



ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ - ΙΟΥΝΙΟΥ 2018

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ
ΤΑΞΗ: Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ
ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 08/06/2018

ΧΡΟΝΟΣ: 1,5 ΩΡΕΣ

Ώρα: 8:00 – 9:30

ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:

ΤΜΗΜΑ: ΑΡ. ΒΑΘΜΟΣ :

ΥΠΟΓΡΑΦΗ:

Οδηγίες:

- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από πέντε (5) σελίδες.
- Να απαντηθούν και τα τρία μέρη Α', Β' και Γ' του εξεταστικού δοκιμίου.
- Το εξεταστικό δοκίμιο βαθμολογείται με 25 μονάδες.
- Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή διορθωτικής ταινίας.

ΜΕΡΟΣ Α': Ερωτήσεις 1-2

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

Ερώτηση 1:

α) Τι ονομάζεται ομογενές μείγμα; Να δώσετε τον ορισμό και ένα παράδειγμα. **(μον. 1)**

.....

.....
.....
β) Τα υποατομικά σωματίδια του ατόμου είναι: **(μον. 1.5)**

* * *

Ερώτηση 2:

α) Τι είναι το σθένος μετάλλου; Να δώσετε τον ορισμό. **(μον. 1)**

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

β) Οι δύο ιδιότητες των μειγμάτων είναι: **(μον. 1)**

*
.....
*
.....

γ) Να συμπληρώσετε τα κενά στην παρακάτω πρόταση: **(μον. 0.5)**

Επειδή τα άτομα είναι ηλεκτρικά ο αριθμός των πρωτονίων είναι
ίσος με τον αριθμό των

ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 3-4

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

Ερώτηση 3:

α) Να γράψετε τα ονόματα των πιο κάτω χημικών στοιχείων. **(μον. 2)**

N

Ca

H

Mg

β) Να γράψετε τι είναι το διήθημα; **(μον. 0.5)**

.....
.....

γ) Να γράψετε τι είναι το απόσταγμα; **(μον. 0.5)**

.....
.....

γ) Δίνεται το μείγμα: αλάτι – νερό.

Να περιγράψετε πείραμα με το οποίο μπορείτε να το διαχωρίσετε στα συστατικά του. **(μον. 2)**

(Να γράψετε και τις παρατηρήσεις στις οποίες έχετε βασιστεί για την επιλογή σας.)

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

Ερώτηση 4:

α) Να γράψετε τα χημικά σύμβολα των πιο κάτω χημικών στοιχείων. **(μον. 2)**

Νάτριο

Χαλκός

Ψευδάργυρος

Οξυγόνο

β) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα. **(μον.2)**

	Z	A	P	n	e
$_{13}^{27}\text{Al}$					

γ) Τι είναι τα χημικά στοιχεία; Να δώσετε τον ορισμό. **(μον. 1)**

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

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

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

Ερώτηση 5:

i. Να σχεδιάσετε το μοντέλο του ατόμου του ${}^9_{19}\text{F}$ (μον. 1)

ii. Η ηλεκτρονική του δομή είναι: (μον. 0,5)

iii. Είναι μέταλλο ή αμέταλλο και γιατί; (μον. 1)

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

iv. Το σθένος του είναι: Να εξηγήσετε με σαφήνεια πώς το βρήκατε. (μον. 1)

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

β) Κατά την ηλεκτρολυτική διάσπαση του νερού σχηματίζονται δύο αέρια: το και το (μον. 1)

Να εξηγήσετε τον τρόπο με τον οποίον ανιχνεύονται τα δύο αέρια. (μον. 1.5)

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

γ) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα.

(μον. 4)

Χημικό στοιχείο	Νάτριο	Χλώριο
Ατομικός αριθμός	11	17
Μαζικός αριθμός	23	35
Φορτίο ιόντος	1 ⁺	1 ⁻
Είδος ιόντος (κατιόν/ανιόν)		
Αριθμός πρωτονίων στον πυρήνα ιόντος		
Αριθμός νετρονίων στον πυρήνα ιόντος		
Αριθμός ηλεκτρονίων του ιόντος		

-ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΤΙΚΟΥ ΔΟΚΙΜΙΟΥ-

Η Διευθύντρια

Μαρία Μιχαηλίδου