


Όνοματεπώνυμο: Τμήμα: Αρ.:	<div style="text-align: center;">  <p>ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΛΙΝΟΠΕΤΡΑΣ ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ 2017-2018</p> <p>ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ/ΙΟΥΝΙΟΥ 2018</p> <p>ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΤΑΞΗ: Β΄</p> </div>
ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 01/06/2018 ΧΡΟΝΙΚΗ ΔΙΑΡΚΕΙΑ: 90 λεπτά (Χημεία- Βιολογία)	Βαθμός: Ολογράφως: Όνομα Καθηγητή/τριας: Υπογραφή:

- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τέσσερις (4) αριθμημένες σελίδες.
- Να απαντηθούν και τα τρία μέρη Α΄, Β΄ και Γ΄ του εξεταστικού δοκιμίου.
- Το παρόν εξεταστικό δοκίμιο βαθμολογείται με 25/100 μονάδες.
- Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή ταινίας (Tipp-Ex).

ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-2

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1- 2.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με δυόμιση (2,5) μονάδες.

Ερώτηση 1

α) Να συμπληρώσετε με μια λέξη τα κενά στις πιο κάτω προτάσεις : (μον. 1)

- Ο αριθμός των ηλεκτρονίων ενός ατόμου είναι ίσος με τον αριθμό των του.
- Ο μέγιστος αριθμός ηλεκτρονικών στιβάδων ενός ατόμου είναι
- Διάλυμα ονομάζεται κάθε μείγμα.
- Τα υποατομικά σωματίδια που έχουν αμελητέα μάζα είναι τα

β) Να χαρακτηρίσετε τις πιο κάτω προτάσεις ως ορθές (Ο) ή λανθασμένες (Λ): (μον. 1,5)

- Ενδόθερμες αντιδράσεις είναι οι χημικές αντιδράσεις κατά τις οποίες ελευθερώνεται θερμότητα στο περιβάλλον
- Ετερογενή μείγματα είναι τα μείγματα των οποίων τα συστατικά δεν διακρίνονται με γυμνό μάτι ή κοινό μικροσκόπιο
- Στο μείγμα ζάχαρη-νερό ο διαλύτης είναι το νερό

Ερώτηση 2

Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα:

(μον. 2,5)

Όνομα χημικού στοιχείου	Σύμβολο χημικού στοιχείου
Σίδηρος	
Ήλιο	
	N
Χαλκός	
	S

ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 3 - 4

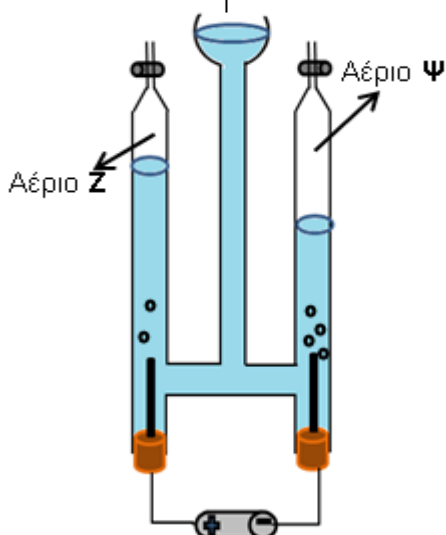
Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 3 - 4.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες.

Ερώτηση 3

α) Δίνεται η πιο κάτω συσκευή. Να απαντήσετε στα ακόλουθα ερωτήματα:

Αποσταγμένο νερό και σταγόνες θειικού οξέος



I. Τι επιτυγχάνεται με τη συσκευή αυτή; (μον. 0,5)

.....

II. Πώς ονομάζονται τα δύο αέρια; (μον. 1)

Αέριο Z:

Αέριο Psi:

III. Αν ο όγκος του αερίου Psi είναι 38ml, τότε ο όγκος του αερίου Z είναι (μον. 0,5)

iv. Ποιο αέριο καίγεται εκρηκτικά; (μον. 0,5)

β) Να αναφέρετε την πιο απλή μέθοδο διαχωρισμού που θα χρησιμοποιήσετε για να διαχωρίσετε τα ακόλουθα μείγματα στα συστατικά τους: (μον. 1,5)

- σκόνη κιμωλίας - νερό :
- αλάτι - νερό:
- κρέμα γάλακτος - νερό:

γ) Να γράψετε ποιο/ποια είναι τα αντιδρώντα στην πιο κάτω χημική αντίδραση: (μον. 1)



.....

Ερώτηση 4

α) Να συμπληρώσετε τα κενά στον παρακάτω πίνακα: (μον. 4,5)

Χημικό στοιχείο	Ηλεκτρονική δομή	Αριθμός ηλεκτρονίων σθένους	Μέταλλο/Αμέταλλο/Ευγενές αέριο
$^{16}_8O$			
$^{20}_{10}Ne$			
$^{27}_{13}Al$			

β) Να υπολογίσετε το σθένος του χημικού στοιχείου που χαρακτηρίσατε ως αμέταλλο στον πιο πάνω πίνακα: (μον. 0,5)

.....
.....

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

Ερώτηση 5

α) Το ανιόν του φθορίου (F^-) έχει ηλεκτρονική δομή 2.8 και στον πυρήνα του 10 νετρόνια. Να υπολογίσετε τον ατομικό και τον μαζικό αριθμό του ατόμου του φθορίου:

(μον. 1)

Ατομικός αριθμός:

Μαζικός αριθμός:

β) Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα:

(μον. 4,5)

Σωματίδιο	Αριθμός p	Αριθμός n	Αριθμός e
${}^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$			
${}^{23}_{11}\text{Na}$			
${}^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$			

γ) Δίνονται πιο κάτω, τα προσομοιώματα των μορίων Α, Β και Γ.

Σας δίνονται οι εξής πληροφορίες:

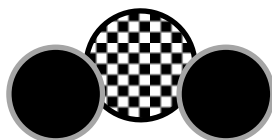
Β = μόριο νερού,



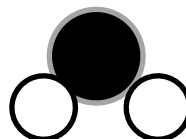
= άτομο οξυγόνου,



= άτομο άνθρακα



Α



Β



Γ

- Να γράψετε ποιο/ποια προσομοιώματα απεικονίζουν μόρια χημικών στοιχείων και να δικαιολογήσετε την απάντησή σας: (μον. 2)

.....

- Να γράψετε τους χημικούς τύπους των μορίων Α, Β και Γ: (μον. 1,5)

Α:

Β:

Γ:

- Να γράψετε τα ονόματα των μορίων Α και Γ: (μον. 1)

Α: Γ:

Οι Εισηγήτριες

Κατερίνα Βαρελλά Β.Δ

.....

Νόβια Πηλείδου

.....

Ο Διευθυντής

Κώστας Κωνσταντίνου

.....