

**ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ**

**ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ 2016**

<b>Τάξη:</b> Β ' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ	<b><u>Βαθμός</u></b>
<b>Μάθημα:</b> Χημεία	<b>Αριθμητικώς:</b> .....
<b>Ημερομηνία:</b> 13 / 06 / 2016	<b>Ολογράφως:</b> .....
<b>Χρόνος εξέτασης:</b> 1,5 ώρες	<b>ΥΠΟΓΡΑΦΗ:</b> .....

**ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:** ..... **ΤΜΗΜΑ:**.....

**ΟΔΗΓΙΕΣ**

- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από πέντε ( 5) σελίδες. (συμπεριλαμβανομένης και της 1<sup>ης</sup> σελίδας)
- Το δοκίμιο βαθμολογείται με εικοσιπέντε ( 25) μονάδες.
- Οι απαντήσεις να δοθούν στο εξεταστικό δοκίμιο.
- Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού.
- Γράφετε μόνο με μελάνι, μπλε ή μαύρου χρώματος.
- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τρία μέρη, Α, Β και Γ. Να απαντήσετε όλα τα μέρη.

## **ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-2**

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1- 2.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με 2,5 μονάδες.

### **Ερώτηση 1**

α) Ποια μείγματα ονομάζονται ετερογενή και ποια ομογενή; Να γράψετε ένα παράδειγμα για την κάθε περίπτωση. (1,5 μ)

Ετερογενή:

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

Παράδειγμα : .....

Ομογενή:

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

Παράδειγμα : .....

β) Να γράψετε δίπλα από κάθε πρόταση αν είναι φυσικό ή χημικό φαινόμενο. (1 μ)

- ☐ Λιώσιμο των πάγων .....
- ☐ Τα σιδερένια κάγκελα σκουριάζουν .....
- ☐ Διάλυση άλατος στο νερό .....
- ☐ Ο χυμός του σταφυλιού γίνεται κρασί .....

### **Ερώτηση 2**

Να συμπληρώσετε στον πιο κάτω πίνακα, το όνομα ή το σύμβολο των χημικών στοιχείων που δίνονται. (2,5 μ)

Όνομα στοιχείου	Χημικό σύμβολο
Ασβέστιο	.....
Μαγνήσιο	.....
.....	N
Σίδηρος	.....
.....	Cu

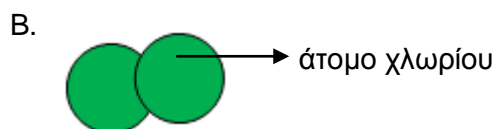
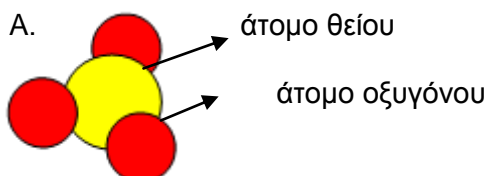
### ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 3-4

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 3-4.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες.

#### Ερώτηση 3

α) Δίνονται πιο κάτω τα προσομοιώματα των μορίων Α και Β.



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

A .....

B .....

(μ. 1)

ii. Ποιο από τα προσομοιώματα (Α ή Β) αντιπροσωπεύει μόριο χημικής ένωσης;

Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

(μ. 1,5)

β) Να εισηγηθείτε την καταλληλότερη μέθοδο για το διαχωρισμό των πιο κάτω μειγμάτων στα συστατικά τους.

- άμμος και νερό: .....
- έγχρωμα συστατικά μελανιού : .....
- άρωμα δυόσμου από φύλλα δυόσμου : .....
- συστατικά αίματος : .....
- Λειωμένη κιμωλία και νερό: .....

(μ. 2,5)

#### Ερώτηση 4

Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα :

(μ. 5)

Στοιχείο	Ατομικός αριθμός Z	Μαζικός αριθμός A	P <sup>+</sup>	n <sup>0</sup>	e <sup>-</sup>	Ηλεκτρονική δομή
Ca	20	40				
K	19			20		
Al	13			14		
P				15	15	
N		14				2/5

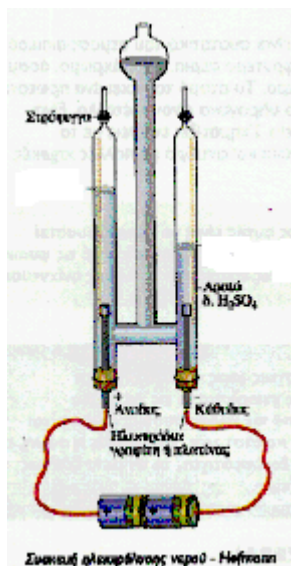
### ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

### Ερώτηση 5

Α) Δίνεται πιο κάτω η συσκευή ηλεκτρόλυσης του νερού :



- Τι επιτυγχάνεται με την ηλεκτρόλυση ;  
.....  
.....  
..... (μ. 1)

- Ποια είναι τα προϊόντα της ηλεκτρόλυσης;  
.....  
..... (μ. 1)

- Να περιγράψετε τον τρόπο ανίχνευσης των πιο πάνω προϊόντων.  
.....  
.....  
.....  
.....  
..... (μ. 2)

- Ποια είναι η αναλογία των όγκων των προϊόντων ;  
.....  
..... (μ. 1)

Β) Για να διαχωρίσουμε στο εργαστήριο, το αλάτι από το νερό χρησιμοποιήσαμε τη συσκευή του σχήματος που ακολουθεί.

α) Πώς ονομάζεται η μέθοδος αυτή; (μ. 0,5)

.....

β) Σε ποια διαφορετική ιδιότητα των συστατικών που διαχωρίζουμε, στηρίζεται η μέθοδος αυτή; (μ.1)

.....

.....

γ) Ποια αλλαγή στη φυσική κατάσταση του νερού πραγματοποιείται μέσα στο δοχείο **A**; (μ.1)

.....

.....

Η αλλαγή αυτή ονομάζεται .....

δ) Γιατί κατά τη διάρκεια του πειράματος έχουμε ανοικτό το νερό της βρύσης; (μ. 0,5)

.....

.....

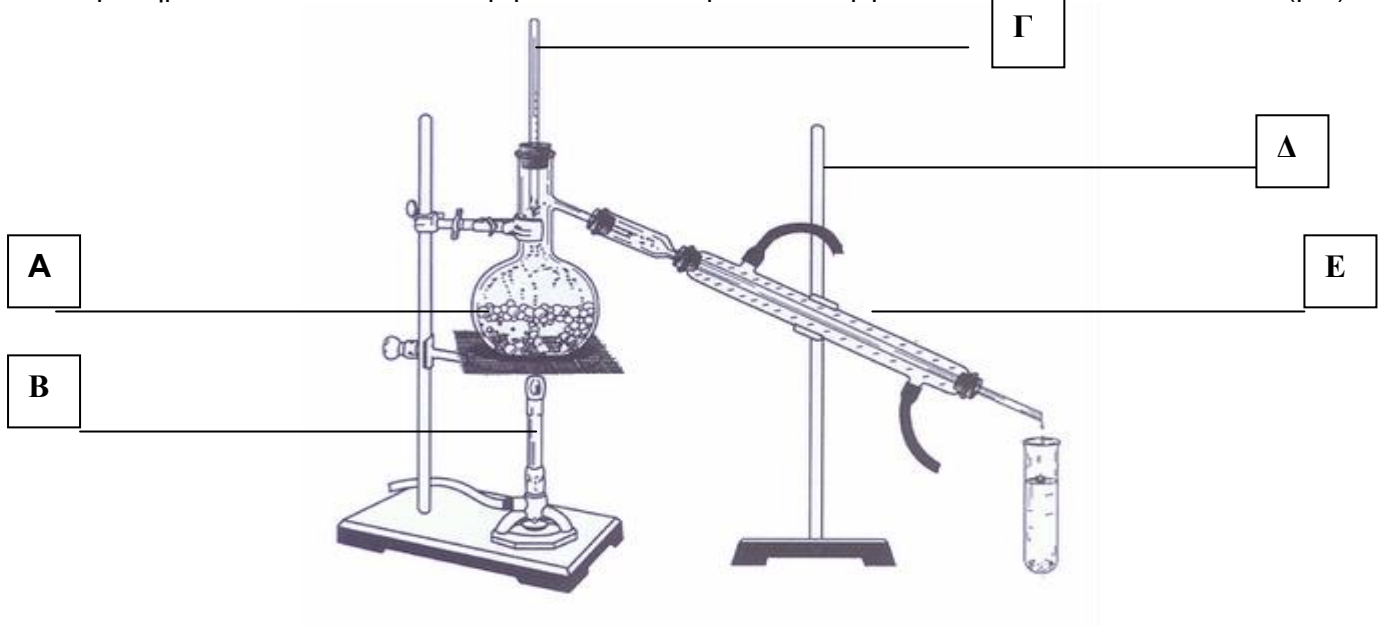
ε) Ποια αλλαγή στη φυσική κατάσταση του αερίου πραγματοποιείται στο όργανο **E**; (μ.1)

.....

.....

Η αλλαγή αυτή ονομάζεται .....

στ) Να συμπληρώσετε τα κενά που αναφέρονται στα ονόματα των οργάνων. (μ.1)



**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ**

Ο ΕΙΣΗΓΗΤΗΣ

Σκάρος Ρένος

.....

Ο ΣΥΝΤΟΝΙΣΤΗΣ

Κωνσταντινίδης Χρίστος

.....

Ο ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ

Χριστοδουλίδης Αντρέας

.....

