

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΙΟΥΝΙΟΥ 2016

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΤΑΞΗ: Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 10 /06 /2016 ΧΡΟΝΟΣ: 2 ώρες (ΧΗΜΕΙΑ /ΒΙΟΛΟΓΙΑ) ΩΡΑ ΕΞΕΤΑΣΗΣ : 7.45 – 9.45	ΒΑΘΜΟΣ ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ: ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ: ΥΠΟΓΡΑΦΗ:
ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΑΡ. : ΤΜΗΜΑ:	
Οδηγίες: <ul style="list-style-type: none"> Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τέσσερις (4) 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. 	

ΜΕΡΟΣ Α :Ερωτήσεις 1 – 3

Να απαντήσετε **και τις τρεις(3)**ερωτήσεις. Κάθε ερώτηση βαθμολογείται με δύο(2) μονάδες.

Ερώτηση 1 :

Να αντιστοιχίσετε τις πιο κάτω ουσίες με το οξύ ή τη βάση που περιέχουν: (μ.2)

Όξινη ή βασική Ουσία	Οξύ ή Βάση	Απάντηση
1. Καθαριστικό τζαμιών	α. Κιτρικό οξύ	1.
2. Πορτοκάλι	β. Υδροξείδιο του νατρίου	2.
3. Ξίδι	γ. Οξικό οξύ	3.
4. Αποφρακτικό σωλήνων	δ. Φωσφορικό οξύ	4.
	ε. Διάλυμα αμμωνία	

Ερώτηση 2 :

(μ. 2)

Να ονομάσετε τις πιο κάτω χημικές ενώσεις:

1.(NH₄)₃PO₄ :

2.Ca(OH)₂ :

3.HNO₃:

4.Na₂O :

Ερώτηση 3:

Να συμπληρώσετε τον πίνακα με τα χρώματα των δεικτών σε διάλυμα οξέος και βάσης. (μ. 2)

Διάλυμα	Χρώμα Ηλιανθίνης(μο)	Χρώμα βάμματος ηλιοτροπίου (βΗ)
Διάλυμα οξέος		
Διάλυμα βάσης		

ΜΕΡΟΣ Β: Ερωτήσεις 4 – 5

Να απαντήσετε **και τις δύο(2)** ερωτήσεις. Κάθε ερώτηση βαθμολογείται με τέσσερις(4) μονάδες.

Ερώτηση 4 :

- (α) Στον πιο κάτω πίνακα δίνονται χημικά στοιχεία και πολυατομικά ιόντα με τα σθένη τους. Να γράψετε τους χημικούς τύπους των χημικών ενώσεων που σχηματίζουν μεταξύ τους. (μ. 2)

	S^{2-}	PO_4^{3-}
Mg^{2+}		
K^{+}		

- (β) Δίνονται οι τιμές του **pH** πέντε διαλυμάτων, ίσου όγκου (**Δ1, Δ2 , Δ3 , Δ4 και Δ5**), στους 25⁰C.

(μ. 2)

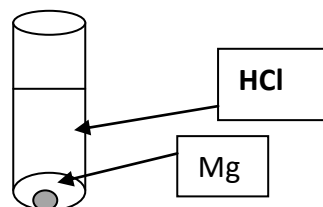
	Δ1	Δ2	Δ3	Δ4	Δ5
pH	1	10	7	12	4

Ποιο από τα τέσσερα διαλύματα:

- (i) περιέχει το μεγαλύτερο **πλήθος H^{+}** ;
- (ii) περιέχει το μεγαλύτερο **πλήθος OH^{-}** ;
- (iii) χρωματίζει τον δείκτη βρομοθυμόλης(βΘ)πράσινο;.....
- (iv) θα μπορούσε να αντιστοιχεί στο ξίδι ;

Ερώτηση 5 :

- (α) Στον διπλανό σωλήνα το μέταλλο αντιδρά με το αντίστοιχο διάλυμα του αραιού οξέος.



- (i) Να γράψετε **δύο(2)** παρατηρήσεις που θα κάνετε.

(μ. 1)

1.....

2.....

(β) Αναμειγνύουμε διάλυμα οξέος με διάλυμα βάσης και σχηματίζεται **θειικό βάριο**.

- (i) Να συμπληρώσετε με χημικούς τύπους τα αντιδρώντα της χημικής αντίδρασης που πραγματοποιείται και να διορθώσετε τους συντελεστές όπου χρειάζεται. (μ. 1,5)
(Σθένη: Ba= 2 , SO₄ = 2 , OH=1 , H=1 και O = 2)



- (ii) Με ποια **μέθοδο** θα διαχωρίζατε το θειικό βάριο από το μείγμα; (μ.0,5)

- (γ)(i) Θα χρησιμοποιούσατε, αραιό διάλυμα **αμμωνίας** ή **ξίδι**, για να αντιμετωπίσετε το τσίμπημα από τσουκνίδα;(μ.0,5)

.....

- (ii) Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας (μ.0,5)

.....

(δ) Σε λεκάνη με νερό ρίχνουμε μικρό κομματάκι νατρίου.

- (i) Να γράψετε **δύο (2) παρατηρήσεις** που θα κάνατε. (μ. 1)

1.....

2.....

- (ε) Να γράψετε **δύο (2) φυσικές ιδιότητες** των αλκαλίων . (μ. 1)

1.....

2.....

ΤΕΛΟΣ ΔΟΚΙΜΙΟΥ

Εισηγητές:

Ορφανός Μιχαήλ

Χατζηκωστή Παρασκευή

Συντονίστρια:

Χ' Μιχαήλ Ευτέρπη Β.Δ

Ο Διευθυντής:

.....
Δρ Στρατουράς Γεώργιος