

Μάθημα- Τάξη	Χημεία Γενικής Παιδείας – Β' Λυκείου
Κεφάλαιο - Ενότητα	Αλκοόλες - Υδρογονάνθρακες

Επιμέλεια	Τριπολίτης Κώστας.
------------------	--------------------

Ποσότητα κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης (Α) έχει $M_r=60$ και οξειδώνεται σε κετόνη. Μετά την θέρμανσή ολόκληρης της ποσότητας της, στους 170°C με πυκνό θειικό οξύ προκύπτει ένωση (Β). Η ένωση (Β) αντιδρά πλήρως με υδρογόνο παρουσία νικελίου οπότε σχηματίζεται ένωση (Γ). Αν για την πλήρη καύση της (Γ) απαιτούνται 22,4L οξυγόνου σε S.T.P συνθήκες:

- Να βρεθεί ο συντακτικός τύπος των ενώσεων (Α), (Β) και (Γ).
- Πόση είναι η μάζα του νερού που παράγεται μετά την καύση της ένωσης (Γ);
- Να γράψετε την αντίδραση της ένωσης (Α) με οξικό οξύ.

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες: C:12, O:16, H:1

ΕΥΛΗΗ