

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ

<b>ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ</b> <b>ΤΑΞΗ : Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ</b> <b>ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ : 26/5/17</b> <b>ΧΡΟΝΟΣ : 90 λεπτά (ΧΗΜΕΙΑ+ΒΙΟΛΟΓΙΑ)</b>	<b>ΒΑΘΜΟΣ</b> <b>ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ : .....</b> <b>ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ : .....</b> <b>ΥΠΟΓΡΑΦΗ : .....</b>
<b>ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ : .....</b> <b>ΑΡ. : .....</b> <b>ΤΜΗΜΑ: .....</b>	
<b>Οδηγίες :</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από έξι (5) σελίδες.</li> <li>• Να απαντηθούν και τα τρία μέρη Α', Β' και Γ' του εξεταστικού δοκιμίου.</li> <li>• Το εξεταστικό δοκίμιο βαθμολογείται με 25 μονάδες.</li> <li>• Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή διορθωτικής ταινίας.</li> </ul>	

**ΜΕΡΟΣ Α' : Ερωτήσεις 1-2**

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1-2. Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με δυόμισι (2,5) μονάδες.

**Ερώτηση 1**

- α) Να συμπληρώσετε τον πίνακα που ακολουθεί, χαρακτηρίζοντας τα μείγματα ως ετερογενή ή ομογενή. (1μον.)

Μείγμα	Ετερογενές/Ομογενές
Λαδόξιδο	
Αλατόνερο	
Νερό + Κιμωλία	
Τσάι + Ζάχαρη	

- β) Να γράψετε την ηλεκτρονική δομή των στοιχείων :  $^{23}_{11}\text{Na}$  ,  $^{39}_{19}\text{K}$  ,  $^{35}_{17}\text{Cl}$

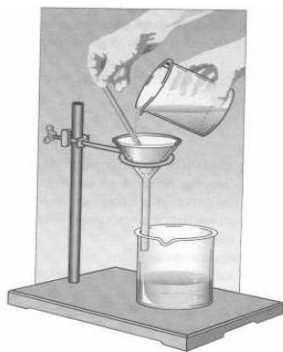
..... (1,5μον.)

## Ερώτηση 2

α) Να συμπληρώσετε στον πιο κάτω πίνακα, το όνομα ή το σύμβολο των χημικών στοιχείων που δίνονται: (1,5μον.)

Όνομα στοιχείου	Σύμβολο στοιχείου
	Be
Ήλιο	
	Ar
Φθόριο	
	Cu
Άζωτο	

β) Ποιες μεθόδους συμβολίζουν οι πιο κάτω διατάξεις ; (1μον.)

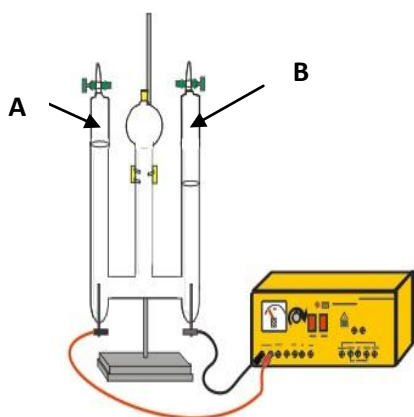


## ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 3-4

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 3 και 4. Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες.

### Ερώτηση 3

α) Αφού παρατηρήσετε προσεκτικά την πιο κάτω συσκευή να απαντήσετε τα ερωτήματα που ακολουθούν. (2,5μον.)



i. Πώς ονομάζεται η συσκευή;

.....

ii. Τι παράγεται στον σωλήνα A και τι στον σωλήνα B;

A: .....

B: .....

iii. Πώς ανιχνεύουμε το αέριο του σωλήνα Α;

.....  
.....

β) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα : (2,5μον.)

Σωματίδιο	Ατομικός Αριθμός	Μαζικός Αριθμός	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός Νετρονίων	Αριθμός Ηλεκτρονίων
$^{32}_{16}\text{S}$					
$^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$					

#### Ερώτηση 4

α) Να γράψετε την καταλληλότερη μέθοδο διαχωρισμού των μείγμάτων που ακολουθούν:

- νερό με άμμο .....
- θαλασσινό νερό .....
- νερό με οινόπνευμα ..... (1,5μον.)

β) Δίνονται τα πιο κάτω υποατομικά σωματίδια μερικών ατόμων και ιόντων:

A: 9p ,10e ,10n      B: 12p ,10e ,12n      Γ: 10p ,10e ,12n

Ποιο/α είναι κατιόν/ντα ; .....

Ποιο/α είναι ανιόν/ντα .....

Ποιο/α έχει/ουν δομή ευγενούς αερίου ..... (1,5μον.)

γ) Να συμπληρώσετε τον πίνακα που ακολουθεί :

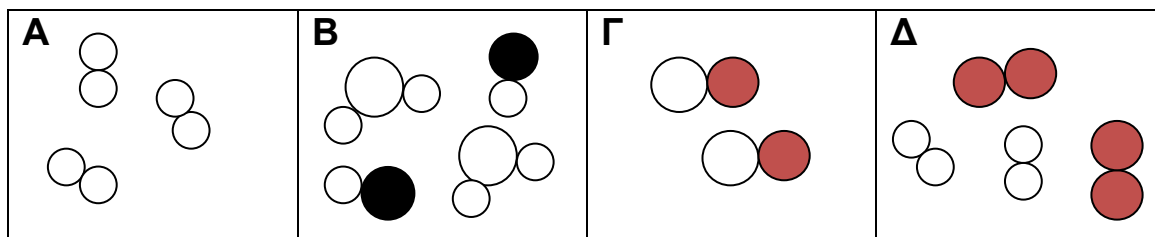
Μείγμα	Διαλύτης	Διαλυμένη Ουσία
Ζαχαρόνερο		
Μπρούντζος (90% χαλκός και 10% κασσίτερος)		

(2μον.)

### ΜΕΡΟΣ Γ': Ερώτηση 5

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5. Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

- α) Να χαρακτηρίσετε τα πιο κάτω προσομοιώματα ως: μόρια χημικής ένωσης, μόρια χημικού στοιχείου, μείγμα μορίων χημικών στοιχείων, μείγμα μορίων χημικών ενώσεων. (2μον.)



A : .....

B : .....

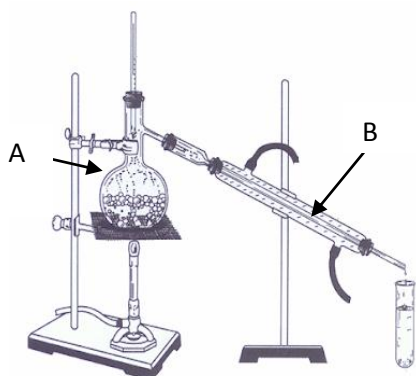
Γ : .....

Δ : .....

- β) Σας δίνονται τα χημικά στοιχεία :  $^{16}_8\text{O}$ ,  $^4_2\text{He}$ ,  $^{40}_{20}\text{Ca}$ .

Ποιο ή ποια από τα πιο πάνω χημικά στοιχεία είναι δισθενή και ανήκουν στα μέταλλα; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας. (3μον.)

- γ) Πιο κάτω βλέπουμε μια συσκευή .



- i. Είναι συσκευή που τη χρησιμοποιούμε για .....

- ii. Ποια μετατροπή συμβαίνει στο σημείο A ; .....

iii. Ποια μετατροπή συμβαίνει στο σημείο Β ; .....

iv. Στη σφαιρική φιάλη βάλαμε 2 υγρά. Ποιο είναι το κριτήριο για να μπορέσουμε να τα διαχωρίσουμε ;

.....  
.....

(2,5μον.)

δ) Με ποιο τρόπο ανιχνεύουμε το περιεχόμενο ενός δοκιμαστικού σωλήνα που περιέχει υδρογόνο ; (1μον.)

.....  
.....

ε) Να γράψετε 2 διαφορές που έχουν τα μείγματα από τις χημικές ενώσεις.

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

(1,5μον)

Εισηγητές

Συντονίστρια Β/Δ

Διευθυντής

.....

.....

.....

Λύδια Σοφοκλέους Κονναρή    Λύδια Σοφοκλέους Κονναρή    Ανδρέας Χριστοδουλίδης

.....

Χάρης Παπανικόλας