

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΙΟΥΝΙΟΥ 2018

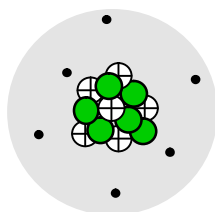
ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΤΑΞΗ: Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 29 /05 /2018 ΧΡΟΝΟΣ: 90 λεπτά (ΧΗΜΕΙΑ /ΒΙΟΛΟΓΙΑ)	ΒΑΘΜΟΣ ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ: ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ: ΥΠΟΓΡΑΦΗ:
ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΑΡ.: ΤΜΗΜΑ:	
Οδηγίες: <ul style="list-style-type: none"> Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τέσσερις (4) σελίδες. Να απαντηθούν και τα τρία μέρη Α΄, 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) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα με βάση την απεικόνιση του ατόμου του άνθρακα. (μ.1,5)



	Όνομα σωματιδίου	Αριθμός σωματιδίων
Θετικά φορτισμένα σωματίδια		
Αρνητικά φορτισμένα σωματίδια		
Σωματίδια χωρίς φορτίο		

- β) Ποιος είναι ο μαζικός αριθμός του ατόμου του άνθρακα; Να εξηγήσετε. (μ.1)

.....

Ερώτηση 2

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

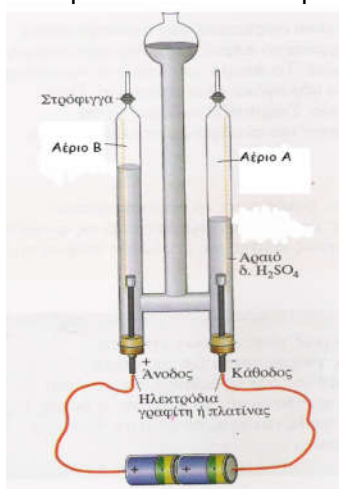
Όνομα στοιχείου	Χημικό σύμβολο
Κάλιο
.....	O
.....	S
ψευδάργυρος
.....	Cl

ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 3-4

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

Ερώτηση 3

Δίνεται η πιο κάτω συσκευή:



α) Πώς ονομάζεται η συσκευή; (μ.0,5)

.....

β) Ποιο είναι το αέριο με τη μεγαλύτερη αναλογία όγκων (Α ή Β); (μ.0,5)

γ) Πώς ονομάζεται το αέριο με τη μεγαλύτερη αναλογία όγκου και πως ανιχνεύεται; (μ.1.5)

.....
.....

δ) Πώς ονομάζεται το αέριο με τη μικρότερη αναλογία όγκου και πως ανιχνεύεται; (μ.1.5)

.....
.....

ε) Κατά το πείραμα διάσπασης του νερού με τη μέθοδο της ηλεκτρόλυσης έχουμε συλλέξει 100 mL αέριο υδρογόνο. Πόσος όγκος αερίου οξυγόνου (σε mL) παράχθηκε; (μ.1)

.....
.....

Ερώτηση 4

α) Να χαρακτηρίσετε κάθε ένα από τα πιο κάτω μείγματα ως ετερογενές ή ομογενές.

(μ.2)

Μείγμα	Ετερογενές / Ομογενές
Σάντουιτς	
Ζαχαρόνερο	
Αέρας	
Σοκολατούχο γάλα	

β) Να προτείνετε την απλούστερη μέθοδο διαχωρισμού που θα χρησιμοποιήσετε για να:

(μ.3)

Μείγμα	Μέθοδος διαχωρισμού
Συλλέξετε νερό από αλατόνερο	
Να διαχωρίσετε τα συστατικά του αίματος	
Να διαχωρίσετε το κόκκινο χρώμα από το μελάνι του μαρκαδόρου	
Συλλέξετε αλάτι από αλατόνερο	
Να διαχωρίσετε το βούτυρο από το γάλα	
Να καθαρίσετε νερό που περιέχει λάσπη	

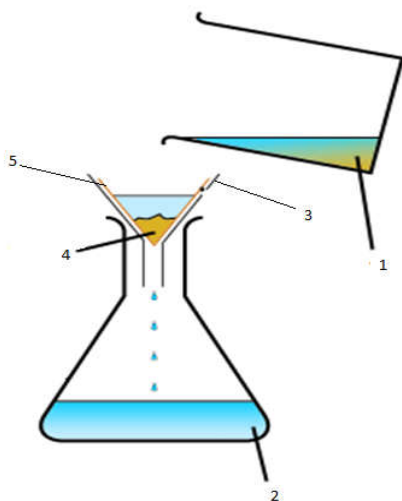
ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

Ερώτηση 5

α) Δίνεται η πιο κάτω συσκευή διαχωρισμού μειγμάτων.



ι. Σε ποια μέθοδο διαχωρισμού χρησιμοποιείται η πιο πάνω συσκευή (μ.0,5)

ii. Να γράψετε τι αντιπροσωπεύουν οι αριθμοί στην πιο πάνω συσκευή: (μ. 1)

1 2
3 4

iii. Μπορούμε να διαχωρίσουμε με διήθηση τα συστατικά του αλατόνευρου ή όχι και γιατί; (μ.0,5)
.....

iv. Ποια κατηγορία μειγμάτων μπορούμε να διαχωρίσουμε με την πιο πάνω συσκευή (μ.0,5)
.....

β) i. Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα: (μ.4)

Στοιχείο	p	n	e	Ηλεκτρονική δομή
$^{20}_{10}\text{Ne}$				
$^{32}_{16}\text{S}$				
$^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$				
$^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$				

ii. Ποιο είναι το σθένος του $^{32}_{16}\text{S}$; (μ.0,5)
.....

iii. Γιατί τα ιόντα δεν είναι ηλεκτρικά ουδέτερα; (μ.0,5)
.....

γ) Να σημειώσετε σε ποια από τα παρακάτω φαινόμενα πραγματοποιείται χημική αντίδραση. Να σημειώσετε ✓ για χημική αντίδραση και X για μη πραγματοποίηση χημικής αντίδρασης. (μ.2.5)

- Όταν καίγεται οινόπνευμα: _____
- Ο βρασμός του νερού: _____
- Ηλεκτρόλυση νερού: _____
- Το σκούριασμα μιας καρφοβελόνας: _____
- Το στέγνωμα των ρούχων: _____

-ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ-

Ο Διευθυντής
Τομάζος Παπαχρίστου