

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ – ΙΟΥΝΙΟΥ 2017

<b>ΜΑΘΗΜΑ:</b> ΧΗΜΕΙΑ <b>ΤΑΞΗ:</b> Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ <b>ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ:</b> 31/05/2017 <b>ΧΡΟΝΟΣ:</b> 2 ώρες (ΧΗΜΕΙΑ / ΒΙΟΛΟΓΙΑ)	<b>ΒΑΘΜΟΣ</b> <b>ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ:</b> ..... <b>ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ:</b> ..... <b>ΥΠΟΓΡΑΦΗ:</b> .....
<b>ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:</b> ..... <b>ΑΡ.:</b> .....	
<b>ΤΜΗΜΑ:</b> .....	
<b>Οδηγίες:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από <b>τέσσερις (4) σελίδες</b>.</li><li>• Να απαντηθούν <b>και τα τρία μέρη Α΄, Β΄ και Γ΄</b> του εξεταστικού δοκιμίου.</li><li>• Το εξεταστικό δοκίμιο βαθμολογείται με 20 μονάδες.</li><li>• Να χρησιμοποιήσετε <b>πέννα χρώματος μπλε</b>.</li><li>• <b>Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή διορθωτικής ταινίας.</b></li></ul>	

**ΜΕΡΟΣ Α΄:** Ερωτήσεις 1-3

**Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1- 3.**

Κάθε **ορθή** απάντηση βαθμολογείται με **δύο (2)** μονάδες.

**Ερώτηση 1**

α) Να κατατάξετε τις παρακάτω ουσίες σε οξέα ή βάσεις. (μον. 1)  
γιαούρτι, καθαριστικό τζαμιών, αποφρακτικό σωλήνων, χυμός λεμονιού

Οξέα: .....

Βάσεις: .....

β) Να χαρακτηρίσετε το καθένα από τα παρακάτω διαλύματα ως όξινο ή βασικό ή ουδέτερο. (μον. 1)

Διάλυμα	pH	Όξινο ή βασικό ή ουδέτερο
A	13	
B	7	
Γ	3	
Δ	2	

## Ερώτηση 2

α) Να συμπληρώσετε, με τις κατάλληλες λέξεις, τα κενά στις πιο κάτω προτάσεις. (μον. 1)

Τα διαλύματα των οξέων έχουν ..... γεύση. Τα διαλύματα των βάσεων έχουν ..... υφή. Το pH ( πε-χα ) των διαλυμάτων των οξέων έχει τιμές μικρότερες από ..... . Όσο πιο όξινο είναι ένα διάλυμα, τόσο πιο ..... είναι το pH του.

β) Πού οφείλονται οι κοινές ιδιότητες των διαλυμάτων των οξέων; (μον. 0,5)

.....  
.....

γ) Να αναφέρετε ένα παράδειγμα της αντίδρασης της εξουδετέρωσης στην καθημερινή ζωή. (μον. 0,5)

.....  
.....

## Ερώτηση 3

α) Έχετε στη διάθεσή σας δύο μεταλλικά δοχεία: Δοχείο Α από **Zn** και δοχείο Β από **Cu**.

i. Σε ποιο δοχείο μπορείτε να αποθηκεύσετε αραιό διάλυμα HCl; (μον. 0,5)

.....

ii. Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας. (μον. 1)

.....  
.....

β) Να συμπληρώσετε την παρακάτω χημική αντίδραση.



## 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 πιο κάτω πίνακα, γράφοντας την ονομασία κάθε χημικής ένωσης. (μον. 2)

Χημική ένωση	Ονομασία
MgO	
HNO <sub>3</sub>	
NaCl	
Ca(OH) <sub>2</sub>	

β) Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις με την κατάλληλη λέξη στην κάθε περίπτωση. (μον. 2)

Το θειικό βάριο είναι άλας το οποίο προκύπτει από την αντίδραση εξουδετέρωσης μεταξύ του ..... οξέος και του .....του .....  
Το άλας αυτό είναι ..... στο νερό.

### Ερώτηση 5

α) Στον πιο κάτω πίνακα δίνονται μερικά χημικά στοιχεία με το σθένος τους καθώς και δύο πολυατομικά ιόντα. Να συμπληρώσετε τα κενά γράφοντας τους χημικούς τύπους των ενώσεων που σχηματίζουν μεταξύ τους. (μον. 3)

	$\text{NO}_3^{-1}$	$\text{SO}_4^{-2}$
$\text{K}^{+1}$		
$\text{Ca}^{+2}$		
$\text{Al}^{+3}$		

β) i. Τι χρώμα θα παρατηρήσετε σε ένα διάλυμα άχρωμου ξιδιού, αν σε αυτό προσθέσουμε μερικές σταγόνες δείκτη βάμματος ηλιοτροπίου; (μον. 0,5)

.....

ii. Τι χρώμα θα παρατηρήσετε σε ένα διάλυμα αμμωνίας, αν σε αυτό προσθέσουμε μερικές σταγόνες δείκτη φαινολοφθαλεΐνης; (μον. 0,5)

.....

### ΜΕΡΟΣ Γ΄:

**Να απαντήσετε στην ερώτηση 6.**

Η **ορθή** απάντηση βαθμολογείται με **έξι (6)** μονάδες.

### Ερώτηση 6

α) i. Σε ένα δοκιμαστικό σωλήνα που περιέχει μικρό κομμάτι ταινίας μαγνησίου, προσθέτουμε 3 mL αραιού διαλύματος υδροχλωρικού οξέος. Να γράψετε **δύο** παρατηρήσεις που αναμένετε να κάνετε. (μον. 0,5)

.....

.....

ii. Ποιο είναι το αέριο που ελευθερώνεται κατά την πιο πάνω αντίδραση; (μον. 0,5)

.....

iii. Να περιγράψετε ένα απλό τρόπο ανίχνευσης του αερίου που ελευθερώνεται. (μον. 1)

.....

.....

.....

