

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΟ ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΚΑΙ ΛΥΚΕΙΟ ΛΕΥΚΑΡΩΝ  
Σχολική χρονιά 2016 – 2017

ΒΑΘΜΟΣ: \_\_\_\_\_

ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ: \_\_\_\_\_

ΥΠΟΓΡΑΦΗ: \_\_\_\_\_

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ - ΙΟΥΝΙΟΥ 2017

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ-ΒΙΟΛΟΓΙΑ Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

Ημερομηνία: Τετάρτη, 31.5.2017

Ώρα: 7.45 π.μ.

Διάρκεια: 2 ώρες

Ονοματεπώνυμο: \_\_\_\_\_

Τμήμα: \_\_\_\_ Αρ: \_\_\_\_\_

**ΟΔΗΓΙΕΣ:**

Το γραπτό αποτελείται από 4 σελίδες.

Το γραπτό βαθμολογείται με 20 μονάδες.

Να απαντήσετε σε όλα τα μέρη Α΄, Β΄ και Γ΄ του δοκιμίου.

Να γράφετε μόνο με μπλε πένα.

Δεν επιτρέπεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή ταινία

**ΠΡΟΤΕΙΝΟΜΕΝΕΣ ΛΥΣΕΙΣ**

**ΜΕΡΟΣ Α΄**

**Ερώτηση 1**

1.

Α Διαλύματα	Β Τιμές pH	Γ Απαντήσεις
1. Όξινο διάλυμα	7	1 -> <b>5</b>
2. Ουδέτερο διάλυμα	5	2 -> <b>7</b>
3. Βασικό διάλυμα	1	3 -> <b>9</b>
4. Πολύ όξινο διάλυμα	9	4 -> <b>1</b>

## Ερώτηση 2

A.

i. Έχουν όξινη γεύση.

ii. Μεταβάλλου το χρώμα των δεικτών.

B.

i. Ξίδι.

ii. Λεμονάδα

## Ερώτηση 3

	$O^{2-}$	$PO_4^{3-}$
$Ba^{2+}$	BaO	$Ba_3(PO_4)_2$
$Na^+$	$Na_2O$	$Na_3PO_4$

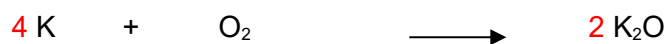
## ΜΕΡΟΣ Β΄

### Ερώτηση 4

A.

	<u>Όνομα</u>	<u>Κατηγορία</u>
i. NaOH	: Υδροξείδιο του νατρίου	Βάση
ii. MgO	: Οξείδιο του μαγνησίου	Οξείδιο
iii. CaSO <sub>4</sub>	: Θεικό ασβέστιο	Άλας
iv. HBr	: Υδροβρώμιο	Οξύ

B.



Γ.

Άλατα ονομάζονται οι χημικές ενώσεις οι οποίες αποτελούνται από ιόντα και μπορούν να προκύψουν από την αντίδραση ενός οξέος με μια βάση.

Υδροξείδιο ασβεστίου + Θειικό οξύ  $\longrightarrow$  Θειικό ασβέστιο + νερό

A.

[illegible]

$\alpha)$	$X$
$\beta)$	$\Phi$

iii.

$\alpha)$	2
$\beta)$	2

$\alpha)$	3
$\beta)$	3

$\alpha)$	$\Phi$
$\beta)$	$\Theta$
$\gamma)$	$\Lambda$
$\delta)$	$\Pi$

Βάσεις κατά Arrhenius είναι οι χημικές ενώσεις που όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν ανιόντα υδροξυλίου.

Οι κοινές ιδιότητες των βάσεων οφείλονται στα ανιόντα υδροξυλίου.

## ΜΕΡΟΣ Γ΄

### Ερώτηση 6

A.

Δεν συνιστάται να αποθηκεύουμε ουσίες που περιέχουν οξέα , μέσα σε σιδερένια ή αλουμινένια δοχεία διότι θα αντιδράσουν με αυτά και θα τα καταστρέψουν.

B.

i. Υδρογόνο.

ii. Πλησιάζουμε ένα αναμμένο σπέρτο προς το στόμιο του δοκιμαστικού σωλήνα και τότε ακούμε μια μικρή έκρηξη.

Γ.

i.ξίδι

ii.αμμωνία

iii.χυμό λεμονιού

Θα χρησιμοποιήσουμε διάλυμα αμμωνίας διότι είναι βασικό και εξουδετερώνει το δηλητήριο της μέλισσας που είναι όξινο.

Δ.



E.

i. Το νάτριο φυλάγεται σε δοχείο με πετρέλαιο για προστασία από το οξυγόνο και την υγρασία.

ii.

α) Υδρογόνο.

β) Η φαινολοφθαλεΐνη παίρνει κόκκινο χρώμα διότι έρχεται σε επαφή με βασικό διάλυμα.