

(μον.0.5)

ii) Ποια η σχέση του όγκου των 2 αέριων;

.....  
 .....

(μον.0.5)

iii) Να περιγράψετε τον τρόπο ανίχνευσης (αναγνώρισης) των 2 αερίων.

.....  
 .....  
 .....  
 .....

(μον.1)

Δ) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα:

Όνομα χημικού στοιχείου	Σύμβολο στοιχείου
Άζωτο	.....
.....	Cl
Ασβέστιο	.....
.....	Fe

(μον.1)

#### Ερώτηση 4

A) Να αναγνωρίσετε τα πιο κάτω σύμβολα επικινδυνότητας.



.....  
.....  
(μον.1)

B) Δίνεται το πιο κάτω προσομοίωμα ενός μορίου:



i) Να γράψετε αν το πιο πάνω μόριο είναι μόριο χημικού στοιχείου ή μόριο χημικής ένωσης.  
Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

.....  
(μον.1)

ii) Από πόσα άτομα αποτελείται ;

.....  
(μον.0.5)

Γ) Δίνονται οι πιο κάτω χημικές ουσίες : **αργίλιο, χλωριούχο κάλιο, οξυγόνο, διοξείδιο του άνθρακα, νάτριο, ζάχαρη**. Να τις κατατάξετε σε **χημικές ενώσεις** και **χημικά στοιχεία**.

Χημικές ενώσεις	Χημικά στοιχεία

(μον.1.5)

Δ) Να αναφέρετε δύο διαφορές μεταξύ **χημικών ενώσεων** και **μειγμάτων**.

.....

.....

.....

.....

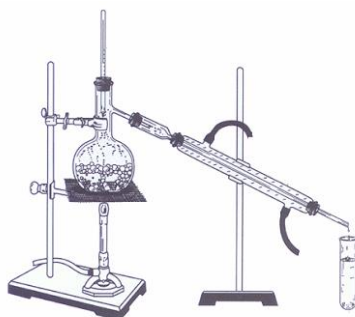
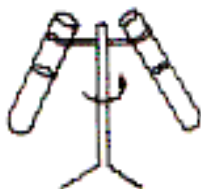
(μον.1)

### **ΜΕΡΟΣ Γ΄:**

Να απαντήσετε σε **ΟΛΑ** τα ερωτήματα της ερώτησης 5 .

(Σύνολο μονάδων 10)

A) Να γράψετε κάτω από τις πιο κάτω εικόνες ποια μέθοδο διαχωρισμού μειγμάτων παριστάνουν.



.....

.....

(μον.1)

B) Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα:

Σύμβολο χημικού στοιχείου	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός	p	n	e	Ηλεκτρονική δομή
${}^{9}_{19}\text{F}$	.....	.....	9	10	.....	.....
${}^{39}_{19}\text{K}$	.....	.....	.....	.....	.....	.....

(μον.3)

Γ) Σας δίνετε το χημικό στοιχείο  ${}^{27}_{13}\text{Al}$

Να γράψετε:

i) Την ηλεκτρονική δομή του ατόμου του αργιλίου:..... (μον.0.5)

ii) Αν το στοιχείο ανήκει στα μέταλλα ή τα αμέταλλα:..... (μον.0.5)

iii) Το σθένος του ατόμου του αργιλίου. Να δώσετε σύντομη εξήγηση.

.....  
.....  
.....

(μον.1)

vi) Να σχεδιάσετε το άτομο του  ${}^{35}_{17}\text{Cl}$  δίνοντας και τα υποατομικά σωματίδια του πυρήνα.



(μον.2)

Δi) Σας δίνονται οι πιο κάτω μεταβολές. Να δηλώσετε ποιες είναι **χημικές αντιδράσεις**.

1) Η καύση του ξύλου .....

2) Η βροχή .....

3) Η λειτουργία της φωτοσύνθεσης .....

4) Η τήξη του πάγο .....

(μον.1)

ii) Σας δίνεται η πιο κάτω χημική αντίδραση :

Μαγνήσιο + Οξυγόνο  $\rightarrow$  οξείδιο του μαγνησίου + θερμότητα

Να την χαρακτηρίσετε ως **ενδόθερμη** ή **εξώθερμη** και να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

.....  
.....  
.....

(μον.1)

**-ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ-**

Η Εισηγήτρια

Φλ. Μαυρουδή –Θεμιστοκλέους

Η Διευθύντρια

Χρ. Κουτσόφτα