

**69.** Σε ένα εργαστήριο πραγματοποιούνται τα ακόλουθα πειράματα με αλκοόλες:  
α. Σε ποσότητα 12 g κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A επιδρά νάτριο οπότε παράγονται 2,24 L (σε STP) του αερίου H<sub>2</sub>. Να προσδιορίσετε το μοριακό τύπο της αλκοόλης A.  
β. Ποσότητα 0,2 mol μιας άλλης κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης με μοριακό τύπο C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH αφυδατώνεται πλήρως παρουσία πυκνού H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> στους 170 °C οπότε παράγεται ένωση B η οποία μπορεί να αποχρωματίσει διάλυμα Br<sub>2</sub> σε τετραχλωράνθρακα. Να υπολογίσετε τη μάζα (σε g) της ένωσης B που παράγεται.

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, β) 11,2g

**70.** α. Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A με μάζα 12 g, αντιδρά με νάτριο οπότε παράγεται αέριο με όγκο 2,24 L (σε STP). Να προσδιορίσετε το μοριακό τύπο της αλκοόλης.  
β. Ποσότητα 0,2 mol της ίδιας αλκοόλης A αφυδατώνεται πλήρως, παρουσία πυκνού H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> στους 170 °C, οπότε παράγεται αποκλειστικά ένα προϊόν B, το οποίο αποχρωματίζει διάλυμα Br<sub>2</sub> σε τετραχλωράνθρακα. Να υπολογίσετε τη μάζα του προϊόντος B.

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, β) 8,4g

**71.** Διαθέτουμε μείγμα που περιέχει 69 g αιθανόλης και 0,5 mol κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A.

α. Να προσδιορίσετε το μοριακό τύπο της ένωσης A, αν γνωρίζετε ότι με αφυδάτωση 0,5 mol της A, παρουσία H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> στους 170 °C, παράγονται 21 g αλκενίου.

β. Ποιος είναι ο όγκος του αερίου (σε L, STP) που παράγεται από την πλήρη αντίδραση των συστατικών του μείγματος με Na;

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, β) 22,4L

**72.** Σε ένα χημικό εργαστήριο γίνονται πειράματα με αλκοόλες.

α. Σε ένα πείραμα γίνεται αφυδάτωση 9,2 g CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH στους 170 °C παρουσία H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L) σε STP, του αερίου που παράγεται.

β. Σε ένα άλλο πείραμα, με προσθήκη περισσειας Na σε 14,8 g μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A ελευθερώθηκαν 2,24 L ενός αερίου σε STP.

Να βρείτε το μοριακό τύπο της ένωσης A και να γράψετε όλους τους δυνατούς συντακτικούς τύπους της ένωσης A.

Απ. α) 4,48L αιθενίου, β) C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH, 4 ισομερή

**73.** Μια κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A με σχετική μοριακή μάζα M<sub>r</sub> = 60 με οξείδωση παράγει αρχικά 2 mol προϊόντος B, το οποίο στη συνέχεια μπορεί να οξειδωθεί σε οξύ. Με θέρμανση 0,2 mol της αλκοόλης A στους 170 °C, παρουσία H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, παράγεται αλκένιο Γ. Να βρείτε:

α. τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων A, B και Γ.

β. τη μάζα (σε g) των B και Γ.

Απ. α) A 1-προπανόλη, B προπανάλη, Γ προπένιο, β) 8,4g Γ, 116g B

**74.** Η κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A αντιδρά με CH<sub>3</sub>COOH και σχηματίζει ένωση B με M<sub>r</sub> = 102.

α. Να βρεθεί ο μοριακός τύπος της αλκοόλης.

β. Αν γνωρίζουμε ότι η αλκοόλη A οξειδώνεται σε κετόνη Γ:

i. να βρείτε τους συντακτικούς της τύπους των A, B και Γ.

ii. να υπολογίσετε τον όγκο (σε L) του αερίου, σε STP, που παράγεται όταν 0,1 mol της ένωσης A αντιδρούν με Na.

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, β) i) A 2-προπανόλη, B αιθανικός ισοπροπυλεστέρας, Γ προπανόνη, γ) 1,12L

**75.** Για τον προσδιορισμό του συντακτικού τύπου μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A δίνονται τα παρακάτω στοιχεία:

i. ποσότητα της αλκοόλης A με πλήρη οξείδωση παράγει 0,5 mol ενός προϊόντος B το οποίο στη συνέχεια μπορεί να οξειδωθεί σε οξύ.

ii. με θέρμανση 2 mol της αλκοόλης A στους 170 °C, παρουσία H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, παράγεται αλκένιο Γ με M<sub>r</sub> = 42. Να βρείτε:

α. τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων A, B και Γ.

β. τη μάζα (σε g) των B και Γ.

Απ. α) A 1-προπανόλη, B προπανάλη, Γ προπένιο, β) 29g B, 84g Γ

**76.** Σε ένα χημικό εργαστήριο γίνονται πειράματα με αλκοόλες.

α. Σε ένα πείραμα γίνεται αφυδάτωση 4,6 g  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  στους 170 °C παρουσία  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L) σε STP, του αερίου που παράγεται.

β. Σε ένα άλλο πείραμα, με προσθήκη περίσσειας Na σε 12 g μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A ελευθερώθηκαν 2,24 L ενός αερίου σε STP. Να βρείτε το μοριακό τύπο της ένωσης A και να γράψετε όλους τους δυνατούς συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες της ένωσης A.

Απ. α) 2,24L, β)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ , 1-προπανόλη, 2-προπανόλη

**77.** α. Σε 29,6 g κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A επιδρούμε με την απαιτούμενη ποσότητα Na, οπότε εκλύονται 4,48 L αερίου υδρογόνου  $\text{H}_2$  μετρημένα σε STP. Να βρείτε το μοριακό τύπο της αλκοόλης A.

β. Άλλα 29,6 g της A θερμαίνονται παρουσία πυκνού θεικού οξέος και δίνουν το αλκένιο B. Να υπολογίσετε τη μάζα του αλκενίου B που παράχθηκε.

Απ. α)  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$ , β) 22,4g

**78.** 24 g κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A χωρίζεται σε δύο ίσα μέρη. Στο 1<sup>ο</sup> μέρος προστίθεται περίσσεια Na οπότε εκλύονται 2,24 L αερίου (σε STP). Στο 2<sup>ο</sup> μέρος προστίθεται περίσσεια του κορεσμένου μονοσθενούς καρβοξυλικού οξέος B και το μείγμα θερμαίνεται παρουσία πυκνού  $\text{H}_2\text{SO}_4$ , οπότε λαμβάνεται οργανικό προϊόν Γ με  $M_r = 116$ .

α. Να βρείτε τους μοριακούς τύπους της αλκοόλης A και του οξέος B.

β. Να υπολογίσετε τη μάζα (σε g) του προϊόντος Γ.

Απ. α) A:  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ , B:  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ , β) 23,2g

**79.** Σε ένα χημικό εργαστήριο διαθέτουμε δύο ισομερείς αλκοόλες A και B.

α. 30 g από την αλκοόλη A οξειδώνονται πλήρως και μας δίνουν x g προπανόνης ( $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ ). Να υπολογίσετε το x και να προσδιορίσετε τους συντακτικούς τύπους των δύο αλκοολών A και B.

β. 60 g ισομοριακού μείγματος των δύο αλκοολών A και B αντιδρούν πλήρως με περίσσεια νατρίου (Na). Να υπολογίσετε τον όγκο μετρημένο σε STP του υδρογόνου ( $\text{H}_2$ ) ο οποίος θα παραχθεί από τις δύο παραπάνω αντιδράσεις.

Απ. α)  $x = 0,5$ , 2-προπανόλη, 1-προπανόλη, β) 11,2L

**80.** α. Μια ποσότητα 0,2 mol κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A αφυδατώνεται πλήρως παρουσία πυκνού  $\text{H}_2\text{SO}_4$  στους 170 °C οπότε παράγονται 8,4 g μιας οργανικής ένωσης B που είναι το μοναδικό οργανικό προϊόν. Η οργανική ένωση B μπορεί να αποχρωματίσει διάλυμα  $\text{Br}_2$  σε τετραχλωράνθρακα. Να προσδιορίσετε τους μοριακούς τύπους της αλκοόλης A και της ένωσης B.

β. Ποσότητα 24 g μιας άλλης αλκοόλης με μοριακό τύπο  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ , καίγεται πλήρως με την ακριβώς απαιτούμενη ποσότητα  $\text{O}_2$ . Να υπολογίσετε τη μάζα του νερού που παράγεται.

Απ. α)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ ,  $\text{C}_3\text{H}_6$ , β) 28,8g

**81.** Η μάζα του οξυγόνου (O) είναι τετραπλάσια της μάζας του υδρογόνου (H) στο μόριο μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης

α. Να βρείτε το συντακτικό τύπο της αλκοόλης.

β. Γίνεται πλήρης καύση 0,2 mol αυτής της αλκοόλης με την απαιτούμενη ποσότητα οξυγόνου ( $\text{O}_2$ ). Να υπολογίσετε τη μάζα σε g του παραγόμενου  $\text{H}_2\text{O}$  και τον όγκο του  $\text{CO}_2$  σε STP.

γ. Να υπολογίσετε τον όγκο σε L αερίου υδρογόνου ( $\text{H}_2$ ), μετρημένα σε STP, ο οποίος παράγεται από την πλήρη αντίδραση 0,2 mol αυτής της αλκοόλης με νάτριο (Na).

Απ. α)  $\text{CH}_3\text{OH}$ , β) 7,2 g  $\text{H}_2\text{O}$ , 4,48L  $\text{CO}_2$ , γ) 2,24L

**82.** Ένα ομογενές μείγμα αποτελείται από 4,6 g αιθανόλης και 6 g 1-προπανόλης.

α. Στο μείγμα αυτό προσθέτουμε αρκετή ποσότητα μεταλλικού νατρίου, μέχρι να σταματήσει η έκλυση αερίου. Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L και σε STP) του αερίου που παράγεται.

β. Ίση ποσότητα από το παραπάνω μείγμα καίγεται πλήρως με την απαιτούμενη ποσότητα οξυγόνου. Να υπολογίσετε τη μάζα, σε g, του παραγόμενου νερού.

Απ. α) 2,24L, β) 12.6g

**83.** Στο εργαστήριο διαθέτουμε αιθανόλη και 1-προπανόλη.

α. Πόσα mol αιθενίου απαιτήθηκαν για την παρασκευή 9,2 g αιθανόλης;

β. Πόσος όγκος οξυγόνου (σε L) σε STP απαιτείται για την πλήρη καύση 23 g αιθανόλης.

γ. 0,1 mol 1-προπανόλης αντιδρούν με Na. Να γράψετε τη χημική εξίσωση της αντίδρασης και να υπολογίσετε τη μάζα του προϊόντος.

Απ, α) 0,2mol, β) 33,6L, γ) 8,2g

**84.** 10 L αερίου αλκενίου A κατά την πλήρη καύση τους σχηματίζουν 30 L CO<sub>2</sub> μετρημένα στις ίδιες συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσης.

α. Ποιος είναι ο μοριακός τύπος του αλκενίου A;

β. Μια ποσότητα από το αλκένιο A διαβιβάζεται σε νερό παρουσία H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, οπότε αντιδρά όλη η ποσότητα του αλκενίου και σχηματίζονται 30 g οργανικού προϊόντος B. Να υπολογίσετε τη μάζα του αλκενίου σε g που αντέδρασε.

γ. Να υπολογίσετε τα mol O<sub>2</sub> που απαιτούνται για την τέλεια καύση 0,2 mol του οργανικού προϊόντος B.

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>, β) 21g, γ) 0,9mol

**85.** 7,4 g μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης (A) καίγονται πλήρως οπότε παράγονται 8,96 L αερίου CO<sub>2</sub> σε STP.

α. Ποιος είναι ο Μ.Τ. της αλκοόλης (A);

β. Αν η αλκοόλη A, δεν μπορεί να αξειδωθεί χωρίς να διασπασθεί η ανθρακική αλυσίδα, τότε να γράψετε το συντακτικό τύπο της αλκοόλης και να την ονομάσετε.

γ. Να γράψετε τη χημική εξίσωση της αντίδρασης σχηματισμού της αλκοόλης (A) από το αντίστοιχο αλκένιο.

Απ. α) C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH, β) 1 βουτανόλη

**86.** Μια κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A με Mr = 74 οξειδώνεται και το οργανικό προϊόν αυτής της αντίδρασης είναι μια κετόνη B.

α. Να βρείτε τους συντακτικούς τύπους της αλκοόλης A και της κετόνης B και να τις ονομάσετε.

β. Ποσότητα 0,2 mol της αλκοόλης A καίγεται πλήρως με αέρα. Να υπολογίσετε τη σύσταση των καυσαερίων σε L (σε STP).

Η σύσταση του ατμοσφαιρικού αέρα είναι 20 % v/v O<sub>2</sub> και 80 % v/v N<sub>2</sub>.

Απ. α) A 2-βουτανόλη, B βουτανόνη, β) CO<sub>2</sub>: 17,92L, H<sub>2</sub>O: 22,4L, N<sub>2</sub>: 107,52L

**87.** Μια κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A οξειδώνεται και το οργανικό προϊόν αυτής της αντίδρασης είναι μια κετόνη B με Mr = 72.

α. Να βρείτε τους συντακτικούς τύπους της αλκοόλης A και της κετόνης B και να τις ονομάσετε.

β. Ποσότητα 2 mol της αλκοόλης A καίγεται πλήρως με αέρα. Να υπολογίσετε τη σύσταση των καυσαερίων σε L (σε STP).

Η σύσταση του ατμοσφαιρικού αέρα είναι 20 % v/v O<sub>2</sub> και 80 % v/v N<sub>2</sub>.

Απ. α) A 2-βουτανόλη, B βουτανόνη, β) CO<sub>2</sub>: 179,2L, H<sub>2</sub>O: 224L, N<sub>2</sub>: 1075,2L

**88.** Ένα ομογενές μείγμα αποτελείται από 4,6 g αιθανόλης και 6 g 1-προπανόλης.

α. Στο μείγμα αυτό προσθέτουμε αρκετή ποσότητα μεταλλικού νατρίου, μέχρι να σταματήσει η έκλυση αερίου. Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L και σε STP) του αερίου που παράγεται.

β. Ίση ποσότητα από το παραπάνω μείγμα καίγεται πλήρως με την απαιτούμενη ποσότητα οξυγόνου. Να υπολογίσετε τη μάζα, σε g, του παραγόμενου νερού.

Απ. α) 2,24L, β) 12,6g

**89.** Διαθέτουμε 24 g κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης A την οποία χωρίζουμε σε δύο ίσα μέρη.

Το 1<sup>ο</sup> μέρος της Α καίγεται πλήρως οπότε παράγονται 26,4 g CO<sub>2</sub>. Το 2<sup>ο</sup> μέρος της Α οξειδώνεται σε κατάλληλες συνθήκες και δίνει την κετόνη Β.

α. Να προσδιορίσετε το μοριακό τύπο της αλκοόλης Α καθώς και τη μάζα των σχηματιζόμενων υδρατμών.

β. Να βρείτε το συντακτικό τύπο της αλκοόλης Α και τη μάζα (σε g) της κετόνης Β που παράχθηκε.

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, 14,4g, β) 2-προπανόλη, 11,6g

**90.** Διαθέτουμε μείγμα που περιέχει 0,2 mol κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης Α και 4,6 g αιθανόλης.

α. Να υπολογίσετε τον όγκο σε L (σε STP) του αερίου που εκλύεται όταν το παραπάνω μείγμα αντιδράσει πλήρως με την απαιτούμενη ποσότητα Na.

β. Για την πλήρη καύση των 0,2 mol της κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης Α απαιτούνται 20,16 L O<sub>2</sub> (σε STP). Να βρείτε το μοριακό τύπο της Α και να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των ισομερών της Α.

Απ. α) 3,36L, β) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, 2 ισομερή

**91.** Ποσότητα 0,1 mol κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης Α καίγεται πλήρως και παράγονται 13,2 g CO<sub>2</sub>.

α. Να βρείτε το μοριακό τύπο της αλκοόλης.

β. Να υπολογίσετε τον όγκο του αέρα σε L, σε STP, που απαιτείται για την πλήρη καύση. Δίνεται η σύσταση του ατμοσφαιρικού αέρα: 20% v/v O<sub>2</sub>, 80% v/v N<sub>2</sub>

γ. Να γράψετε το συντακτικό τύπο της Α, αν γνωρίζετε ότι από την οξείδωσή της παράγεται κετόνη.

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, β) 50,4L, γ) 2-προπανόλη

**92.** Ορισμένη ποσότητα κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης (Α) καίγεται πλήρως με 560 L αέρα (σε STP) και παράγονται 90 g H<sub>2</sub>O.

α. Να βρεθεί ο μοριακός τύπος της αλκοόλης (Α)

β. Να υπολογισθεί:

i. ο όγκος (σε L και σε STP) του CO<sub>2</sub> που παράγεται κατά την καύση της αλκοόλης και

ii. η ποσότητα της αλκοόλης (σε mol) που κάηκε.

γ. Να υπολογισθεί η μάζα (σε g) του υδρογονάνθρακα που θα παραχθεί κατά τη θέρμανση 230 g της αλκοόλης Α σε θερμοκρασία 170 °C παρουσία πυκνού H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Ο αέρας περιέχει 20% v/v O<sub>2</sub>

Απ. α) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, β) i) 224/3mol, ii) 5/3mol, γ) 140g

**93.** Ένα ομογενές μείγμα περιέχει 120 g 1-προπανόλης και 180 g 2-προπανόλης.

α. Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L και σε STP) του αερίου που παράγεται, αν στο μείγμα αυτό προσθέτουμε την ακριβώς απαιτούμενη για αντίδραση, ποσότητα Na.

β. Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L και σε STP) του αέρα που απαιτείται για την πλήρη καύση του παραπάνω μείγματος. Ο αέρας περιέχει 20% v/v O<sub>2</sub>

Απ. α) 56L, β) 2520L

**94.** Μάζα 12 g κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης (Α) αντιδρά πλήρως με την ακριβώς απαιτούμενη ποσότητα Na και παράγονται 2,24 L αερίου σε STP.

α. Να βρείτε το μοριακό τύπο της αλκοόλης (Α)

β. Να υπολογίσετε τη μάζα (σε g) της κετόνης που παράγεται κατά την οξείδωση 12 g ενός από τα ισομερή της αλκοόλης Α.

γ. Να υπολογίσετε τον όγκο του O<sub>2</sub> (σε L και σε STP) που απαιτείται για την πλήρη καύση 12 g της αλκοόλης Α

Απ. α) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH, β) 11,6g, γ) 20,16L

**95.** Ένα ομογενές μείγμα αποτελείται από 6,4 g μεθανόλης και 9,2 g αιθανόλης.

α. Στο μείγμα αυτό προσθέτουμε αρκετή ποσότητα μεταλλικού νατρίου, μέχρι να σταματήσει η έκλυση αερίου. Να υπολογίσετε τον όγκο (σε L και σε STP) του αερίου που παράγεται.

β. Ίση ποσότητα από το παραπάνω μείγμα καίγεται πλήρως με την απαιτούμενη ποσότητα οξυγόνου. Να υπολογίσετε τη μάζα, σε g, του παραγόμενου  $\text{CO}_2$ .

Απ. α) 4,48L, β) 26,4g

**96.** Στο εργαστήριο διαθέτουμε αιθανόλη και μια κορεσμένη δευτεροταγή αλκοόλη Α.

α. 9,2 g αιθανόλης αντιδρούν πλήρως με περίσσεια νατρίου (Na). Να υπολογίσετε τον όγκο μετρημένο σε STP του υδρογόνου ( $\text{H}_2$ ) ο οποίος θα παραχθεί από την παραπάνω αντίδραση.

β. Άλλα 9,2 g αιθανόλης αφυδατώνονται με θειικό οξύ στους 170 °C. Να υπολογίσετε τον όγκο μετρημένο σε STP, του αλκενίου ο οποίος θα παραχθεί από την παραπάνω αντίδραση.

γ. Από την πλήρη καύση 30 g της αλκοόλης Α παράγονται 33,6 L διοξειδίου του άνθρακα ( $\text{CO}_2$ ) μετρημένα σε STP. Να προσδιορίσετε τον συντακτικό τύπο της αλκοόλης Α.

Απ. α) 2,24L, β) 4,48L, γ) 2-προπανόλη

**97.** Διαθέτουμε αιθανόλη ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ) και μια άλλη αλκοόλη Α.

α. να υπολογίσετε πόση μάζα σε g αιθανόλης πρέπει να αντιδράσει με περίσσεια νατρίου (Na) για να παραχθούν 44,8 L υδρογόνου ( $\text{H}_2$ ), μετρημένα σε STP .

β. 46 g αιθανόλης αφυδατώνονται με θειικό οξύ στους 170 °C. Να υπολογίσετε τον όγκο μετρημένο σε STP, του αλκενίου ο οποίος θα παραχθεί από την παραπάνω αντίδραση.

γ. 37 g της αλκοόλης Α καίγονται πλήρως με περίσσεια οξυγόνου ( $\text{O}_2$ ) και από την καύση αυτή παράγονται 2 mol  $\text{CO}_2$ . Να προσδιορίσετε τον συντακτικό τύπο της αλκοόλης Α αν ξέρετε ότι δεν οξειδώνεται.

Απ. α) 184g, β) 22,4L, γ) μεθυλο-2-προπανόλη

**98.** 7,4 g μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης (Α) καίγονται πλήρως οπότε παράγονται 8,96 L αερίου  $\text{CO}_2$  σε STP.

α. Ποιος είναι ο Μ.Τ. της αλκοόλης (Α) και ποιος είναι ο συντακτικός τύπος της Α αν αυτή δεν μπορεί να οξειδωθεί;

β. 0,1 mol από την αλκοόλη (Α) αντιδρά με Na. Να υπολογίσετε τον όγκο του εκλυόμενου αερίου (σε L STP)

γ. Να γράψετε τη χημική εξίσωση της αντίδρασης σχηματισμού της αλκοόλης (Α) από το αντίστοιχο αλκένιο.

Απ. α) μεθυλο-2-προπανόλη, β) 1,12L