

ΕΠΩΝΥΜΟ:.....	ΒΑΘΜΟΣ:.....
ΟΝΟΜΑ:.....	ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ: .....
ΤΜΗΜΑ :.....	ΚΑΘΗΓΗΤΗΣ/ΤΡΙΑ: .....
ΣΧΟΛΕΙΟ: ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΝΕΑΠΟΛΗΣ ΛΕΜΕΣΟΥ	ΥΠΟΓΡΑΦΗ: .....

**ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ ΙΟΥΝΙΟΥ**  
**ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ: 2018-2019**

**ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**

**ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 27/05/2019**

**ΔΙΑΡΚΕΙΑ ΓΡΑΠΤΟΥ: 2 ώρες ( ΧΗΜΕΙΑ – ΒΙΟΛΟΓΙΑ)**

**Οδηγίες:**

- 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.
- Επιτρέπεται η χρήση μόνο μπλε πένας.

**ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-3**

**Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1-3.**

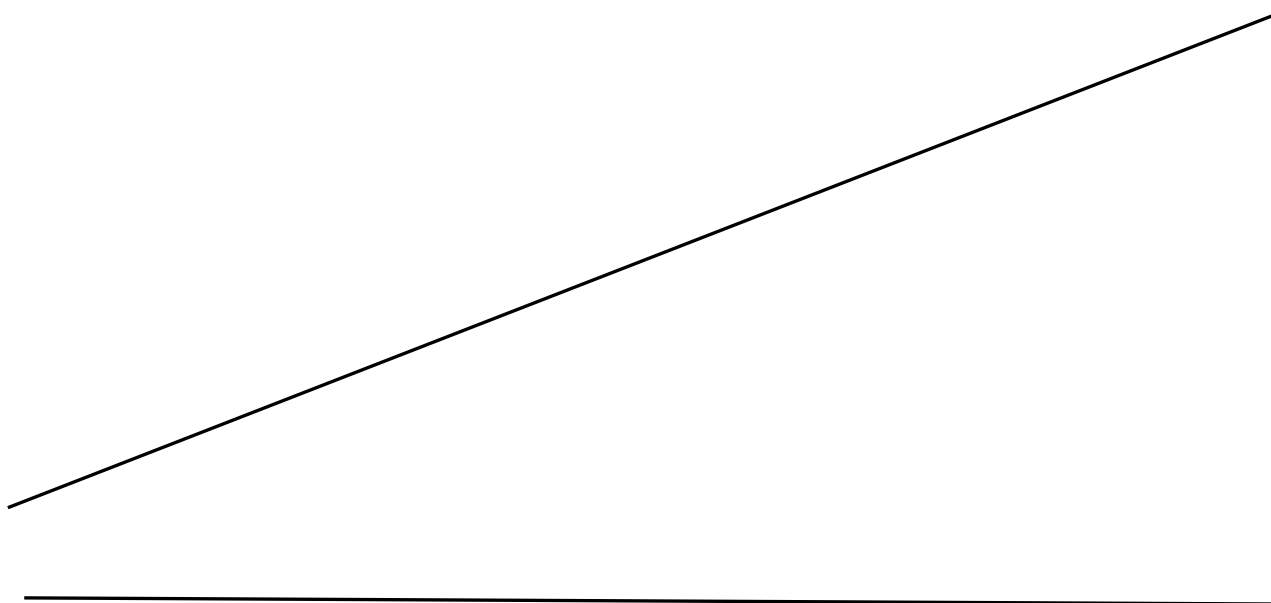
Κάθε **ορθή** απάντηση βαθμολογείται με **δύο (2)** μονάδες.

**Ερώτηση 1**

Να γράψετε δίπλα από την κάθε πρόταση **ορθή** αν είναι ορθή και **λάθος** αν είναι λανθασμένη.

**(μον. 2)**

- Οι βαφές των μαλλιών περιέχουν αμμωνία. ....
- Το γιαούρτι περιέχει γαλακτικό οξύ. ....
- Το νάτριο, Να φυλάγεται μέσα στο νερό. ....
- Τα οξέα έχουν πικρή γεύση. ....



### **Ερώτηση 2**

α). Δίνονται οι ακόλουθες τιμές **pH**: **14** , **1** , **4** , **7** . Να αντιστοιχίσετε κάθε τιμή **pH** με την ουσία στην οποία αντιστοιχεί. (μον. 1)

Στήλη Α	Στήλη Β
Χυμός λεμονιού	1
Αποσταγμένο νερό	7
Θειικό οξύ	14
Υδροξείδιο του Καλίου	4

β). Ποιο από τα πιο πάνω υλικά (μον. 1)

- είναι το πιο όξινο; .....
- παίρνει χρώμα κόκκινο, όταν προσθέσετε 2-3 σταγόνες φαινολοφθαλεΐνης; .....

### **Ερώτηση 3**

Να **ονομάσετε** τις πιο κάτω χημικές ενώσεις: (μον. 2)

NaCl ..... H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> .....

KNO<sub>3</sub> ..... Ca(OH)<sub>2</sub> .....

## ΜΕΡΟΣ Β΄: Ερωτήσεις 4-5

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 4-5.

Κάθε **ορθή** απάντηση βαθμολογείται με **τέσσερις (4)** μονάδες.

### Ερώτηση 4

α) Σε λεκάνη που περιέχει αποσταγμένο νερό προστίθεται ένα κομματάκι νατρίου μεγέθους φακής  
Να γράψετε δύο (2) παρατηρήσεις που κάνετε. (μον.1)

- .....
- .....

β) Το διάλυμα που προκύπτει είναι (όξινο / βασικό / ουδέτερο ) .....  
Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας. (μον. 1,5)

γ) Να γράψετε δύο (2) ιδιότητες των αλκαλίων. (μον. 1,5)

- .....
- .....

### Ερώτηση 5

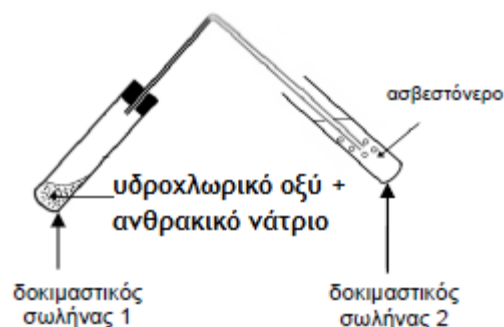
α) Στον πιο κάτω πίνακα δίνονται κάποια χημικά στοιχεία με το σθένος τους καθώς και ένα πολυατομικό ιόν. Να συμπληρώσετε τα κενά με τους **χημικούς τύπους** των ενώσεων που τα στοιχεία σχηματίζουν μεταξύ τους. (μον. 2)

	$\text{Cl}^1$	$\text{SO}_4^{2-}$
$\text{K}^1$		
$\text{Al}^3$		

β) Στο διπλανό σχήμα φαίνεται σχηματικά το πείραμα της επίδρασης διαλύματος υδροχλωρικού οξέος, σε ανθρακικό νάτριο.

- Τι παρατηρείτε στο **σωλήνα 1**;

.....



- Ποιος είναι ο χημικός τύπος του αερίου αυτού και πως ανιχνεύεται;

.....

- Όταν το αέριο εισαχθεί στο **σωλήνα 2** τι παρατηρείτε;

.....

- Να συμπληρώσετε την πιο κάτω χημική αντίδραση λεκτικά.

Ανθρακικό νάτριο + υδροχλωρικό οξύ  $\longrightarrow$  Χλωριούχο νάτριο + ..... + .....

(μον.2)

### ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 6.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με έξι (6) μονάδες.

### Ερώτηση 6

α) Δίνεται μέρος του περιοδικού πίνακα με γράμματα που αντιπροσωπεύουν χημικά στοιχεία.

Να απαντήσετε τα πιο κάτω ερωτήματα.

(μον.3)

<b>A</b>																<b>B</b>
<b>Γ</b>																
	<b>E</b>												<b>Z</b>	<b>Θ</b>	<b>Λ</b>	
<b>Δ</b>																
	<b>Σ</b>															

- Να γράψετε δύο (2) στοιχεία που έχουν **παρόμοιες ιδιότητες** .....
- Ποιο από τα παραπάνω στοιχεία έχει **ατομικό αριθμό 3** . .....
- Πώς ονομάζεται η **έβδομη(VIIA)** κύρια ομάδα. ....
- Να γράψετε την ηλεκτρονική δομή του στοιχείου **Λ**. ....
- Να γράψετε ένα στοιχείο που ανήκει στα **αλκάλια** .....

**β)** Να συμπληρώσετε τις πιο κάτω προτάσεις.

(μον.3)

- Ο περιοδικός πίνακας αποτελείται από **οριζόντιες** σειρές που ονομάζονται ..... και **κατακόρυφες** στήλες που ονομάζονται .....

- ii. Οξέα κατά Arrhenius ονομάζονται οι ενώσεις που όταν διαλύονται στο νερό ελευθερώνουν  
..... .
- iii. Τα διαλύματα που έχουν  $\text{pH} > 7$  χαρακτηρίζονται ως ..... διαλύματα.
- iv. Το τσίμπημα της μέλισσας αντιμετωπίζεται με διάλυμα ..... .

ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ

Η Διευθύντρια

Μαρία Γαλάζη