

ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΑΠΟΣΤΟΛΟΥ ΠΑΥΛΟΥ-ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ 2016-2017

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΙΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ 2017

Μάθημα : **Χημεία**

Ημερομηνία : 29 / 05 / 2017

Βαθμός :

Τάξη : Β΄ Γυμνασίου

Υπογραφή :

Χρόνος : 1,5 ώρα (**Χημεία - Βιολογία**) : Ώρα : 11 π.μ.- 12.30 μ.μ.

Ονοματεπώνυμο :

.....

Τμήμα : Αριθμός :

ΟΔΗΓΙΕΣ :

Το δοκίμιο αποτελείται από έξι (6) σελίδες .

Απαγορεύεται η χρήση διορθωτικού υγρού.

Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τα μέρη: Α, Β και Γ .Να απαντήσετε σε

ΟΛΑ ΤΑ ΜΕΡΗ, στον κενό χώρο μετά από κάθε ερώτηση .

ΜΕΡΟΣ Α΄ : (5 μον.) Ερωτήσεις 1-2

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

Ερώτηση 1

α) Να γράψετε τα σύμβολα των πιο κάτω χημικών στοιχείων: (1,5μ.)

Μαγνήσιο..... Κάλιο.....

Ασβέστιο..... Άνθρακας

Θείο..... Υδρογόνο

β) Να συμπληρώσετε τις προτάσεις που ακολουθούν: (1μ.)

i) Τα ομογενή μείγματα ονομάζονται και

ii) Ο πυρήνας ενός ατόμου αποτελείται από και

iii) Τα μείγματα των οποίων τα συστατικά φαίνονται με γυμνό μάτι ή μικροσκόπιο ονομάζονται μείγματα .

Ερώτηση 2

α) Να γράψετε τα ονόματα των πιο κάτω χημικών στοιχείων : (1,5μ.)

Br..... Na.....

N O.....

F Al.....

β) Να χαρακτηρίσετε με (Ο) τα ομογενή και με (Ε) τα ετερογενή μείγματα. (1μ.)

Νερό της βρύσης Κρασί.....

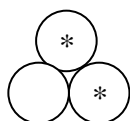
Λαδολέμονο Άμμος με νερό

ΜΕΡΟΣ Β : (10 μον.) Ερωτήσεις 3-4

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

Ερώτηση 3

α) Να σημειώσετε ποια από τα παρακάτω μόρια αντιστοιχούν σε μόρια χημικού στοιχείου και ποια σε μόρια χημικής ένωσης. (1,5μ.)



CO₂



.....

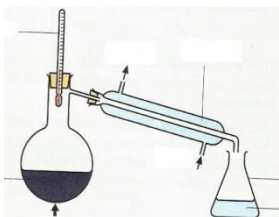
β) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα : (1 μ.)

Στοιχείο	Πρωτόνια	Νετρόνια	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός
K	19			39
P	15	16		

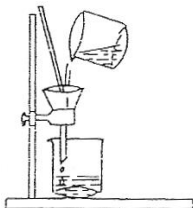
γ) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα γράφοντας ποιος είναι ο διαλύτης και ποια είναι η διαλυμένη ουσία . (1 μ.)

Διάλυμα	Διαλύτης	Διαλυμένη ουσία
Λίπος-πετρέλαιο		
Αλατόνερο		

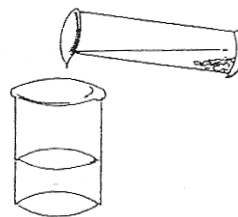
δ) Να ονομάσετε τις πιο κάτω μεθόδους διαχωρισμού μειγμάτων: (1,5μ.)



.....



.....



.....

Ερώτηση 4

α) Να χαρακτηρίσετε τα ακόλουθα υλικά που είναι υπογραμμισμένα ως μείγματα ή χημικές ενώσεις ή χημικά στοιχεία : (2 μ.)

- Το μαγνήσιο είναι ένα στερεό που δε διασπάται σε απλούστερες ουσίες.
- Ο ατμοσφαιρικός αέρας περιέχει άζωτο, οξυγόνο, διοξείδιο του άνθρακα και άλλα αέρια σε μικρότερη περιεκτικότητα
- Το νερό διασπάται σε απλούστερες ουσίες
- Το αλάτι έχει διαφορετικές ιδιότητες από τα συστατικά του

β) Κατά την ηλεκτρολυτική διάσπαση του νερού παράγονται 30 ml αερίου Χ και 60 ml αερίου Ψ.

i) Ποιο είναι το αέριο Χ και ποιο είναι το αέριο Ψ; (1 μ.)

.....
.....

ii) Πώς ανιχνεύεται το αέριο Ψ; (0,5μ.)

.....
.....

γ) i) Σε ποια υποατομικά σωματίδια οφείλεται η μάζα του ατόμου ; (0,5μ.)

.....
.....

ii) Πού οφείλεται το μέγεθος του ατόμου; (0,5μ.)

.....
.....

δ) Τα ιόντα με αρνητικό φορτίο ονομάζονται ενώ τα ιόντα με θετικό φορτίο ονομάζονται (0,5μ.)

ΜΕΡΟΣ Γ': (10 μον.)

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

Ερώτηση 5

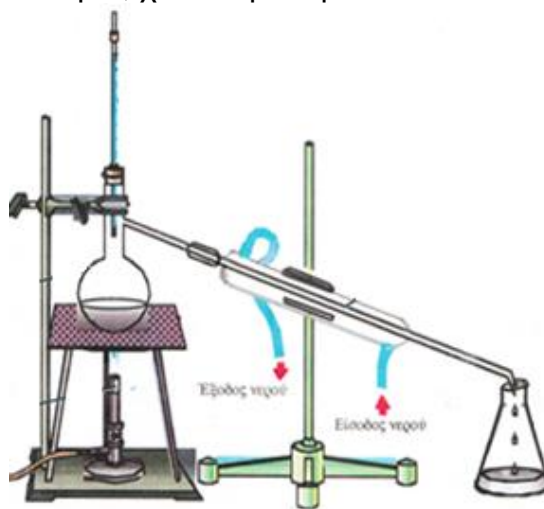
α) Να συμπληρώσετε τον πίνακα που ακολουθεί :

(2 μ.)

	P	n	e	Ηλεκτρονική δομή
$\begin{matrix} 32 \\ S \\ 16 \end{matrix}$				
$\begin{matrix} 32 \\ S^{2-} \\ 16 \end{matrix}$				

β)i) Να υπογραμμίσετε ποιο από τα ακόλουθα μείγματα θα μπορούσε να διαχωριστεί στα συστατικά του με την πιο κάτω συσκευή . (0,75μ.)

Χώμα με νερό, αλατόνερο , χαλίκια με νερό .



ii) Σε ποια διαφορετική ιδιότητα των συστατικών του μείγματος στηρίζομαστε για να εφαρμόσουμε την πιο πάνω μέθοδο διαχωρισμού; (0,5μ)

iii) Στο πιο πάνω διάγραμμα να τοποθετήσετε το γράμμα **B** στην περιοχή που γίνεται ο βρασμός και το γράμμα **Y** στην περιοχή που γίνεται η υγροποίηση. (0,5μ)

γ) Να μελετήσετε τον πιο κάτω πίνακα και να απαντήσετε στα ερωτήματα που ακολουθούν.

Σωματίδιο	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων
A	12	12	10
B	9	10	10
Γ	19	20	19

i) Ποιο σωματίδιο του πιο πάνω πίνακα είναι ανιόν; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας. (1μ.)

.....

ii) Ποιο σωματίδιο του πιο πάνω πίνακα είναι ουδέτερο άτομο; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας. (1μ.)

.....

δ) Δίνεται το άτομο του χημικού στοιχείου ³⁵

Cl

17

i) Να σχεδιάσετε το άτομο αυτό κατανέμοντας τα ηλεκτρόνιά του στις ηλεκτρονικές του στιβάδες. Μέσα στον πυρήνα να φαίνεται ο αριθμός των σωματιδίων που υπάρχουν. (1,25 μ.)

ii) Τι σθένος έχει το χλώριο και γιατί; (1μ.)

.....

iii) Το χλώριο είναι μέταλλο ή αμέταλλο; Να εξηγήσετε την απάντησή σας. (1μ.)

.....

ε) Να γράψετε δύο λόγους για τους οποίους το αλατόνερο δεν είναι χημική
ένωση . (1μ.)

i)

.....

ii)

.....

Οι Εισηγητές :

Ευαγγελία Χαραλάμπους

.....

Η Συντονίστρια:

Ελένη Γεωργιάδου Μακαρίου

.....

Η Διευθύντρια:

Μαρία Θεοφάνους

.....

Χάρης Παπανικόλας

.....

