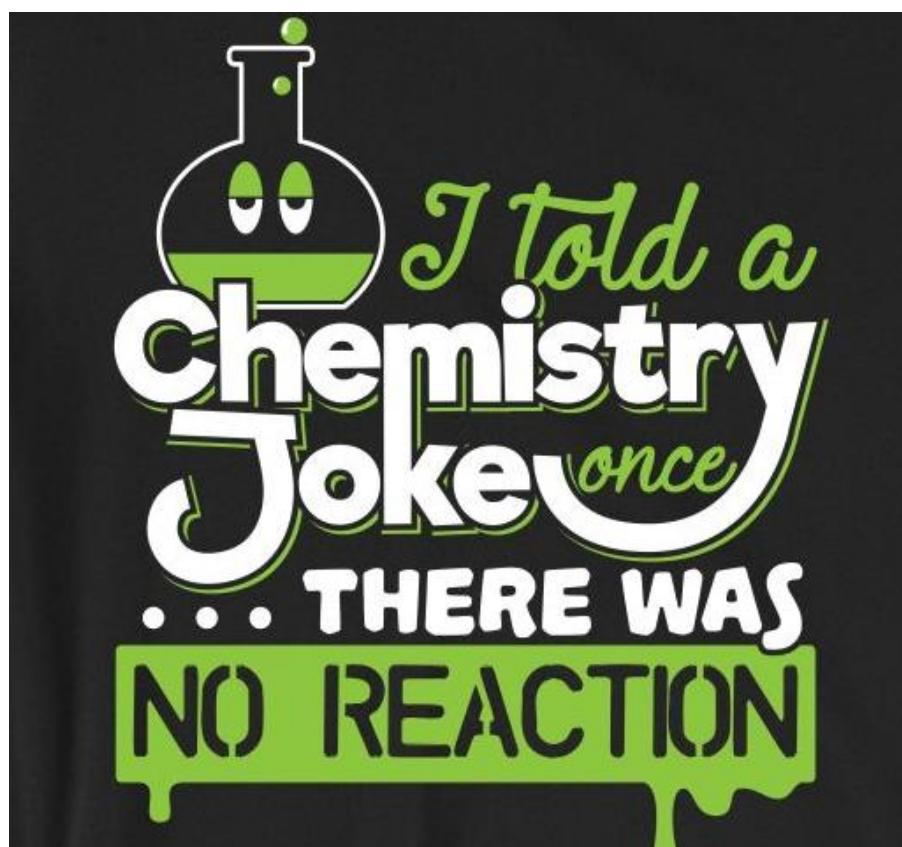


Εργαστήριο Οργανικής Χημείας

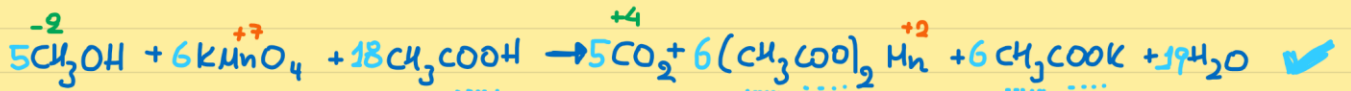
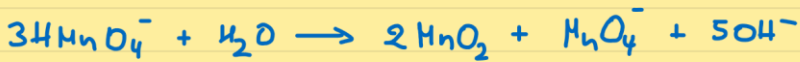
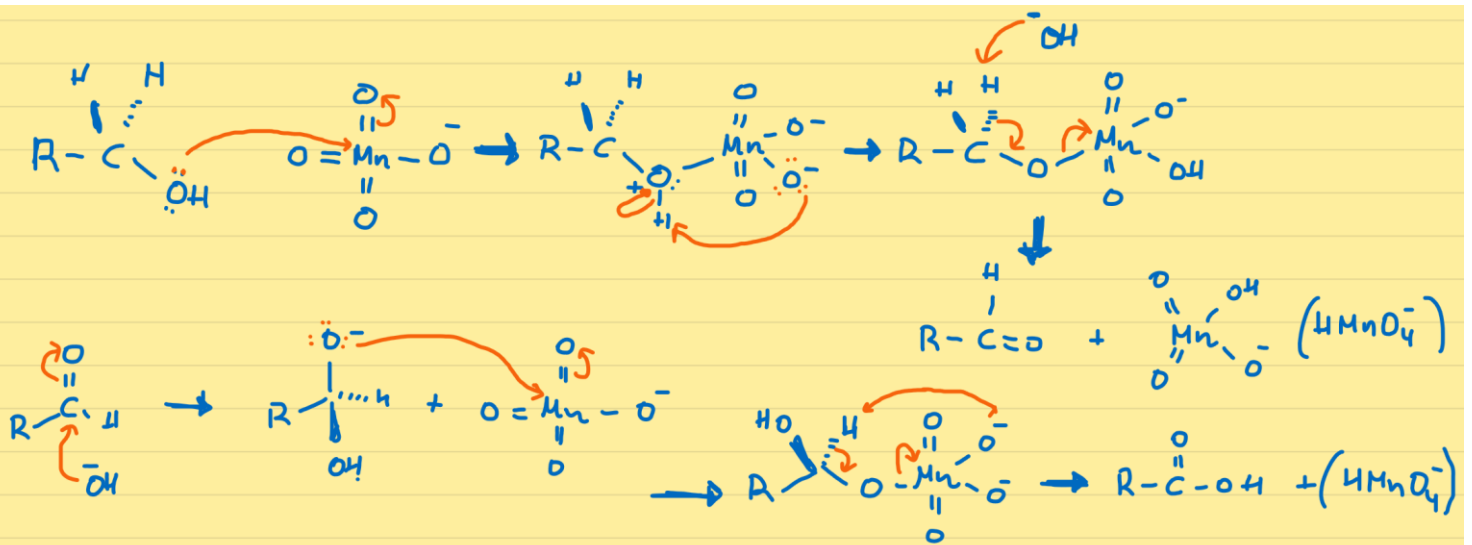
1^ο Διαδικτυακό Φροντιστήριο



Σάββατο 27 Μαρτίου 2021

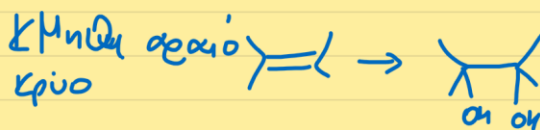
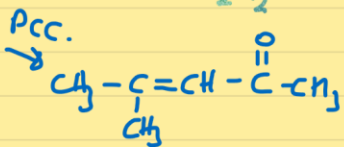
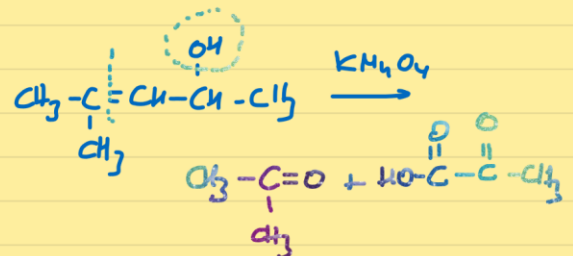
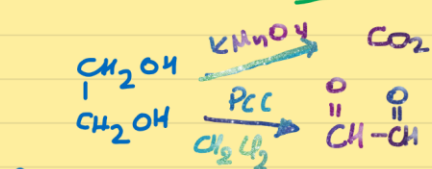
Οξείδωση βενζυλικής αλκοόλης

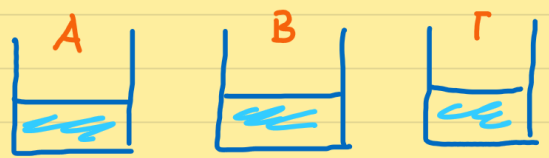
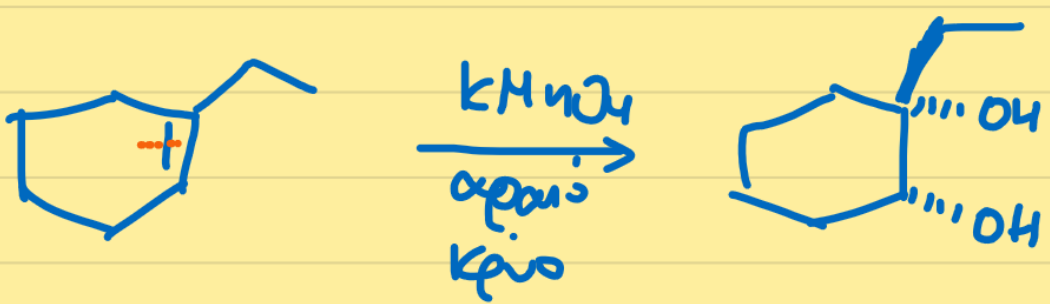
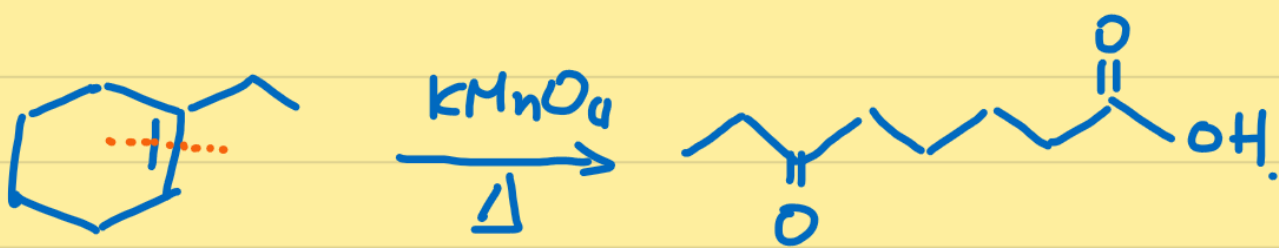
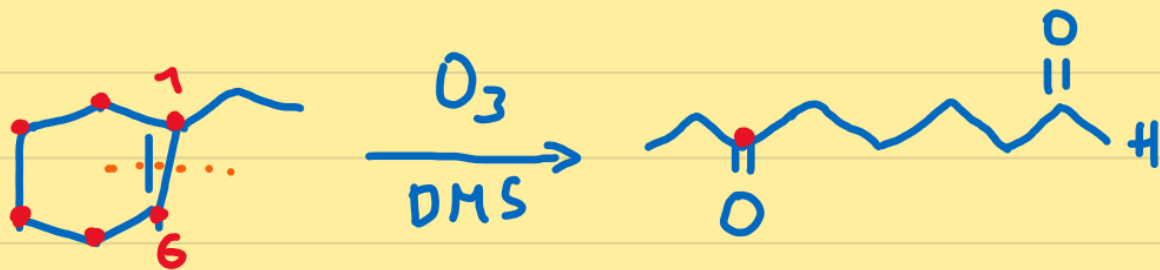
1. αντιδραστήρια + σειρά προσθήκης + πως
2. Σχημα αντίδρασης - μηχανισμό
3. Γιατί οι προσθήκες γίνονται χωρίς θέρμανση γι' αυτήν ουσία έχουμε ηλια Θ
4. Γιατί προστίθεται η EtOH ή πως 3ml + 12 ml H₂O = 15ml. σταδιακά πωσ σε 5 min
5. Γιατί σε διάθεση σε buchner με ζυθο κηρό σε ότι σε P3/P4 ;
6. Γιατί βάζουμε δ/μκ ΗCl 20% w/v; Ποιες αντιδράσεις γίνονται; Πως εξηγούμε αν η οξείδωση του PhCOOH είναι πλήρης.
7. Χημική αναστολή; Πως ανς γίνεται;
8. Πως καθορίζεται ο κηρός; Δ/τη κηρό με ο βενζόλιο οπ πχ. ακετόνη Ένα αντιδραστήριο πχ. δ/μκ PhOH + H₂O



ΟΞΕΙΑ. 5 × 1 = 5 × 6

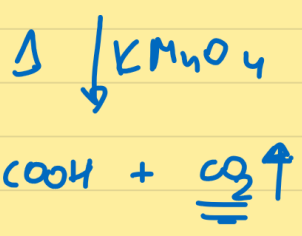
ΑΝΑΓ 6 × 1 = 6 × 5

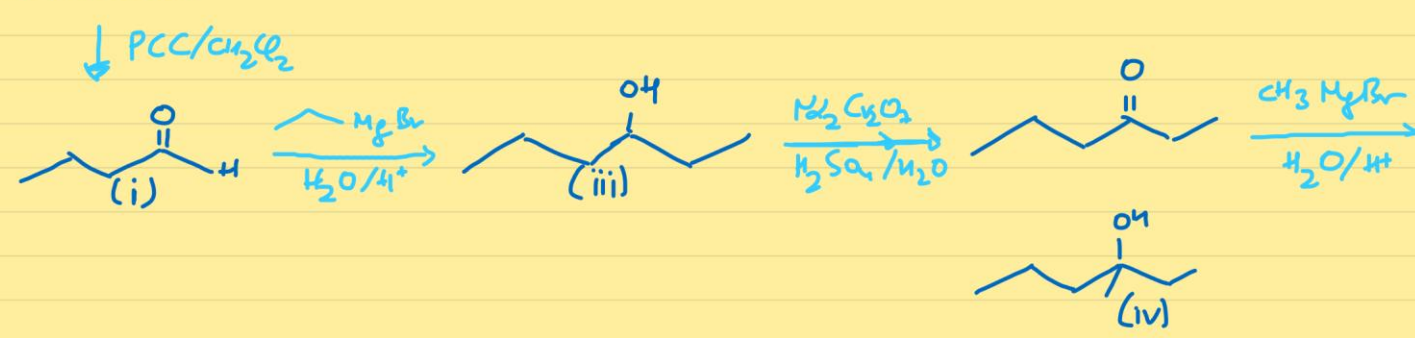
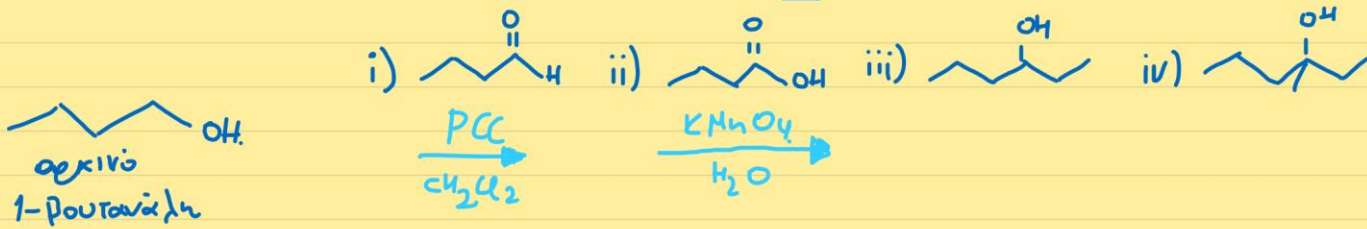
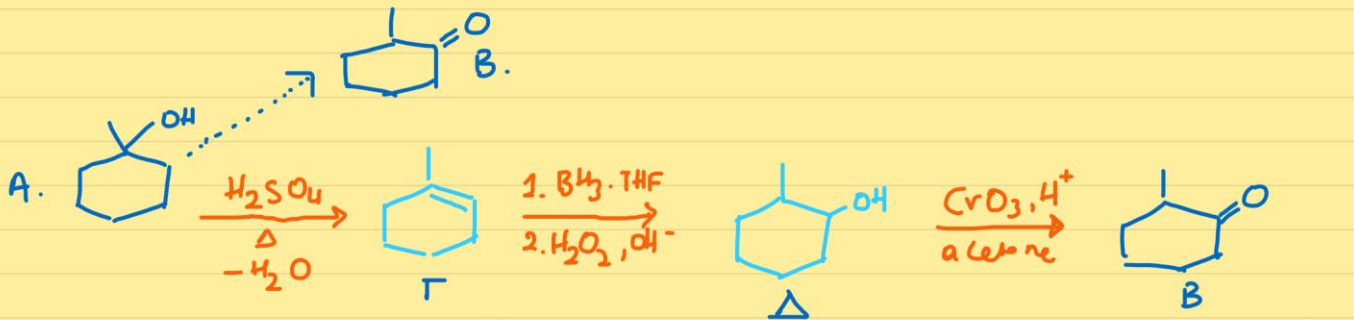




- | | | | | |
|--|---------------|---|-----------------------------|----------------------------|
| 1. $\text{R}-\text{CH}_2-\text{OH}$ | \rightarrow | $\text{R}-\text{CHO}$ | $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ | Br_2/Ccl_4 |
| 2. $\text{R}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{R}$ | \rightarrow | $\text{R}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{R}$ | + | - |
| 3. $\text{R}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$ | \rightarrow | $\text{R}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$ | - | - |

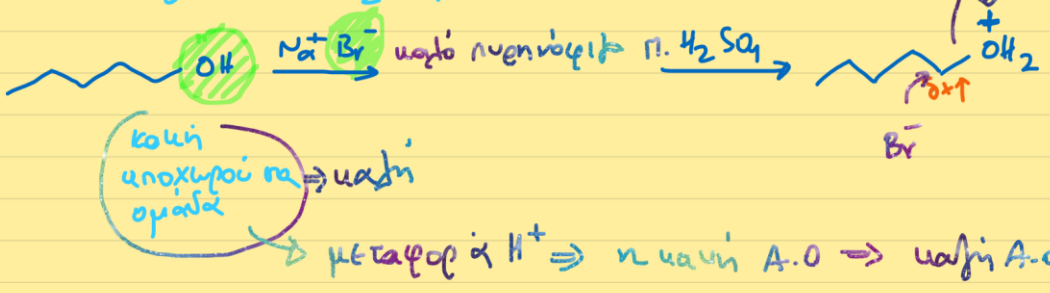
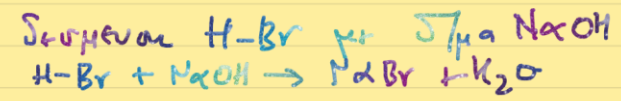
	$\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$	Br_2/Ccl_4
1.	+	-
2.	-	-
3.	+	+





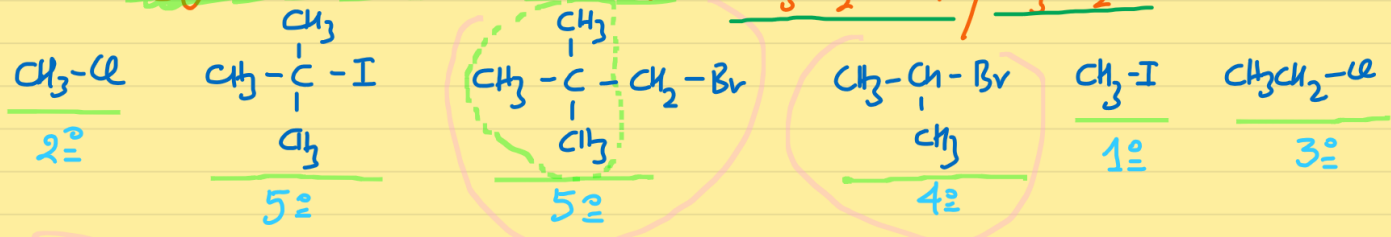
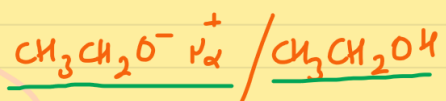
Παραγωγή n-BuBr με S_N2

- Σερά προσθέτουμε ανυδρασιές + νερό;
- Τι παίζει, πως φεακνεται η γατι
- Δ/μκ 76,5% w/v πως φεακνεται από το νερό;
- Γιατί προστίθεται H₂SO₄.



H₂O κατ'η αποχλωρίδα ο παρά
 Αλλάζει ο είδος χορμικής τω C-
 Η πρωτονίωση βυοκ κατ'η αρατα να βδισατονη

Δεξιόστροφος ή όχι είναι S_N2.



$\text{CH}_3\text{Br} > 1000$
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} 50$

$< 0,0005$

1

$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{Br} < 0,001$

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{Br} 20$

$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{Br} 2$

1. Υδροσφαιρίο

A τερμ → S_N2
Γ τερμ → S_N1.

B τερμ + τα δύο.

2. Νυκλώφι

1 άτομο νυκλώφι → S_N2
αδύνατο νυκλώφι → S_N1

3. Ανοχλωρίδα

Λίγα νυκλώφια S_N1 (μικρή διαφορά)

4. Διαδότης

Ποησίοι φτωχοί S_N1 → αδύνατο να ενδιάμεσο
→ αδύνατο να νυκλώφι.
Ποησίοι ή φτωχοί ποησιότητα
αδύνατο δ/2η → S_N2.

