

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ 2017

<b>ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ</b>  <b>ΤΑΞΗ: Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ</b>  <b>ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 26 /05 /2016</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 τεσσερις (4) 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΄:** Αποτελείται από τις ερωτήσεις 1 και 2. Κάθε ερώτηση βαθμολογείται με **δυόμιση (2,5) μονάδες. Να απαντήσετε και στις δύο ερωτήσεις.**

**Ερώτηση 1**

**Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση βάζοντας ✓ στην κατάλληλη στήλη του πίνακα: μον2.5**

Μείγματα	Ομογενή	Ετερογενή
Ζάχαρη - νερό		
Κρασί		
Λάδι - νερό		
Θαλασσίνο νερό		
Αέρας		

**Ερώτηση 2**

Να συμπληρώσετε στον πιο κάτω πίνακα το όνομα ή το σύμβολο των χημικών στοιχείων που δίνονται.

μον2.5

Όνομα στοιχείου	Χημικό σύμβολο
Ασβέστιο	.....
.....	N
.....	Mg
.....	Zn
Άνθρακας	.....

**ΜΕΡΟΣ Β΄:** Αποτελείται από τις ερωτήσεις 3 και 4. Κάθε ερώτηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες. Να απαντήσετε σε όλες τις ερωτήσεις.

**Ερώτηση 3**

**α) Ποια μέθοδο διαχωρισμού θα χρησιμοποιήσετε (διαφορετική σε κάθε περίπτωση), για να:**

- i) καθαρίσετε νερό που περιέχει άμμο. \_\_\_\_\_ μον3
- ii) πάρετε νερό από αλατόνερο. \_\_\_\_\_
- iii) διαχωρίσετε τα χρώματα ενός μελανιού. \_\_\_\_\_
- iv) απομακρύνετε τα φύλλα του τσαγιού από το ζεστό ρόφημα. \_\_\_\_\_
- v) διαχωρίσετε το λάδι από τις πολτοποιημένες ελιές \_\_\_\_\_
- vi) πάρετε το αλάτι από το θαλασσινό νερό \_\_\_\_\_

**β) Να απαντήσετε στις παρακάτω ερωτήσεις.**

μον2

- i) Γιατί τα άτομα είναι ηλεκτρικά ουδέτερα;

---

- ii) Πού οφείλεται η μάζα του ατόμου;

---

- iii) Ποιο είναι το υποατομικό σωματίδιο που δεν έχει ηλεκτρικό φορτίο;

---

- iv) Ποια υποατομικά σωματίδια βρίσκονται στον πυρήνα του ατόμου;

---

**Ερώτηση 4**

α) Δίνονται τα πιο κάτω μοντέλα (προσομοιώματα) μορίων. Να σημειώσετε κάτω από το καθένα αν αποτελεί μόριο γημικής ένωσης (Χ.Ε) ή μόριο γημικού στοιχείου (Χ.Σ). μον2



β) Να συμπληρώσετε τα κενά:

μον3

- Τα διαλύματα στα οποία ο διαλύτης είναι το νερό ονομάζονται .....
- Το νερό διαλύει πάρα πολλές ουσίες και γι' αυτό χαρακτηρίζεται ως ..... διαλύτης.
- Το νερό είναι ..... ουσία, αφού μπορεί να διασπαστεί σε δύο ..... ουσίες, το ..... και το .....

**ΜΕΡΟΣ Γ΄:** Αποτελείται από την ερώτηση 5 η οποία βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

**Ερώτηση 5**

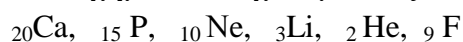
α) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα:

μον3

Σύμβολο στοιχείου	Ατομικός αριθμός (Z)	Μαζικός αριθμός (A)	Πρωτόνια (p)	Νετρόνια (n)	Ηλεκτρόνια (e)
$Al^{3+}$			13	14	
$O^{2-}$	8	16			

β) Δίνονται τα ακόλουθα χημικά στοιχεία με τους ατομικούς τους αριθμούς:

μον2.5



- Ποιο /α από αυτά ανήκουν στα ευγενή αέρια ; .....
- Ποιο /α από αυτά είναι μέταλλα;.....
- Ποιο/α από αυτά είναι αμέταλλα;.....
- Ποιο/α από αυτά έχουν συμπληρωμένη την εξωτερική τους στοιβάδα;.....
- Ποιο/α από αυτά όταν ευγενοποιηθούν έχουν σθένος 1;.....

γ) Δίνονται τα άτομα των χημικών στοιχείων:  ${}_{11}^{23}\text{Na}$  και  ${}_{15}^{31}\text{P}$

i. Να γράψετε την ηλεκτρονική τους δομή: μον0.5

**Na** : ----- **P** : -----

ii. Ποιο από αυτά είναι μέταλλο και ποιο αμέταλλο; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας. μον2

Μέταλλο: ----, επειδή -----  
-----

Αμέταλλο: ----, επειδή -----  
-----

iii. Να δώσετε το σθένος του κάθε στοιχείου. Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας. μον1.5

Σθένος Na = ----, επειδή -----  
-----

Σθένος P = ----, επειδή -----  
-----

iv. Το Na όταν ευγενοποιηθεί μετατρέπεται σε ..... και ο P όταν ευγενοποιηθεί μετατρέπεται σε ..... μον0,5

-ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ-

Οι εισηγήτριες  
Βαρβάρα Νικολαΐδου

Η Διευθύντρια  
Κυριακούλα Σάββα Μιχαηλίδου

Αντιγόνη Μαυρομουστάκη