



ΕΜΠΟΡΙΚΗ ΣΧΟΛΗ ΜΙΤΣΗ ΛΕΜΥΘΟΥ

ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ 2016-2017

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ: Γ΄ Γυμνασίου

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 25/05/2017

ΧΡΟΝΟΣ: 2 ώρες (ΧΗΜΕΙΑ/ΒΙΟΛΟΓΙΑ)

ΣΤΟΙΧΕΙΑ ΜΑΘΗΤΗ

Επώνυμο:.....

Όνομα:..... Αρ:.....

Τμήμα:

ΒΑΘΜΟΛΟΓΙΑ

Αριθμητικά:.....

Ολογράφως:.....

Υπογραφή καθηγητή:.....

ΓΡΑΠΤΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ – ΙΟΥΝΙΟΥ 2017

Οδηγίες:

- Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τέσσερις (4) σελίδες.
- Να απαντήσετε και τα **τρία (3) μέρη** Α΄, Β΄ και Γ΄ του εξεταστικού δοκιμίου.
- Να γράψετε τις απαντήσεις σας πάνω στο εξεταστικό δοκίμιο στον κενό χώρο μετά από κάθε ερώτηση.
- Το εξεταστικό δοκίμιο βαθμολογείται με είκοσι (20) μονάδες.
- Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή ταινίας.
- Να γράφετε μόνο με μπλε πένα.

ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-3.

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1-3.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με δύο (2) μονάδες.

Ερώτηση 1

α) Να αναφέρετε προϊόντα από την καθημερινή ζωή

I. Ένα που περιέχει οξύ και ποιο οξύ.

II. Ένα που περιέχει βάση και ποια βάση.

β) Να συμπληρώσετε: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \dots\dots\dots$ (6 /4=1,5μ)

Η αντίδραση μεταξύ ενός οξέος και μιας βάσης ονομάζεται (0,5μ)

Ερώτηση 2

Να συμπληρώσετε τη χημική αντίδραση, το pH και το χρώμα του δείκτη.

	Οξύ	+	βάση	→	
pH= 7 ή pH >7 ή pH<7					
Χρώμα Βρομοθυμόλης					

(8/4=2μ)

Ερώτηση 3

Σε δοχείο που περιέχει ανθρακικό ασβέστιο προστίθενται σταγόνες υδροχλωρικού οξέος.

α) Να περιγράψετε τι θα παρατηρήσετε.

.....

(0,5μ)

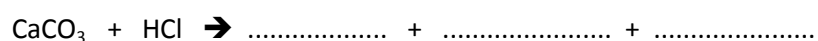
β) Να προτείνετε πείραμα ανίχνευσης του αερίου που παράγεται.

.....

.....

(0,75μ)

γ) Να συμπληρώσετε την πιο κάτω χημική αντίδραση.



(0,75μ)

ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 4-5.

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 4-5.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με τέσσερις (4) μονάδες.

Ερώτηση 4

α) Να συμπληρώσετε τον πίνακα με τα ονόματα και την κατηγορία των ενώσεων.

Χημική ένωση	Όνομα	Κατηγορία: Οξύ/οξειδίο/βάση/άλας
CO ₂		
HCl		
MgSO ₄		
NaOH		

(8/4=2μ)

β) Να γράψετε το όνομα και τους χημικούς τύπους των ενώσεων που σχηματίζονται μεταξύ:

I. Θείου (σθένος 6) και οξυγόνου (σθένος 2) όνομα:

II. Αζώτου (σθένος 3) και υδρογόνου (σθένος 1) όνομα:

(4/4=1μ)

γ) Να συμπληρώσετε τον πίνακα με τους χημικούς τύπους των ενώσεων που σχηματίζουν μεταξύ τους τα πιο κάτω στοιχεία. Δίνονται τα σθένη τους ως δείκτες πάνω δεξιά.

	O^{2-}	NO_3^-
K^+		
Ca^{2+}		

(1μ)

Ερώτηση 5

Διαθέτουμε τέσσερα μέταλλα: σίδηρο, χαλκό, μαγνήσιο και ψευδάργυρο στα οποία στάζουμε σταγόνες θειικού οξέος.

α) Να αναφέρετε το λιγότερο δραστικό μέταλλο.

β) Να αναφέρετε το περισσότερο δραστικό μέταλλο.

(0,5μ)

γ) Να ονομάσετε το αέριο που παράγεται και να προτείνετε πείραμα ανίχνευσής του.

.....
.....

(0,5μ)

δ) Να συμπληρώσετε και να ισοσταθμίσετε τις πιο κάτω χημικές εξισώσεις.



(2μ)

ε) Να αναφέρετε τέσσερις φυσικές ιδιότητες των μετάλλων.

I.

II.

III.

IV.

(1μ)

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 6.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με έξι (6) μονάδες.

Ερώτηση 6

α) Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα.

Στοιχείο	Ατομικός αριθμός	Ηλεκτρονική Δομή	Περίοδος	Ομάδα
$_{10}\text{Ne}$				
$_{13}\text{Al}$				

$$(8/4=2\mu)$$

β) Να τοποθετήσετε τα πιο πάνω στοιχεία στον πιο κάτω περιοδικό πίνακα.

 $(0,5\mu)$ [illegible]

Τα γράμματα Α,Γ,Δ,Ε,Ζ,Θ, Λ δεν είναι πραγματικά σύμβολα.

γ) Να αναφέρετε:

I. Δύο στοιχεία που βρίσκονται στην ίδια περίοδο.

II. Δύο στοιχεία που έχουν παρόμοιες ιδιότητες.

δ) Να βρείτε τον ατομικό αριθμό του στοιχείου Ε.

.....

(1,5μ)

ε) Να χαρακτηρίσετε το στοιχείο Ε ως μέταλλο ή αμέταλλο.

στ) Να γράψετε:

Δύο αλκάλια :, Δύο αλογόνα :, Δύο ευγενή αέρια:

ζ) Να βρείτε τον ατομικό αριθμό στοιχείου που έχει δύο ηλεκτρόνια στη στιβάδα M.

.....

$$(8/4=2\mu)$$

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ !

.....

Χριστοφόρου Μαρία

ΣΥΝΤΟΝΙΣΤΗΣ

Χριστοφόρου Μαρία

Εισηγητής

Λουκαΐδου Στέλλα

Εισηγητής

.....

Διευθυντής: Γιάννης Γεωργίου