

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΙΟΥΝΙΟΥ 2016

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΤΑΞΗ: Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 10 /06 /2016 ΧΡΟΝΟΣ: 2 ώρες (ΧΗΜΕΙΑ /ΒΙΟΛΟΓΙΑ)	ΒΑΘΜΟΣ ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ: ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ: ΥΠΟΓΡΑΦΗ:
ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΑΡ.: ΤΜΗΜΑ:	
Οδηγίες: • Το εξεταστικό δοκίμιο αποτελείται από τρεις (3) 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 στις ερωτήσεις 1- 3.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με δύο (2) μονάδες.

Ερώτηση 1

Να συμπληρώσετε με μια λέξη καθεμιά από τις ακόλουθες προτάσεις:

- Τα διαλύματα των οξέων έχουν γεύση.
- Τα διαλύματα των βάσεων έχουν αφή.
- Οι κοινές ιδιότητες των οξέων οφείλονται στα κατιόντα
- Διάλυμα με $pH > 7$ χαρακτηρίζεται σαν διάλυμα.

(μον. 2)

Ερώτηση 2

Να γράψετε δίπλα από κάθε υλικό αν περιέχεται οξύ ή βάση και να δώσετε το όνομα του οξέος ή της βάσης.

	<u>Οξύ ή βάση</u>	<u>Όνομα</u>
Ξίδι		
Αποφρακτικό σωλήνων		

(μον. 2)

Ερώτηση 3

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-}	PO_4^{3-}
K^{+}		
Al^{3+}		

(μον. 2)

ΜΕΡΟΣ Β΄: Ερωτήσεις 4-5

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 4-5.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με τέσσερις (4) μονάδες.

Ερώτηση 4

α) Για τρία υγρά μετρήθηκαν οι τιμές pH: 4, 7, 12. Στο κάθε υγρό προστέθηκαν μερικές σταγόνες δείκτη βρομοθυμόλης. Να συμπληρώσετε στον πίνακα που ακολουθεί τη τιμή pH που αντιστοιχεί στο κάθε υγρό και το χρώμα που παίρνει ο δείκτης βρομοθυμόλη σε κάθε υγρό.

(μον.3)

Υγρό	Χρώμα ξίδι	Διάλυμα αμμωνίας	Αποσταγμένο νερό
Τιμή του pH			
Χρώμα βρομοθυμόλης			

β) i. Πως ονομάζεται το ηλεκτρονικό όργανο με το οποίο μετρείται το pH;

ii. Ποια είναι η τιμή του pH ενός ουδέτερου διαλύματος; pH =

(μον. 1)

Ερώτηση 5

Διάλυμα υδροχλωρικού οξέος επιδρά σε μαρμαρόσκονη.

α) Από τι αποτελείται η μαρμαρόσκονη;

β) Ποιο αέριο παράγεται από την αντίδραση και πως ανιχνεύεται;

Αέριο:

Ανίχνευση:

γ) Να συμπληρώσετε τη χημική αντίδραση:

Ανθρακικό ασβέστιο + Υδροχλωρικό οξύ → + +
.....

(μον. 4)

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 6.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με έξι (6) μονάδες.

Ερώτηση 6

α) Να γράψετε το όνομα της κάθε χημικής ένωσης στον παρακάτω πίνακα.

Χημικός τύπος	Όνομα
KOH	
NaBr	
H ₃ PO ₄	
CaO	

(μον. 2)

β) Διάλυμα νιτρικού οξέος αντιδρά με διάλυμα υδροξειδίου του νατρίου.

i. Να ονομάσετε το άλας που παράγεται.

ii. Ποιο είναι το άλλο προϊόν της αντίδρασης;

iii. Πως ονομάζεται η αντίδραση αυτή;

(μον. 2)

γ) Πως ονομάζονται τα στοιχεία της πρώτης ομάδας του περιοδικού πίνακα;

.....

(μον. 1)

δ) Να συμπληρώσετε τη χημική εξίσωση:



(Mg:σθένος 2 ,SO₄:σθένος 2)

(μον. 1)

Η Διευθύντρια
Δρ. Αγάθη Καμμά