

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ - 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 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. • Να γράψετε τις απαντήσεις πάνω στο εξεταστικό δοκίμιο στον κενό χώρο κάθε ερώτησης. 	

ΜΕΡΟΣ Α΄:

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

Ερώτηση 1

Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα με το όνομα ή το σύμβολο του χημικού στοιχείου.

Όνομα χημικού στοιχείου	Σύμβολο χημικού στοιχείου
Υδρογόνο	
Αλουμίνιο	
	F
	K
	Ca

(5.1/2=2,5μ)

Ερώτηση 2

Να προτείνετε τον κατάλληλο διαλύτη για να καθαρίσετε:

Λάδια αυτοκινήτου:

Βερνίκι νυχιών:

Τσίχλα από παντελόνι:

Μπογιά από ξύλο:

Ζάχαρη από κουταλάκι:.....

(5.1/2=2,5μ)

ΜΕΡΟΣ Β΄:

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 3 - 4.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με πέντε (5) μονάδες.

Ερώτηση 3

α) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα.

Μείγμα	Ομογενές /ετερογενές	Μέθοδος διαχωρισμού
Χρώματα μελανιού		Χρωμάτων:
Νερό με άμμο		Άμμου από νερό με άμμο:
Αλατόνερο		Νερού από αλατόνερο:
Νερό με σκόνη κιμωλίας		Σκόνης κιμωλίας από νερό:

(4.1/4+4.1/2=3μ)

β) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα:

Χημικό στοιχείο	A	Z	p	n	e
¹¹ B					
⁵ .. Li				3	4

(8.1/4=2μ)

Ερώτηση 4

α) Το μαγειρικό αλάτι ή αλλιώς χλωριούχο νάτριο είναι απλή ή σύνθετη ουσία;

Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

.....
.....

(1,5μ)

Να αναφέρετε από πού παίρνει ο άνθρωπος το αλάτι για τη διατροφή του.

.....

Να ονομάσετε τη μέθοδο με την οποία το αλάτι διαχωρίζεται από το αλατόνερο.

(2.1/2=1μ)

β) Ο κ. Γιάννης κατασκεύασε ένα αυτοκινητάκι υδρογόνου και παρήγαγε ο ίδιος το καύσιμο που χρειαζόταν με μια συσκευή ηλεκτρόλυσης.

Να αναφέρετε την πρώτη ύλη που χρησιμοποιεί για την παραγωγή του καυσίμου του.

Να ονομάσετε τις ουσίες που παράγονται κατά τη διαδικασία αυτή. και

Με ποια αναλογία παράγονται οι δύο ουσίες;

Να ονομάσετε το καύσιμο που παράγεται.

(5.1/2=2,5μ)

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 5.

Η απάντηση βαθμολογείται με δέκα (10) μονάδες.

Ερώτηση 5

α) Να διακρίνετε τις πιο κάτω ουσίες σε χημικά στοιχεία (ΧΣ) ή χημικές ενώσεις (ΧΕ).

Ουσίες:	Χαλκός	Ήλιο	νερό	Διοξείδιο του άνθρακα
ΧΣ ή ΧΕ:				

(4.1/4=1μ)

β) Να συμπληρώσετε τις πιο κάτω προτάσεις:





Η ύλη αποτελείται από πολύ μικρά σωματίδια τα

Τα μόρια των χημικών στοιχείων αποτελούνται από

Τα μόρια των χημικών ενώσεων αποτελούνται από

(5.1/4=1,25μ)

γ) Να επιλέξετε με ένα ☒ το σωστό κουτί για κάθε ομάδα προσομοιωμάτων.

Προσομοιώματα μορίων	Μόρια Χημικού στοιχείου	Μόρια Χημικής Ένωσης	Μείγμα μορίων Χημικών Στοιχείων	Μείγμα μορίων Χημικών Ενώσεων
				
				
				
				

(4.1/4=1μ)

δ) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα.

Στοιχεία	Ηλεκτρονική Δομή	Σθένος στοιχείου	Μέταλλο ή Αμέταλλο ή Ευγενές
$_{10}\text{Ne}$			
$_{8}\text{O}$			
$_{20}\text{Ca}$			

(9.1/4=2,25μ)

ε) Να συμπληρώσετε τα κενά.

Σθένος χημικού στοιχείου που ανήκει στα μέταλλα είναι ο αριθμός των που για να αποκτήσει

(5.1/4=1,25μ)

στ) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα.

Σωματίδιο	Αριθμός p^+	Ηλεκτρονική Δομή	Αριθμός e^-	Σχετικό ηλεκτρικό φορτίο	Κατιόν/Ανιόν	Σύμβολο ιόντος
Ιόν νατρίου	11					
Ιόν οξυγόνου	8					

(10.1/4=2,5μ)

ζ) Να γράψετε την ηλεκτρονική δομή του **Na** (.....)
11

Να σχεδιάσετε το μοντέλο του ατόμου του νατρίου τοποθετώντας τα ηλεκτρόνια στις ηλεκτρονικές στιβάδες.

(0,75μ)

ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ