

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ 2019

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΤΑΞΗ: Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 27/05/2019 ΧΡΟΝΟΣ: 90 λεπτά (ΧΗΜΕΙΑ /ΒΙΟΛΟΓΙΑ)	ΒΑΘΜΟΣ ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ: ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ: ΥΠΟΓΡΑΦΗ:
ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΑΡ.:ΤΜΗΜΑ:	
<u>ΟΔΗΓΙΕΣ:</u> - 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. - Να γράψετε τις απαντήσεις σας <u>στο εξεταστικό δοκίμιο</u>, στον κενό χώρο μετά από κάθε ερώτηση.	

ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-2.

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1- 2.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με 2,5 μονάδες.

Ερώτηση 1

Να αντιστοιχίσετε τα γράμματα της Στήλης Ι με τους αριθμούς της Στήλης ΙΙ.

(μ.2,5)

ΣΤΗΛΗ Ι	ΣΤΗΛΗ ΙΙ	Απάντηση
α) Νετρόνιο	1) Ταυτότητα του ατόμου	α) ----->
β) Μαζικός αριθμός	2) Δεν έχει φορτίο	β) ----->
γ) Σύμβολο τρίτης στιβάδας	3) Έχει απειροελάχιστη μάζα	γ) ----->
δ) Ηλεκτρόνιο	4) Μάζα του πυρήνα	δ)----->
ε) Ατομικός αριθμός	5) M	ε) ----->

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
.....	O
Βρώμιο	
.....	N
Μαγνήσιο	
.....	I

ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 3-4

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 3-4.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες.

Ερώτηση 3

Α. Σε ποια από τα παρακάτω φαινόμενα πραγματοποιείται χημική αντίδραση; Να σημειώστε ✓ για χημική αντίδραση και Χ για μη ύπαρξη χημικής αντίδρασης:

- α) Όταν καίγεται ένα φύλλο χαρτί _____ (μ.3)
- β) Το στέγνωμα των ρούχων. _____
- γ) Όταν λιώνει ένα παγάκι _____
- δ) Όταν το γάλα γίνεται χαλούμι _____
- ε) Ένα μήλο πέφτει από το δέντρο _____
- στ) Το σκούριασμα μιας καρφοβελόνας. _____

Β. Δίνεται η πιο κάτω χημική αντίδραση. Να γράψετε, ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια είναι τα προϊόντα:

(μ. 2)

Κάλιο + Νερό $\longrightarrow$ Υδροξείδιο Καλίου + Υδρογόνο

Αντιδρώντα: _____

Προϊόντα: _____

Ερώτηση 4

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

(μ. 2)

Μείγμα	Ετερογενές / Ομογενές
Κανέλα με αλάτι	
Αλατόνερο	
Παγωμένο τσάι	
Ασβέστης στο νερό	

Β. Δίνονται τα πιο κάτω προσομοιώματα μορίων καθώς και τι αντιπροσωπεύει το κάθε σχήμα. Να γράψετε τον μοριακό τύπο για το καθένα. (ΝΑ ΓΡΑΨΕΤΕ ΤΑ ΧΗΜΙΚΑ ΣΥΜΒΟΛΑ ΜΕ ΤΗ ΣΕΙΡΑ ΠΟΥ ΠΑΡΟΥΣΙΑΖΟΝΤΑΙ ΤΑ ΑΤΟΜΑ). (μ.2)

	<u>Προσομοίωμα</u>	<u>Μοριακός τύπος</u>
(α) = άτομο Υδρογόνου = άτομο Οξυγόνου		_____
(β) = άτομο Άνθρακα = άτομο Υδρογόνου = άτομο Οξυγόνου	<u>Προσομοίωμα</u> 	<u>Μοριακός τύπος</u> _____

Γ. Συμπλήρωσε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις : (μ.1)

- Ο μαζικός αριθμός είναι το άθροισμα των _____ και των _____.
- Όταν ένα άτομο _____ ηλεκτρόνια, μετατρέπεται σε θετικά φορτισμένο ιόν το ποίο ονομάζεται _____.

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

Ερώτηση 5

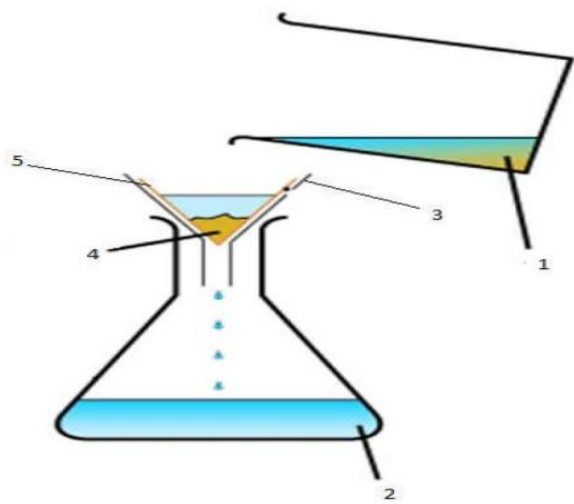
Α. Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα: (μ.3)

Σύμβολο στοιχείου	Ατομικός αριθμός (Z)	Μαζικός αριθμός (A)	Πρωτόνια (p)	Νετρόνια (n)	Ηλεκτρόνια (e)	Ηλεκτρονική δομή
Na		23		12		
Mg ²⁺	12	24				
F ⁻				10		2/8

Β. Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα: (μ.4)

α/α	Διάλυμα	Διαλύτης	Διαλυμένη ουσία
1	Ζαχαρόνερο		
2	Νέφτης - Λαδομπογιά		
3	Μπρούντζος (90 % Cu + 10 % Sn)		
4	Βερνίκι νυχιών - Ασετόν		

Γ. α) Δίνεται η πιο κάτω συσκευή διαχωρισμού μειγμάτων.



i 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 αλατόνερου ή όχι και γιατί; (μ.0,5)

.....
.....

Δ. Ποια μέθοδο διαχωρισμού θα χρησιμοποιήσετε για να: (μ. 1)

- συλλέξετε αλάτι από αλατόνερο ;
- καθαρίσετε νερό που περιέχει μικρές πέτρες;
- διαχωρίσετε στα συστατικά του το μείγμα νερού –σκόνης κιμωλίας;
- να πάρετε νερό από αλατόνερο;

ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΤΙΚΟΥ ΔΟΚΙΜΙΟΥ ΧΗΜΕΙΑΣ.

Η Διευθύντρια

.....

Δρ. Καρμά Αγάθη