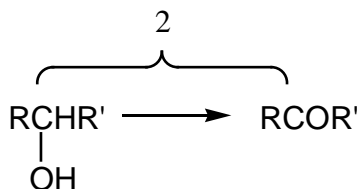
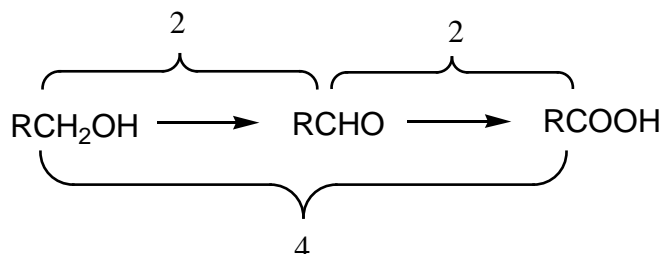
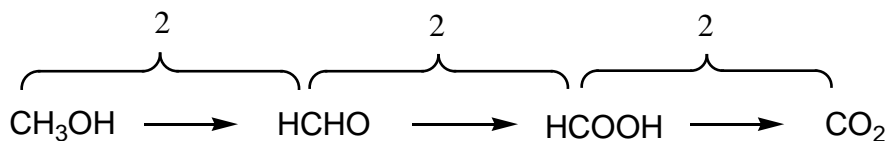


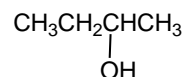
ΟΞΕΙΔΩΣΗ ΑΛΚΟΟΛΩΝ 1



1) Μια ποσότητα κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης καίγεται τέλεια και δίνει 6,6g CO₂ και 3,6g H₂O. Ίση ποσότητα της αλκοόλης οξειδώνεται πλήρως από 100mL διαλύματος KMnO₄ 0,4M, παρουσία H₂SO₄. Να βρεθεί ο συντακτικός τύπος της αλκοόλης.

Απ: CH₃CH₂CH₂OH

2) 2,22g κορεσμένης μονοσθενούς αντιδρούν με περίσσεια Na και δίνουν 336mL H₂ μετρημένα σε πρότυπες συνθήκες. Ίση ποσότητα της αλκοόλης οξειδώνεται πλήρως από 50mL διαλύματος K₂Cr₂O₇ 0,2M, παρουσία H₂SO₄. Να βρεθεί ο συντακτικός τύπος της αλκοόλης.



3) Μια ποσότητα μονοσθενούς αλκοόλης (C_xH_yO) αντιδρά με περίσσεια K και παράγονται 280mL αερίου μετρημένα σε πρότυπες συνθήκες. Ίση ποσότητα της αλκοόλης καίγεται τέλεια και δίνει 3,3g CO₂ και 1,8g H₂O. Επίσης ίση ποσότητα της αλκοόλης οξειδώνεται πλήρως από 12,5mL διαλύματος KMnO₄ 0,8M παρουσία H₂SO₄. Να βρεθεί ο συντακτικός τύπος της αλκοόλης.

Απ: CH₃CH(OH)CH₃

4) Ένωση με μοριακό τύπο C₄H₈O έχει τις παρακάτω ιδιότητες: α) Με I₂ και KOH δίνει κίτρινο ίζημα. β) Δεν αντιδρά με Na. Να βρεθεί ο συντακτικός της τύπος.

Απ: CH₃CH₂COCH₃

5) Ένωση με μοριακό τύπο C₄H₈O έχει τις παρακάτω ιδιότητες: α) Με I₂ και NaOH δίνει κίτρινο ίζημα. β) Αντιδρά με Na και παράγει αέριο. Να βρεθεί ο συντακτικός της τύπος.

