

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΟ ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΑΓΙΟΥ ΜΑΜΑΝΤΟΣ ΤΡΑΧΩΝΙΟΥ
ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ: 2015 – 2016

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΙΟΥΝΙΟΥ 2016

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΤΑΞΗ: Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 08 /06 /2016 ΧΡΟΝΟΣ: 2 ώρες (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 20 μονάδες.• Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή διορθωτικής ταινίας. Χρήσιμα δεδομένα: Σθένος: H, F, Cl, Na και K=1 Mg, Ca, S, και O=2 Al=3 Πολυατομικά ιόντα: NO_3^- , OH^- , NH_4^+ , SO_4^{2-} , CO_3^{2-} , PO_4^{3-}	

ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-3

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1- 3.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με δύο (2) μονάδες.

Ερώτηση 1

α) Ποιες χημικές ενώσεις ονομάζονται βάσεις σύμφωνα με τον Arrhenius;

.....
.....(μον.1)

β) Να αναφέρετε δύο κοινές ιδιότητες των βάσεων.

.....
.....(μον.1)

Ερώτηση 2

α) Πού φυλάσσεται το νάτριο και γιατί ;

.....
.....(μον.1)

β) Να αναφέρετε δύο φυσικές ιδιότητες των αλκαλίων.

.....
.....(μον.1)

Ερώτηση 3

Να συμπληρώσετε τα παρακάτω:

I. οξύ + βάση \longrightarrow + (μον.0,5)

II. $H^+ + OH^- \longrightarrow$ (μον.0,5)

III. Η πιο πάνω αντίδραση ονομάζεται (μον.0,5)

IV. Να αναφέρετε μια εφαρμογή της πιο πάνω αντίδρασης στην καθημερινή ζωή.

.....
.....(μον.0,5)

ΜΕΡΟΣ Β': Ερωτήσεις 4-5

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 4-5.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με τέσσερις (4) μονάδες.

Ερώτηση 4

α) Σε δύο δοκιμαστικούς σωλήνες Α και Β που περιέχουν μικρή ποσότητα αραιού διαλύματος υδροχλωρικού οξέος, προσθέτουμε:

- Στον σωλήνα Α μαγειρική σόδα
- Στον σωλήνα Β κομμάτι ταινίας μαγνησίου

I. Ποιο είναι το αέριο που εκλύεται στον σωλήνα Α και πώς ανιχνεύεται;

.....
.....(μον.1)

II. Ποιο είναι το αέριο που εκλύεται στον σωλήνα Β και πώς ανιχνεύεται;

.....
.....(μον.1)

β) Σε λεκάνη με αποσταγμένο νερό προσθέτουμε κομματάκι νατρίου.

I. Να γράψετε δύο (2) παρατηρήσεις που αναμένεται να γίνουν κατά την εκτέλεση του πιο πάνω πειράματος.

.....
.....
.....(μον.1)

II. Το διάλυμα που προκύπτει είναι όξινο, βασικό ή ουδέτερο;

..... (μον.0,25)

III. Το διάλυμα που προκύπτει έχει pH μικρότερο, ίσο ή μεγαλύτερο από το 7;

..... (μον.0,25)

IV. Στο διάλυμα που προκύπτει προσθέτουμε λίγες σταγόνες δείκτη βρωμοθυμόλης.
Τι χρώμα παίρνει ο δείκτης;

.....(μον.0,5)

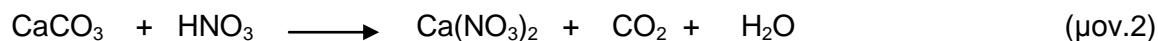
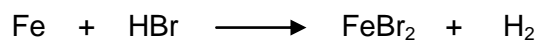
Ερώτηση 5

α) Να ονομάσετε τις πιο κάτω χημικές ενώσεις .

H_2SO_4	K_3PO_4
$Mg(OH)_2$	CaO

(μον.2)

β) Να ισοσταθμίσετε τις πιο κάτω χημικές αντιδράσεις :



Να απαντήσετε στην ερώτηση 6.
Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με έξι (6) μονάδες.

α) Δίνεται ο πιο κάτω περιοδικός πίνακας. Τα γράμματα που δίνονται δεν είναι τα πραγματικά σύμβολα των στοιχείων.

[illegible]

- (μον.2)

(μον.2)

γ) Στον πιο κάτω πίνακα δίνονται κάποια χημικά στοιχεία με το σθένος τους καθώς και ένα πολυατομικό ιόν. Να συμπληρώσετε τα κενά με τους χημικούς τύπους των ενώσεων που σχηματίζουν μεταξύ τους.

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

(μον.2)

-ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ-

Οι εισηγητές

Η Διευθύντρια

.....

Μαίρη Παφίτη

.....

Άνδρη Αντωνιάδου

.....

Ανδρέας Σιάκκας