

ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΜΑΪΟΥ - ΙΟΥΝΙΟΥ 2019

<p>ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ</p> <p>ΤΑΞΗ: Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ</p> <p>ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 31 / 05 / 2019</p> <p>ΧΡΟΝΟΣ: 2 Ώρες (ΧΗΜΕΙΑ /ΒΙΟΛΟΓΙΑ)</p>	<p>ΒΑΘΜΟΣ</p> <p>ΑΡΙΘΜΗΤΙΚΩΣ:</p> <p>ΟΛΟΓΡΑΦΩΣ:</p> <p>ΥΠΟΓΡΑΦΗ:</p>
<p>ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΑΡ.: ΤΜΗΜΑ:</p>	
<p>Οδηγίες:</p> <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. • Να γράψετε τις απαντήσεις πάνω στο εξεταστικό δοκίμιο στον κενό χώρο κάθε ερώτησης. Να γράφετε μόνο με μπλε πένα. 	

ΜΕΡΟΣ Α΄: Ερωτήσεις 1-3.

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις 1 – 3.

Κάθε ορθή απάντηση βαθμολογείται με 2 μονάδες.

Ερώτηση 1

Ένα διάλυμα που έχει σαπωνοειδή αφή χρωματίζεται κόκκινο στην παρουσία κάποιου δείκτη. Να αναφέρετε:

- I. Το όνομα του δείκτη:
- II. Τι περιέχει το διάλυμα οξύ ή βάση;
- III. Πώς ονομάζονται τα ανιόντα που περιέχει το διάλυμα:
- IV. Ποια είναι η τιμή του pH: $pH > 7$, $pH = 7$ ή $pH < 7$:

(4.1/2=2μ)

Ερώτηση 2

Να συμπληρώσετε τις πιο κάτω προτάσεις.

Οξέα κατά Arrhenius είναι οι ουσίες που όταν διαλυθούν στο νερό ελευθερώνουν

.....

Στα όξινα διαλύματα:

- πλήθος OH^- πλήθος H^+ .
- Όσο πιο..... είναι η τιμή του pH τόσο πιο όξινο είναι το διάλυμα.
(4.1/2=2μ)

Ερώτηση 3

Σε δοχείο που περιέχει ανθρακικό ασβέστιο προστίθενται σταγόνες υδροχλωρικού οξέος.

α) Να περιγράψετε τι θα παρατηρήσετε.

.....

(0,5μ)

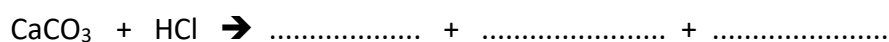
β) Να προτείνετε πείραμα ανίχνευσης του αερίου που παράγεται.

.....

.....

(0,75μ)

γ) Να συμπληρώσετε την πιο κάτω χημική αντίδραση.



(0,75μ)

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 με τους κατάλληλους χημικούς τύπους.

	O^{2-}	PO_4^{3-}
K^+		
Ca^{2+}		

(4.1/2=2μ)

β) Να ονομάσετε τις πιο κάτω χημικές ενώσεις.

NaOH:

FeCl₃:

HF:

H₂O:

(4.1/2=2μ)

Ερώτηση 5

Σε τρεις δοκιμαστικούς σωλήνες που περιέχουν διάλυμα θειϊκού οξέως προστίθεται ένα διαφορετικό μέταλλο: ρινίσματα σιδήρου (στον Α σωλήνα), ρινίσματα χαλκού (στον Β σωλήνα) και κομματάκι ταινίας μαγνησίου (στον Γ σωλήνα).

Να συμπληρώσετε:

α) Εντονότερη θα είναι η αντίδραση στον σωλήνα όπου θα παρατηρηθεί αύξηση της και παραγωγή

β) Να αναφέρετε το μη δραστικό μέταλλο.

γ) Να αναφέρετε το περισσότερο δραστικό μέταλλο.

δ) Να ονομάσετε το αέριο που παράγεται.

ε) Να συμπληρώσετε λεκτικά την πιο κάτω χημική αντίδραση:

Θειϊκό οξύ + Σίδηρος → +

(8.1/2=4μ)

ΜΕΡΟΣ Γ΄:

Να απαντήσετε στην ερώτηση 6.

Η ορθή απάντηση βαθμολογείται με έξι (6) μονάδες.

Ερώτηση 6

1) Να συμπληρώσετε:

οξύ + βάση → +

Η αντίδραση αυτή ονομάζεται

Να αναφέρετε το οξύ και τη βάση που πρέπει να αντιδράσουν για να παραχθεί το άλας χλωριούχο νάτριο.

οξύ: βάση:

(5.1/2=2,5μ)

2) Δίνεται ο πιο κάτω Περιοδικός Πίνακας.

[illegible]

Τα γράμματα Α,Γ,Ε,Ζ,Θ, Λ δεν είναι πραγματικά σύμβολα.

α) Να αναφέρετε:

Ι. Δύο στοιχεία που βρίσκονται στην ίδια περίοδο.

II. Δύο στοιχεία που έχουν παρόμοιες χημικές ιδιότητες.

III. Να γράψετε:

Δύο αλκάλια :, Δύο αλογόνα :, Δύο ευγενή αέρια:

β) Να βρείτε τον ατομικό αριθμό του στοιχείου Ε. Να εξηγήσετε πώς το βρίσκετε.

.....

.....

γ) Να χαρακτηρίσετε το στοιχείο Ε ως μέταλλο ή αμέταλλο.

$$(7.1/2=3,5\mu)$$

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ !