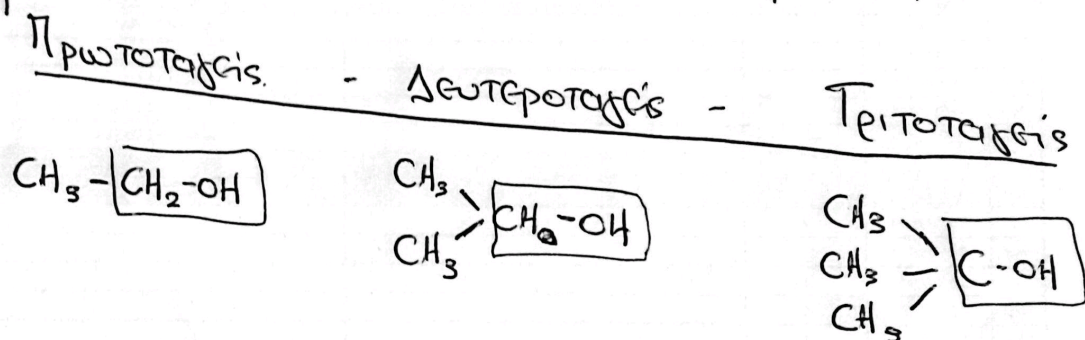
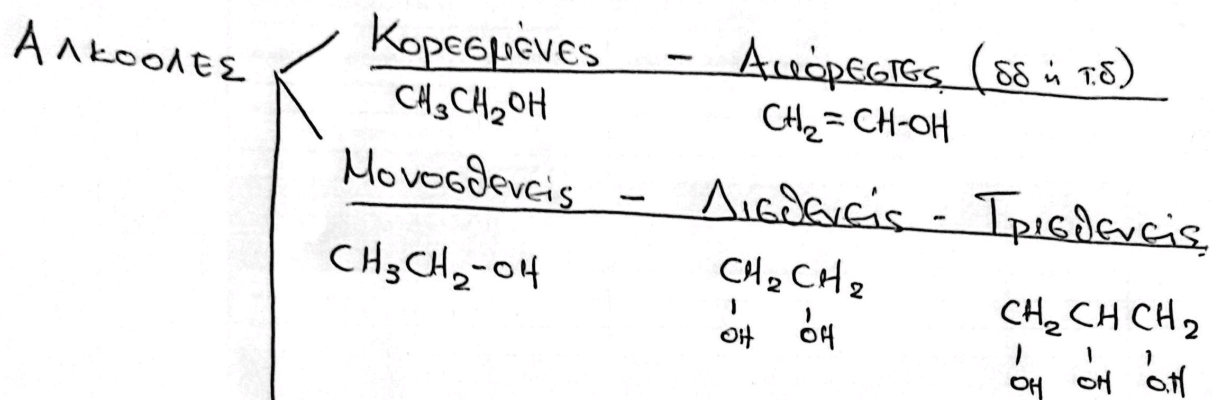
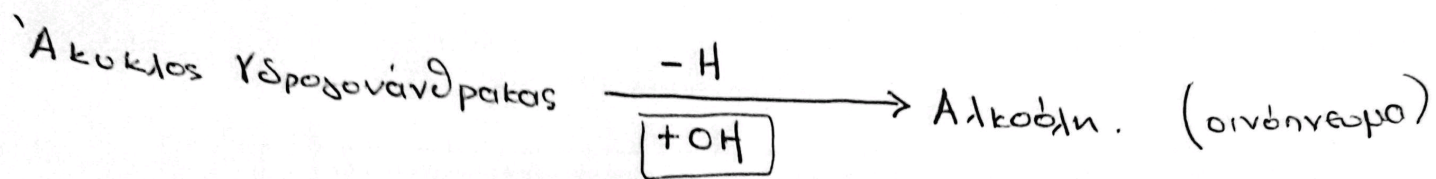
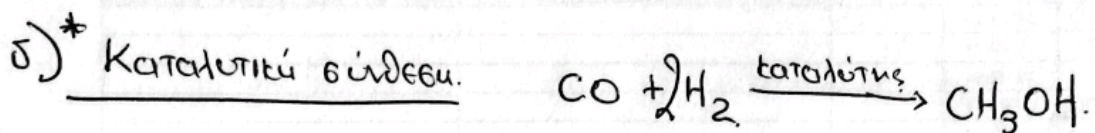
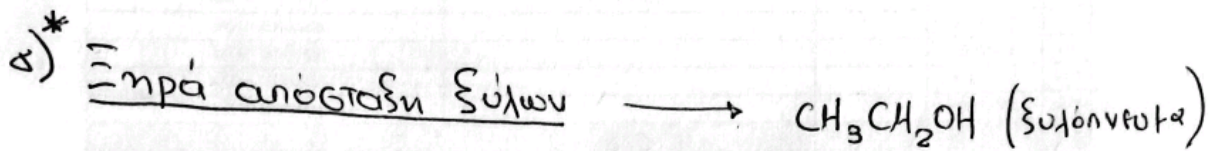
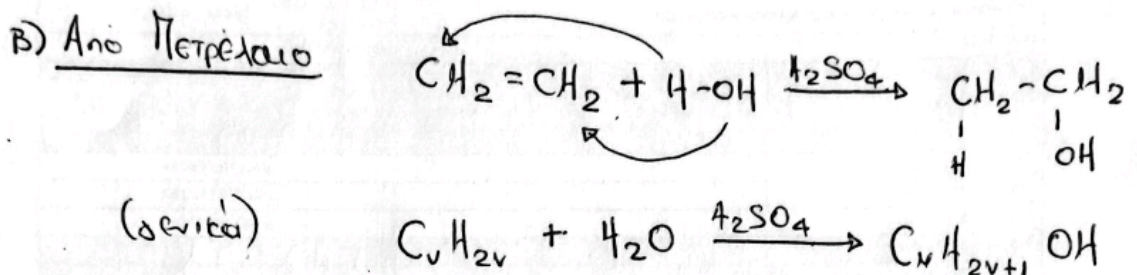
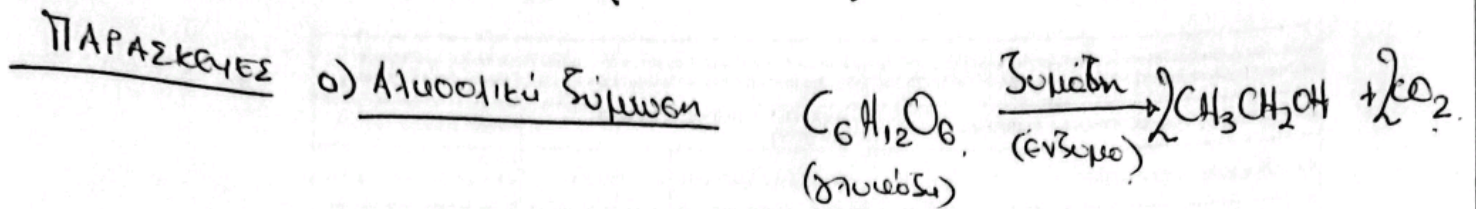
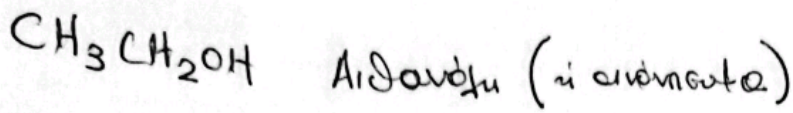


ΧΗΜΕΙΑ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ 3.1 ΑΛΚΟΟΛΕΣ



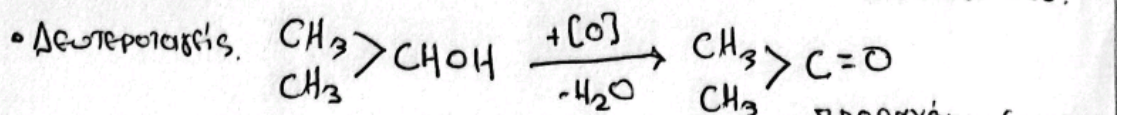
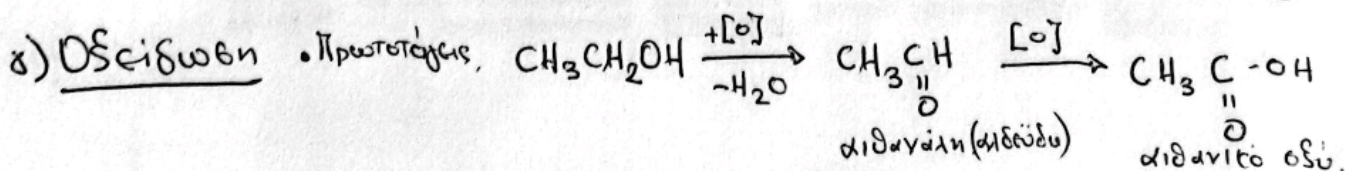
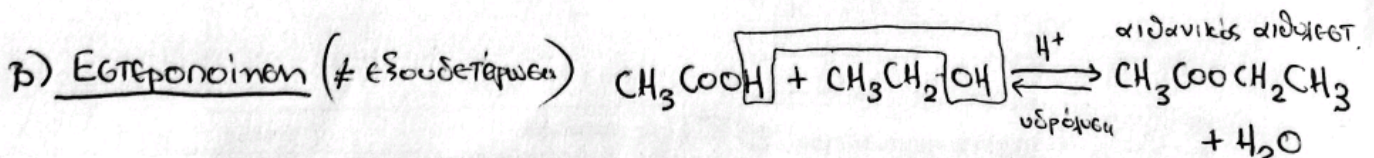
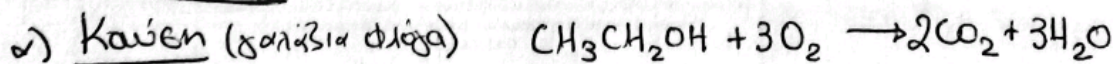
ΧΗΜΕΙΑ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ. 32 ΑΛΚΟΟΛΕΣ ΚΟΡΕΣΜΕΝΕΣ ΜΟΝΟΒΑΛΕΝΤΕΣ $C_n H_{2n+1} OH \text{ (ή) } ROH$



ΦΥΣΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ

- Κατώτερα: Υγρά / άχρωμα / ευδιάλυτα στο νερό.
- Μέσα: Υγρά / ελαώδη / δυσάρεστη οσμή / δυσδιάλυτα στο νερό.
- Ανώτερα: Στερεά / άοσμα / αδιάλυτα στο νερό.
- Αιθανόλη: ευχάριστη οσμή/οσμή, σιδαν + νερό $\longrightarrow$ • ελάττωση οσμών
- Μεθανόλη: (φαινόλη) ανησθητικό, πλαστικά (οδ. δ/φα) • έκλυση θερμότητας

ΧΗΜΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ

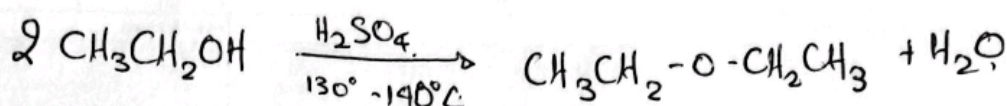
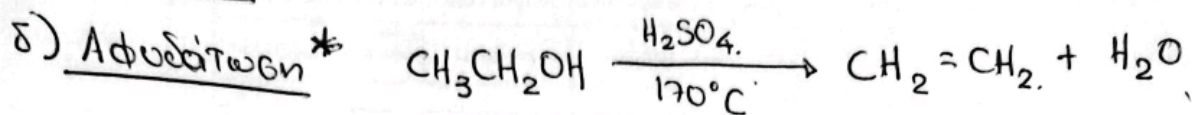


• Τριτοταγής οξείδωση σε αιφίρες συνδυάζει με διάλυση

ΧΗΜΕΙΑ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ 3.2 ΕΠΙΣΤΗΜΕΣ ΜΟΝΟΣΕΣΤΕΡΩΝ ΑΛΚΟΟΛΕΣ

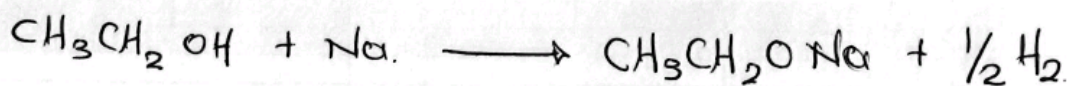
ΧΗΜΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ

- α) καύση
- β) εξοξείδωση
- γ) οξείδωση



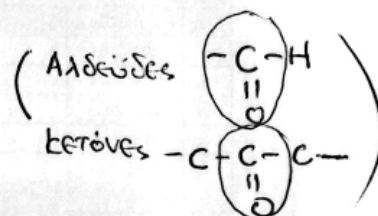
εύκολα, αλκυλο-αλκυλεθέρες.
 Τριτοταγείς > Δευτεροταγείς > πρωτοταγείς
 δύσκολα

- ε) Αντίδραση με δραστικά μέταλλα (Na/K)

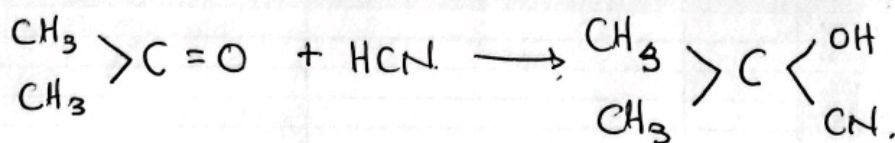


αιθέριο του νατρίου

ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΤΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΚΑΡΒΟΝΥΛΙΚΩΝ ΕΝΟΣΕΩΝ *

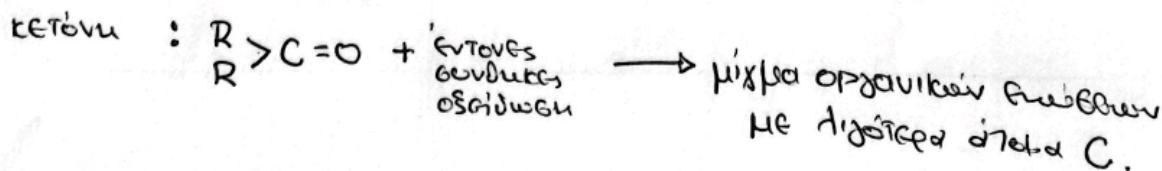
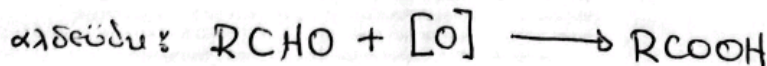
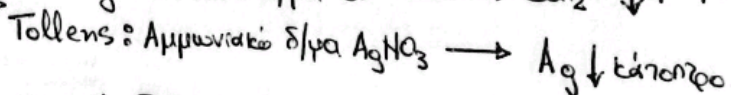
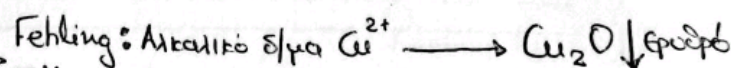


- α) Αντιδράσεις Προσθήκης (H_2, HCN)



- β) Αντιδράσεις οξείδωσης

Ανίχνευση αλδεύδων



- γ) Αντιδράσεις Πολυμερισμού