

**ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ**

**Ν. Π. Δ. Δ. Ν. 1804/1988**

**Κάνιγγος 27**

**106 82 Αθήνα**

**Τηλ.: 210 38 21 524**

**210 38 29 266**

**Fax: 210 38 33 597**

**<http://www.eex.gr>**

**E-mail: [info@eex.gr](mailto:info@eex.gr)**



**ASSOCIATION  
OF GREEK CHEMISTS**

**27 Kanningos Str.**

**106 82 Athens**

**Greece**

**Tel. ++30 210 38 21 524**

**++30 210 38 29 266**

**Fax: ++30 210 38 33 597**

**<http://www.eex.gr>**

**E-mail: [info@eex.gr](mailto:info@eex.gr)**

**30<sup>ος</sup>**  
**ΠΑΝΕΛΛΗΝΙΟΣ ΜΑΘΗΤΙΚΟΣ**  
**ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΟΣ ΧΗΜΕΙΑΣ**  
**Β' ΛΥΚΕΙΟΥ**

Σάββατο, 19 Μαρτίου 2016

Οργανώνεται από την  
ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ  
υπό την αιγίδα του  
ΥΠΟΥΡΓΕΙΟΥ ΠΑΙΔΕΙΑΣ, ΕΡΕΥΝΑΣ ΚΑΙ ΘΡΗΣΚΕΥΜΑΤΩΝ

**Β' ΛΥΚΕΙΟΥ- ΟΔΗΓΙΕΣ -ΔΕΔΟΜΕΝΑ**

- Διάρκεια διαγωνισμού **3 ώρες**.
- Να γράψετε ευανάγνωστα, στο χώρο που θα καλυφθεί αδιαφανώς, το **όνομά** σας, τη **διεύθυνσή** σας, τον **αριθμό** του **τηλεφώνου** σας, το **όνομα** του **σχολείου** σας, την **τάξη** σας και τέλος την **υπογραφή** σας.
- Να καλύψετε τα στοιχεία σας, αφού προηγουμένως πιστοποιηθεί η ταυτότητά σας κατά την παράδοση του γραπτού σας.
- Για κάθε ερώτημα του 1<sup>ου</sup> Μέρους είναι σωστή μία και μόνον απάντηση από τις τέσσερις αναγραφόμενες. Να την επισημάνετε και να διαγράψετε το γράμμα της σωστής απάντησης (Α, Β, Γ ή Δ) στον πίνακα της σελίδας 8, ΔΙΧΩΣ ΣΧΟΛΙΑ. Το **1ο Μέρος** περιλαμβάνει συνολικά **40** ερωτήσεις και κάθε σωστή απάντηση βαθμολογείται με **1,5** μονάδα. Ο προβλεπόμενος μέσος χρόνος απάντησης για κάθε ερώτημα είναι περίπου 3 min. Δεν πρέπει να καταναλώσετε περισσότερο από περίπου 2 ώρες για το μέρος αυτό. Αν κάποια ερώτησή σας προβληματίζει ιδιαίτερα, προχωρήστε στην επόμενη και επανέλθετε, αν έχετε χρόνο.
- Για τις ασκήσεις του **2<sup>ου</sup> Μέρους** να διαγράψετε τον αριθμό ή το γράμμα της σωστής απάντησης στον πίνακα της σελίδας 8, και την πλήρη λύση στο τετράδιο των απαντήσεων. Καμία λύση δε θα θεωρηθεί σωστή αν λείπει μία από τις δύο απαντήσεις. Οι μονάδες για τις **2** ασκήσεις του **2<sup>ου</sup> Μέρους** είναι συνολικά **40**.
- Το **ΣΥΝΟΛΟ** των **ΒΑΘΜΩΝ** = **100**

**Προσοχή**

**Η σελίδα με τις Απαντήσεις των Ερωτήσεων Πολλαπλής Επιλογής και τις Απαντήσεις των Ασκήσεων πρέπει να επισυναφθεί στο Τετράδιο των Απαντήσεων.**

- Προσπαθήστε να απαντήσετε σε όλα τα ερωτήματα.
- Θα βραβευθούν οι μαθητές με τις συγκριτικά καλύτερες επιδόσεις.
- Ο χρόνος είναι περιορισμένος και επομένως διατρέξτε γρήγορα όλα τα ερωτήματα και αρχίστε να απαντάτε από τα πιο εύκολα για σας.

**ΦΥΣΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ**

<b>Σταθερά αερίων R</b>	$R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ L} \cdot \text{atm} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$	<b>Μοριακός όγκος αερίου σε STP</b>	$V_m = 22,4 \text{ L/mol}$
<b>Αρ. Avogadro</b>	$N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	<b>Σταθερά Faraday</b>	$F = 96487 \text{ C mol}^{-1}$
$\rho_{\text{H}_2\text{O}} = 1 \text{ g/mL}$	$1 \text{ atm} = 760 \text{ mm Hg}$	$K_w = 10^{-14}$ στους 25 °C	

**ΣΕΙΡΑ ΔΡΑΣΤΙΚΟΤΗΤΑΣ ΜΕΤΑΛΛΩΝ:**K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Ni, Sn, Pb, H<sub>2</sub>, Cu, Hg, Ag, Pt, Au**ΣΕΙΡΑ ΔΡΑΣΤΙΚΟΤΗΤΑΣ ΑΜΕΤΑΛΛΩΝ:** F<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, Cl<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, I<sub>2</sub>, S**ΣΗΜΑΝΤΙΚΑ ΑΕΡΙΑ ΣΕ ΣΥΝΘΗΚΕΣ ΠΕΡΙΒΑΛΛΟΝΤΟΣ:** HCl, HBr, HI, H<sub>2</sub>S, HCN, CO<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>, SO<sub>3</sub>, SO<sub>2</sub>

**ΣΗΜΑΝΤΙΚΑ ΙΖΗΜΑΤΑ**  
 Άλατα Ag, Pb, εκτός από τα νιτρικά  
 Ανθρακικά και Φωσφορικά άλατα, εκτός K<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>, NH<sub>4</sub><sup>+</sup>  
 Υδροξείδια μετάλλων, εκτός K<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>  
 Θειούχα άλατα, εκτός K, Na, NH<sub>4</sub><sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>, Mg<sup>2+</sup>  
 Θειικά άλατα Ca<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup>

**Σχετικές ατομικές μάζες (ατομικά βάρη):**

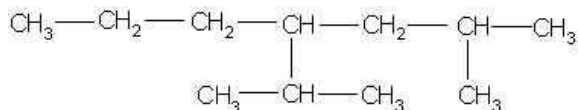
H = 1	C = 12	O = 16	N = 14	Fe = 56	K = 39	Zn = 65	Ca = 40	Cr = 52	I = 127	Cl = 35,5
Mg = 24	S = 32	Ba = 137	Na = 23	Mn = 55	Ti = 48	Br = 80	F = 19	Al = 27	Cu = 63,5	Pb = 208
Sr = 88	Ag = 108									

**ΠΡΩΤΟ ΜΕΡΟΣ-ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΠΟΛΛΑΠΛΗΣ ΕΠΙΛΟΓΗΣ**

1. Από τις ακόλουθες ομόλογες σειρές, αυτή που δεν περιλαμβάνει οξυγόνο στις ενώσεις που ανήκουν σε αυτή είναι:

- A. οι αλκοόλες                      B. τα αμίδια                      Γ. οι αμίνες                      Δ. οι κετόνες

2. Το όνομα της διπλανής ένωσης είναι:



A. 4-ισοπρόπυλο-2-μέθυλο επτάνιο

B. 6-μεθυλο-4-ισοπροπυλοεπτάνιο

Γ. 2,5-διμέθυλο-4-πρόπυλο εξάνιο

Δ. κανένα από τα προηγούμενα

3. Το 4ο μέλος της ομόλογης σειράς των κετονών έχει μοριακό τύπο:

A.  $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$

B.  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$

Γ.  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$

Δ.  $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}$

4. Προσθήκη νερού στο απλούστερο διακλαδισμένο αλκένιο δίνει:

A. πρωτοταγή αλκοόλη

B. δευτεροταγή αλκοόλη

Γ. τριτοταγή αλκοόλη

Δ. τεταρτοταγή αλκοόλη

5. Από τις επόμενες ενώσεις αντιδρά με  $\text{NaHCO}_3$  και ελευθερώνει αέριο:

A.  $(\text{COOH})_2$

B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$

Γ.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$

Δ.  $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

6. Το 1-βουτίνιο όταν διαβιβαστεί:

A. σε υδατικό διάλυμα  $\text{KOH}$  σχηματίζει άλας  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CK}$

B. σε αμμωνιακό υδατικό διάλυμα  $\text{CuCl}$  σχηματίζει καστανέρυθρο ίζημα  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CCu}$

Γ. σε υδατικό διάλυμα θειικού οξέος σχηματίζει 2-βουτανόλη

Δ. σε  $\text{HBr}$  σχηματίζει 1,1-διβρωμοβουτάνιο

7. Η αφυδάτωση της μεθανόλης με  $\text{H}_2\text{SO}_4$  παράγει:

A. κυρίως αλκένιο

B. αποκλειστικά αλκένιο

Γ. κυρίως αιθέρα

Δ. αποκλειστικά αιθέρα

8. Κατά την αλκοολική ζύμωση παράγεται μια αλκοόλη, η οποία με πλήρη οξείδωση παράγει:

A.  $\text{CO}_2$

B. αιθανάλη

Γ. αιθανικό οξύ

Δ. αιθανόλη

9. Από τις παρακάτω ενώσεις αντιδρά με μεταλλικό νάτριο, αλλά δεν αποχρωματίζει το όξινο διάλυμα  $\text{KMnO}_4$ :

A. μεθανόλη

B. 2-μέθυλο-2-βουτανόλη

Γ. αιθανάλη

Δ. προπανόνη

10. Το άθροισμα των μικρότερων ακέραιων συντελεστών, της αντίδρασης τέλειας καύσης της  $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$  είναι:

A. 39

B. 20

Γ. 22

Δ. 43

11. Κατά τη διαβίβαση μεθυλοπροπένιου σε  $\text{HBr}$  προκύπτει:

A. κυρίως 2-βρώμο μέθυλοπροπάνιο

B. αποκλειστικά 2-βρώμομέθυλο προπένιο

Γ. κυρίως 2-βρώμο μέθυλοπροπένιο

Δ. αποκλειστικά 2-βρώμομέθυλο προπάνιο

12. Η ένωση με μοριακό τύπο  $\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z$  μπορεί να ανήκει στην ομόλογη σειρά των:

A. κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών και κορεσμένων μονοαιθέρων

B. κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών, κορεσμένων μονοκαρβοξυλικών οξέων, κορεσμένων μονοεστέρων και κορεσμένων μονοσθενών αλδευδών.

Γ. κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών, κορεσμένων μονοκαρβοξυλικών οξέων και κορεσμένων μονοσθενών αλδευδών.

Δ. κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών, κορεσμένων μονοκαρβοξυλικών οξέων.

13. Με αφυδάτωση της αλκοόλης Α, παράγεται ένα αλκένιο, το οποίο με προσθήκη νερού σε όξινο περιβάλλον παράγει πάλι την Α. Με επίδραση Na σε 12 g της Α εκλύεται όγκος αερίου μετρημένος σε STP ίσος με 2,24 L. Η Α είναι η:

- A. 2-βουτανόλη      B. 2-προπανόλη      Γ. μεθυλο-2-προπανόλη      Δ. 1-προπανόλη

14. Για τα ισότοπα στοιχεία Κ και Μ ισχύει:  $\begin{matrix} 4\chi+6 \\ 2\chi+2 \end{matrix}$  Κ  $\begin{matrix} 5\chi-3 \\ 3\chi-11 \end{matrix}$  Μ

- A.  $\chi=10$       B.  $\chi=11$       Γ.  $\chi=12$       Δ.  $\chi=13$

15. Από τις ακόλουθες προτάσεις είναι λανθασμένη:

- A. Η προπενόλη είναι ισομερής της προπανόλης  
 B. Δύο ισομερείς ενώσεις μπορούν να έχουν την ίδια χαρακτηριστική ομάδα  
 Γ. Το αιθανικό οξύ έχει ισομερές  
 Δ. Με θέρμανση της μεθανόλης στους 170° C παρουσία H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> παράγεται ένα και μοναδικό αλκένιο.

16. Το βιοαέριο είναι ένα καύσιμο αέριο μίγμα που περιέχει 60% v/v CH<sub>4</sub> και 40% v/v CO<sub>2</sub>. Από την πλήρη καύση 250 mol βιοαερίου ελευθερώνονται συνολικά  $\chi$  m<sup>3</sup> CO<sub>2</sub> μετρημένα σε πρότυπες συνθήκες (STP). Το  $\chi$  είναι ίσο με:

- A. 5,60 m<sup>3</sup>      B. 2,24 m<sup>3</sup>      Γ. 3,36 m<sup>3</sup>      Δ. 4,48 m<sup>3</sup>

17. Ο υδρογονάνθρακας Α έχει περιεκτικότητα σε άνθρακα 85,7%w/w. Ο Α είναι:

- A. αλκίνιο      B. αλκαδιένιο      Γ. αλκένιο      Δ. αλκάνιο

18. Με επίδραση HCN στο αιθίνιο παράγεται ένωση Α, η οποία πολυμερίζεται προς ένα προϊόν με το εμπορικό όνομα:

- A. orlon      B. PVC      Γ. πολυστυρόλιο      Δ. ισοπρένιο

19. Από τις ακόλουθες προτάσεις που αφορούν στην αιθανόλη, είναι λανθασμένη:

- A. Μπορεί να παρασκευαστεί με ζύμωση γλυκών καρπών  
 B. Η ισομερής της οργανική ένωση δεν αντιδρά με νάτριο  
 Γ. Μπορεί να οξειδωθεί από το όξινο διάλυμα KMnO<sub>4</sub> είτε προς αλδεΐδη είτε προς οξύ  
 Δ. Σε κατάλληλες συνθήκες αφυδατώνεται προς διαιθυλαθέρα

20. Τα χημικά στοιχεία Α, Β και Γ έχουν ατομικούς αριθμούς (x-3), (x-1), (x+1) αντίστοιχα. Το χημικό στοιχείο Γ ανήκει στην 4<sup>η</sup> περίοδο του περιοδικού πίνακα και το χημικό στοιχείο Β είναι ευγενές αέριο. Η ένωση που σχηματίζουν τα χημικά στοιχεία Α και Γ έχει τύπο:

- A. ιοντική με μοριακό τύπο ΑΓ<sub>2</sub>      B. ιοντική με μοριακό τύπο ΓΑ  
 Γ. ομοιοπολική με μοριακό τύπο ΑΓ      Δ. ιοντική με μοριακό τύπο ΓΑ<sub>2</sub>

21. Η ένωση Α αντιδρά με νερό σε κατάλληλες συνθήκες και παράγει, ως κύριο προϊόν, ένωση Β, η οποία αντιδρά με αντιδραστήριο Tollens και σχηματίζει καθρέφτη αργύρου. Η Α μπορεί να είναι:

- A. αιθένιο      B. αιθίνιο      Γ. αιθανάλη      Δ. 1-βουτίνιο

22. Σχετικά με το αν είναι σωστές(Σ) ή λανθασμένες(Λ) οι προτάσεις που ακολουθούν:

- Το 1-βουτίνιο και το 2-βουτίνιο αντιδρούν με μεταλλικό νάτριο
- Το 1-βουτίνιο και το 2-βουτίνιο αποχρωματίζουν διάλυμα Br<sub>2</sub> σε CCl<sub>4</sub>.
- Το 1-βουτίνιο και το 2-βουτίνιο είναι ισομερή θέσης.
- Το 1-βουτίνιο και το 2-βουτίνιο με το 1,3-βουταδιένιο είναι ισομερή αλυσίδας.
- Με προσθήκη νερού σε κατάλληλες συνθήκες στο 1-βουτίνιο και στο 2-βουτίνιο παρασκευάζεται η ίδια αλκοόλη.

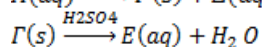
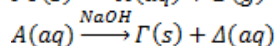
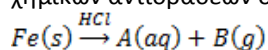
Ισχύει αντίστοιχα ότι οι προτάσεις είναι:

- A. Σ-Σ-Σ-Λ-Σ      B. Λ-Σ-Σ-Λ-Λ      Γ. Λ-Σ-Σ-Λ-Σ      Δ. Λ-Σ-Λ-Λ-Λ

23. Από τις παρακάτω ενώσεις, δεν μπορεί να αφυδατωθεί προς αλκένιο η:

- A. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH      B. CH<sub>3</sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH  
 Γ. CH<sub>3</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH(CH<sub>3</sub>)OH      Δ. CH<sub>3</sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH

24. Ένα ενδιαφέρον πείραμα Χημείας ονομάζεται «κύκλος του σιδήρου» και περιλαμβάνει πλήθος χημικών αντιδράσεων οι οποίες περιγράφονται από τις επόμενες χημικές εξισώσεις:



Οι χημικές ουσίες Α, Β, Γ, Δ, Ε είναι αντίστοιχα:

Α.  $FeCl_3$ ,  $H_2$ ,  $Fe(OH)_3$ ,  $NaCl$ ,  $Fe_2(SO_4)_3$

Β.  $FeCl_2$ ,  $H_2$ ,  $Fe(OH)_2$ ,  $NaCl$ ,  $FeSO_4$

Γ.  $FeH_2$ ,  $Cl_2$ ,  $Fe(OH)_3$ ,  $NaCl$ ,  $FeSO_4$

Δ.  $FeCl_2$ ,  $Cl_2$ ,  $FeO$ ,  $NaCl$ ,  $FeSO_4$

25. Η ένωση Α προκύπτει με προσθήκη νερού σε αλκένιο και έχει περιεκτικότητα 21,6% σε οξυγόνο.

Η Α μπορεί να είναι:

Α. 1 ή 2 προπανόλη

Β. 2-βουτανόλη ή μεθυλο-2-προπανόλη

Γ. μεθυλο-1-προπανόλη

Δ. τα Β και Γ

26. Διαθέτουμε 10 kg μελάσας άγνωστης περιεκτικότητας σε γλυκόζη ( $M_r=180$ ). Η ποσότητα αυτή ζυμώνεται παρουσία ενζύμων και παράγεται αλκοόλη με απόδοση 60%. μέσω της αλκοολικής ζύμωσης. Η παραγόμενη αλκοόλη έχει πυκνότητα 0,8 g/mL και αναμειγνύεται με 240 mL νερού, οπότε παρασκευάζονται 3 L αλκοολούχου λουσιόν. Η περιεκτικότητα % w/w της μελάσας σε γλυκόζη είναι:

Α. 70%

Β. 72%

Γ. 74%

Δ. 76%

27. Αλογόνωση του αιθανίου ( $CH_3CH_3$ ) σε διάχυτο φως μπορεί να δώσει μίγμα διαφορετικών προϊόντων. Ο αριθμός τους είναι: :

Α. 6

Β. 7

Γ. 8

Δ. 9

28. Ο υδρογονάνθρακας Α έχει 3 άτομα άνθρακα και αντιδρά με αμμωνιακό διάλυμα χλωριούχου μονοσθενή χαλκού. Με επίδραση περίσσειας Na σε 80 g της ένωσης Α εκλύονται V L αερίου μετρημένα σε STP:

Α.  $V=16,8$  L

Β.  $V=22,4$  L

Γ.  $V=11,2$  L

Δ.  $V=5,6$  L

29. 0,1 mol καθεμιάς από τις ακόλουθες οργανικές ενώσεις: Α. αιθανόλη, Β: γλυκερίνη (προπανοτριόλη), Γ. τρυγικό οξύ (2,3-διυδροξυβουτανοδικό οξύ), Δ. ακετυλένιο αντιδρούν με μεταλλικό νάτριο και ελευθερώνουν  $V_A, V_B, V_\Gamma, V_\Delta$  L αερίου μετρημένου σε STP. Η διάταξη των όγκων κατά αύξουσα τιμή είναι:

Α.  $V_A < V_B < V_\Gamma < V_\Delta$

Β.  $V_A < V_\Delta, V_\Gamma < V_B$

Γ.  $V_A < V_\Delta < V_B < V_\Gamma$

Δ.  $V_A < V_\Delta = V_\Gamma < V_B$

30. Κατά την καύση ορισμένου όγκου ενός υδρογονάνθρακα Α παράγεται 3πλάσιος όγκος  $CO_2$  και 2πλάσιος όγκος υδρατμών (οι όγκοι μετρήθηκαν στις ίδιες συνθήκες). Με προσθήκη νερού στον Α σε όξινο περιβάλλον παράγεται:

Α. 2-προπανόλη

Β. προπανάλη

Γ. προπανόνη

Δ. 1-προπανόλη

31. Σε θερμοκρασία 27 °C και πίεση 1,0 atm η πυκνότητα ενός αερίου υδρογονάνθρακα Α βρέθηκε 1,14 g/L. Ο υδρογονάνθρακας Α πιθανό να είναι:

Α.  $CH_4$

Β.  $C_2H_4$

Γ.  $C_2H_6$

Δ.  $C_3H_8$

32. Σε Χ γραμμάρια διαλύματος αιθανικού οξέος προστίθενται Ψ γραμμάρια μεταλλικού νατρίου, οπότε παράγεται διάλυμα Δ. Η μάζα του διαλύματος Δ είναι:

Α. μικρότερη από (Χ+Ψ) γραμμάρια

Β. μεγαλύτερη από (Χ+Ψ) γραμμάρια

Γ. ίση με (Χ+Ψ) γραμμάρια

Δ. ίση με (Χ+2Ψ) γραμμάρια

33. Από τις ακόλουθες ποσότητες άκυκλων υδρογονανθράκων απαιτεί την μεγαλύτερη ποσότητα υδρογόνου (σε mol) για να μετατραπεί σε αλκάνιο: ( $Ar_C=12$  και  $Ar_H=1$ )

Α. 2x g  $C_3H_6$

Β. x g  $C_2H_2$

Γ. x g  $C_2H_4$

Δ. x g  $C_2H_6$

34. Το κορεσμένο μονοκαρβοξυλικό οξύ Α έχει περιεκτικότητα 48,65% w/w σε άνθρακα. Ένα από τα ισομερή του Α μπορεί να είναι:

A. προπανικό οξύ

B. μυρμηκικός αιθυλεστέρας

Γ. μυρμηκικός ισοπροπυλεστέρας

Δ. προπανικός μεθυλεστέρας

35. Η άκυκλη οργανική ένωση Α έχει τα ακόλουθα χαρακτηριστικά:

- Με καύση ορισμένου όγκου της παράγεται τετραπλάσιος όγκος νερού και τετραπλάσιος όγκος διοξειδίου του άνθρακα (οι όγκοι μετρήθηκαν στις ίδιες συνθήκες).

- Δεν αντιδρά με νάτριο.

- Η Α μπορεί να είναι:

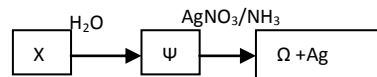
A. βουτανικό οξύ

B. αιθανικός αιθυλεστέρας

Γ. 1-βουτίνιο

Δ. 2-βουτανόλη

36. Με βάση το διπλανό συνθετικό σχήμα η ένωση Χ είναι:



A. αιθένιο

B. αιθανόλη

Γ. αιθίνιο

Δ. αιθανάλη

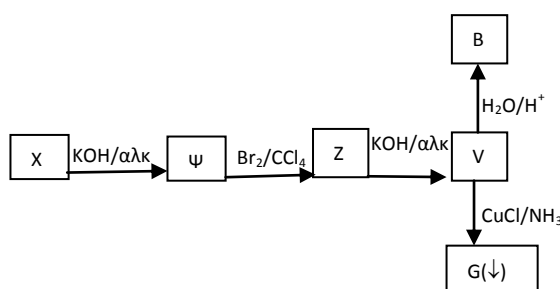
37. Με βάση το διπλανό συνθετικό σχήμα, αν γνωρίζουμε ότι η ένωση Β αντιδρά με το αντιδραστήριο Fehling, η σχετική μοριακή μάζα της ένωσης Γ είναι ίση με:

A. 88,5

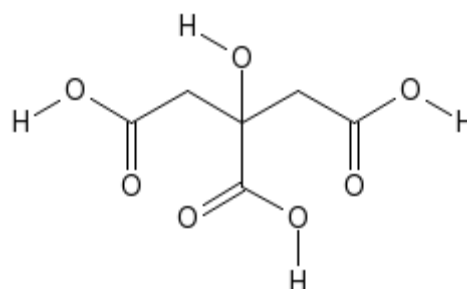
B. 102,5

Γ. 151,0

Δ. 116,5



38. Το κιτρικό οξύ είναι ασθενές οργανικό τρικαρβοξυλικό μονουδροξυξύ και έχει το διπλανό τύπο. Είναι το κύριο συστατικό του χυμού των εσπεριδοειδών και είναι εξαιρετικό φυσικό συντηρητικό με τον κωδικό E330. Ακόμη, είναι ενδιάμεσο του μεταβολισμού των σακχάρων, κατά τον οποίο οι ζωντανοί οργανισμοί μετατρέπουν την τροφή σε ενέργεια. 1 mol κιτρικού οξέος αντιδρά με περίσσεια  $\text{NaHCO}_3$ . Ο όγκος του αερίου που εκλύεται, μετρημένος σε STP, είναι ίσος με:



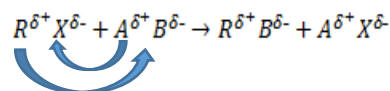
A.  $V=33,6 \text{ L}$

B.  $V=67,2 \text{ L}$

Γ.  $V=22,4 \text{ L}$

Δ.  $V=89,6 \text{ L}$

39. Τα αλκυλαλογονίδια δίνουν εύκολα αντιδράσεις υποκατάστασης του αλογόνου όπως φαίνεται στο διπλανό σχήμα.



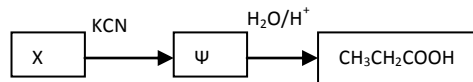
Με βάση τη σειρά αντιδράσεων στο δεύτερο σχήμα, η ένωση Χ είναι:

A. χλωροπροπάνιο

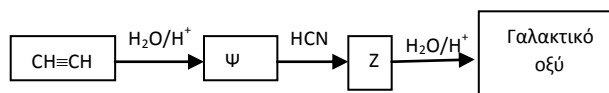
B. αιθανόλη

Γ. χλωροαιθάνιο

Δ. αιθανάλη



40. Με βάση το διπλανό συνθετικό σχήμα παρασκευάζεται το γαλακτικό οξύ, το οποίο στα ζώα παράγεται κατά τη διάρκεια του μεταβολισμού και της εξάσκησης, από πυροσταφυλικό οξύ, με τη βοήθεια του ενζύμου γαλακτική δεϋδρογονάση. Το όνομα του γαλακτικού οξέος κατά IUPAC είναι:



A. 2-υδροξυπροπανικό οξύ

B. προπανικό οξύ

Γ. αιθίνιο

Δ. αιθανάλη

**ΔΕΥΤΕΡΟ ΜΕΡΟΣ-ΑΣΚΗΣΕΙΣ**

1. Μίγμα αιθανόλης και αιθανόλης μάζας 9 g απαιτεί για την πλήρη καύση του 61,6 L ατμοσφαιρικού αέρα (20%v/v O<sub>2</sub>) μετρημένα σε STP συνθήκες.

1.1. Η σύσταση του μίγματος σε mol είναι:

- |  |  |
|--|--|
| A. 0,1 mol αιθανόλη και 0,1 mol αιθανάλη | B. 0,2 mol αιθανόλη και 0,2 mol αιθανάλη |
| Γ. 0,2 mol αιθανόλη και 0,1 mol αιθανάλη | Δ. 0,1 mol αιθανόλη και 0,2 mol αιθανάλη |

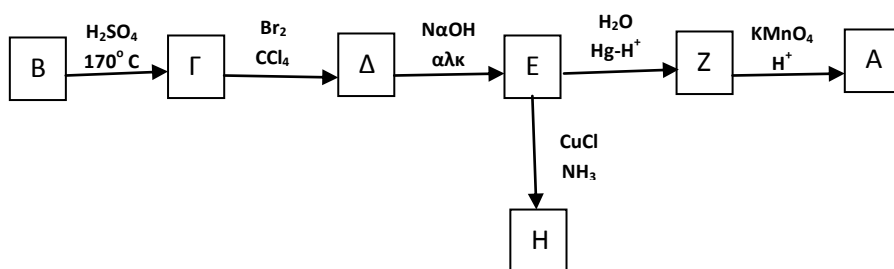
1.2. Ο όγκος των καυσαερίων σε θερμοκρασία 27° C και πίεση 4 atm είναι:

- |             |           |            |            |
|-------------|-----------|------------|------------|
| A. 19,065 L | B. 2,24 L | Γ. 16,00 L | Δ. 15,60 L |
|-------------|-----------|------------|------------|

1.3. Διπλάσια ποσότητα από το προηγούμενο μίγμα οξειδώνεται πλήρως οπότε παράγεται η οργανική ένωση Α. Η ένωση Α απομονώνεται και αντιδρά με περίσσεια διαλύματος Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>. Ο όγκος αερίου που εκλύεται μετρημένος σε STP είναι:

- |           |           |           |           |
|-----------|-----------|-----------|-----------|
| A. 2,24 L | B. 4,48 L | Γ. 1,12 L | Δ. 8,96 L |
|-----------|-----------|-----------|-----------|

1.4. 9,2 g της ένωσης Β μετατρέπονται ποσοτικά σε ένωση Η, όπως φαίνεται στο ακόλουθο σχήμα: Η ποσότητα της Η που παράγεται σε είναι:



- |           |           |           |           |
|-----------|-----------|-----------|-----------|
| A. 30,2 g | B. 17,7 g | Γ. 21,2 g | Δ. 8,85 g |
|-----------|-----------|-----------|-----------|

**Μονάδες: (6+4+4+6)**

2. Δίνεται αλκίνιο Α με σχετική μοριακή μάζα ίση με 68.

2.1. Ο Μοριακός Τύπος της ένωσης θα είναι:

- |                                  |                                  |                                   |                                   |
|----------------------------------|----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| A. C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> | B. C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> | Γ. C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> | Δ. C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> |
|----------------------------------|----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|

2.2. Αν είναι γνωστό ότι:

- η ένωση αντιδρά με αμμωνιακό διάλυμα χλωριούχου μονοσθενή χαλκού και καταβυθίζεται κεραμέρυθρο ίζημα,
- Με διαδοχική προσθήκη H<sub>2</sub> και στη συνέχεια HCl στην Α και στη συνέχεια αφυδραλογόνωση του προϊόντος παράγεται ένωση Β, η οποία όταν ενυδατώνεται σε όξινο περιβάλλον παράγει ένωση Γ, η οποία δεν αποχρωματίζει διάλυμα KMnO<sub>4</sub>.

Η Α είναι:

- |                |               |               |                   |
|----------------|---------------|---------------|-------------------|
| A. 1- βουτίνιο | B. 1-πεντίνιο | Γ. 2-πεντίνιο | Δ. μεθυλοβουτίνιο |
|----------------|---------------|---------------|-------------------|

2.3. Ο όγκος του αερίου H<sub>2</sub> που θα εκλυθεί κατά την επίδραση Na σε 34 g της ένωσης Α μετρημένος σε συνθήκες STP είναι:

- |           |           |           |          |
|-----------|-----------|-----------|----------|
| A. 16,8 L | B. 22,4 L | Γ. 11,2 L | Δ. 5,6 L |
|-----------|-----------|-----------|----------|

2.4. 17 g της ένωσης Α αντιδρούν με ισομοριακή ποσότητα H<sub>2</sub> και το προϊόν Β της αντίδρασης αντιδρά με H<sub>2</sub>O σε όξινο περιβάλλον και παράγει ένωση Γ. Το τελικό προϊόν προσθήκης Γ αντιδρά με το πρώτο μέλος της ομόλογης σειράς των οξέων, οπότε και σχηματίζεται εστέρας Δ. Η μέγιστη ποσότητα εστέρα Δ που θεωρητικά μπορεί να σχηματιστεί από την παραπάνω ποσότητα της ένωσης Α, αν η αντίδραση θεωρηθεί μονόδρομη, είναι:

- |            |            |             |             |
|------------|------------|-------------|-------------|
| A. 29,00 g | B. 58,00 g | Γ. 116,00 g | Δ. 130,00 g |
|------------|------------|-------------|-------------|

2.5. Αν τελικά σχηματίστηκαν 19,33 g εστέρα, η απόδοση της αντίδρασης της εστεροποίησης θα είναι ίση με:

- |          |          |          |          |
|----------|----------|----------|----------|
| A. 33,3% | B. 50,0% | Γ. 75,0% | Δ. 66,7% |
|----------|----------|----------|----------|

**Μονάδες: (2+5+4+7+2)**

**ΦΥΛΛΟ ΑΠΑΝΤΗΣΕΩΝ Β' Λυκείου 19-3-2019**

1 <sup>ο</sup> ΜΕΡΟΣ - ΓΙΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΣΤΙΣ ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΠΟΛΛΑΠΛΗΣ ΕΠΙΛΟΓΗΣ			
1	(A) (B) (Γ) (Δ)	11	(A) (B) (Γ) (Δ)
2	(A) (B) (Γ) (Δ)	12	(A) (B) (Γ) (Δ)
3	(A) (B) (Γ) (Δ)	13	(A) (B) (Γ) (Δ)
4	(A) (B) (Γ) (Δ)	14	(A) (B) (Γ) (Δ)
5	(A) (B) (Γ) (Δ)	15	(A) (B) (Γ) (Δ)
6	(A) (B) (Γ) (Δ)	16	(A) (B) (Γ) (Δ)
7	(A) (B) (Γ) (Δ)	17	(A) (B) (Γ) (Δ)
8	(A) (B) (Γ) (Δ)	18	(A) (B) (Γ) (Δ)
9	(A) (B) (Γ) (Δ)	19	(A) (B) (Γ) (Δ)
10	(A) (B) (Γ) (Δ)	20	(A) (B) (Γ) (Δ)
		21	(A) (B) (Γ) (Δ)
		22	(A) (B) (Γ) (Δ)
		23	(A) (B) (Γ) (Δ)
		24	(A) (B) (Γ) (Δ)
		25	(A) (B) (Γ) (Δ)
		26	(A) (B) (Γ) (Δ)
		27	(A) (B) (Γ) (Δ)
		28	(A) (B) (Γ) (Δ)
		29	(A) (B) (Γ) (Δ)
		30	(A) (B) (Γ) (Δ)
		31	(A) (B) (Γ) (Δ)
		32	(A) (B) (Γ) (Δ)
		33	(A) (B) (Γ) (Δ)
		34	(A) (B) (Γ) (Δ)
		35	(A) (B) (Γ) (Δ)
		36	(A) (B) (Γ) (Δ)
		37	(A) (B) (Γ) (Δ)
		38	(A) (B) (Γ) (Δ)
		39	(A) (B) (Γ) (Δ)
		40	(A) (B) (Γ) (Δ)

2 <sup>ο</sup> ΜΕΡΟΣ - ΓΙΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΣΤΙΣ ΑΣΚΗΣΕΙΣ	
<b>ΑΣΚΗΣΗ 1</b>	<b>ΑΣΚΗΣΗ 2</b>
1 (A) (B) (Γ) (Δ)	1 (A) (B) (Γ) (Δ)
2 (A) (B) (Γ) (Δ)	5 (A) (B) (Γ) (Δ)
3 (A) (B) (Γ) (Δ)	2 (A) (B) (Γ) (Δ)
4 (A) (B) (Γ) (Δ)	3 (A) (B) (Γ) (Δ)
	4 (A) (B) (Γ) (Δ)

**Χώρος μόνο για βαθμολογητές Β' Λυκείου 30ου ΠΜΔΧ**

Όνοματεπώνυμο Βαθμολογητή	
Μέρος 1 <sup>ο</sup>	Πλήθος σωστών απαντήσεων:
	Βαθμός:
Μέρος 2 <sup>ο</sup>	Πλήθος σωστών απαντήσεων:
	Βαθμός:
Τελικός Βαθμός	