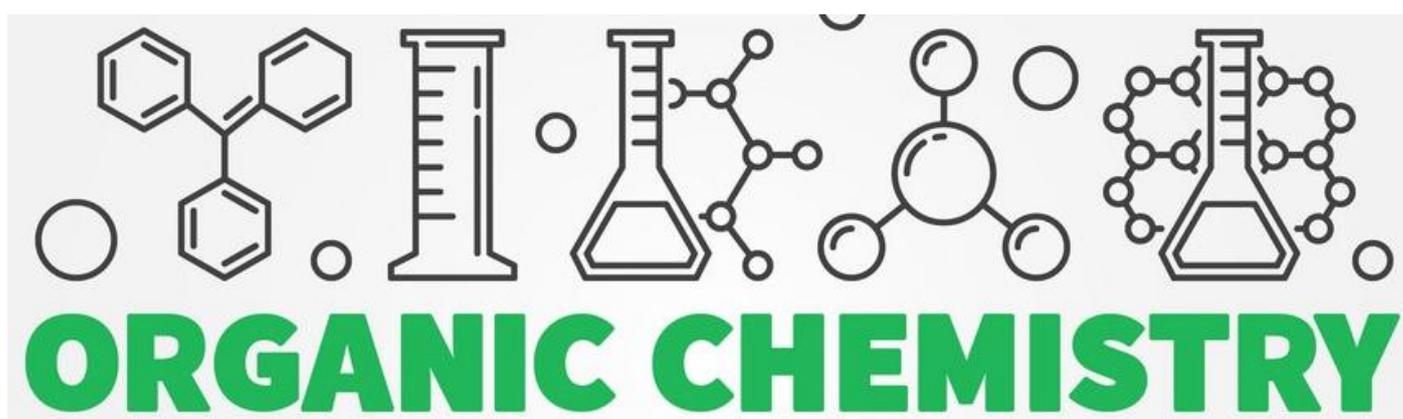
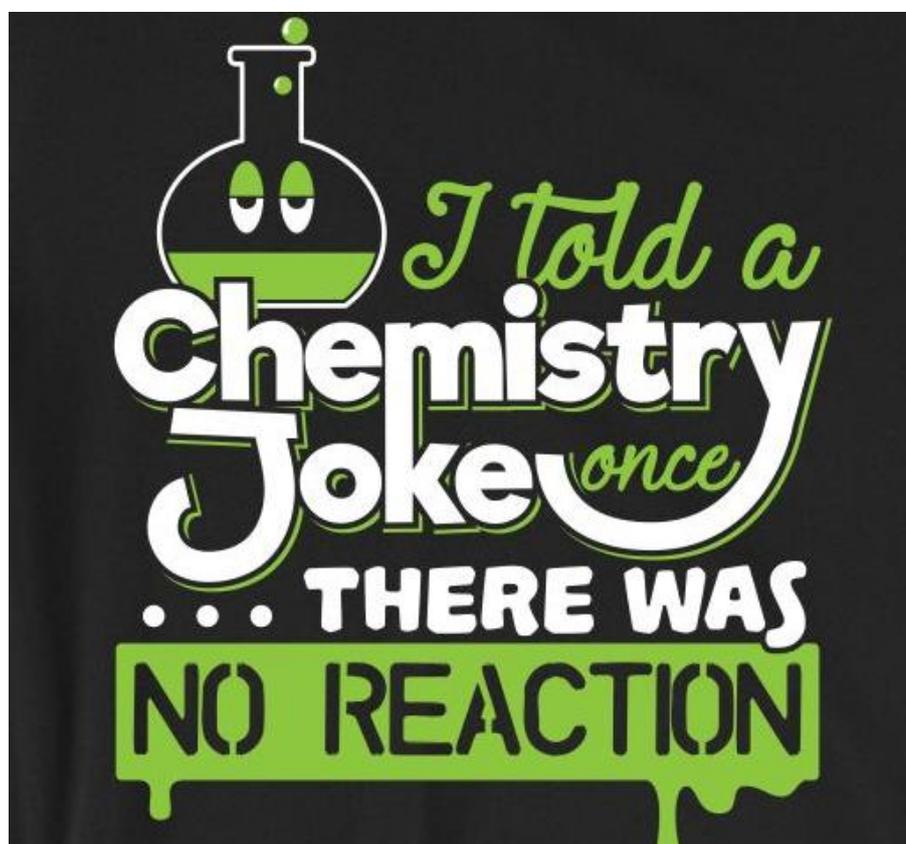


Εργαστήριο Οργανικής Χημείας

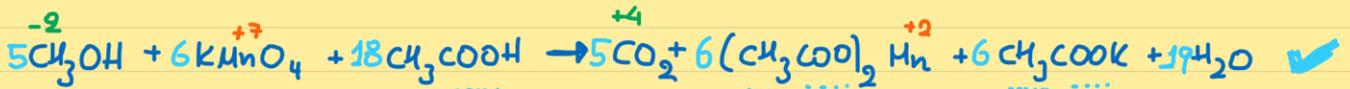
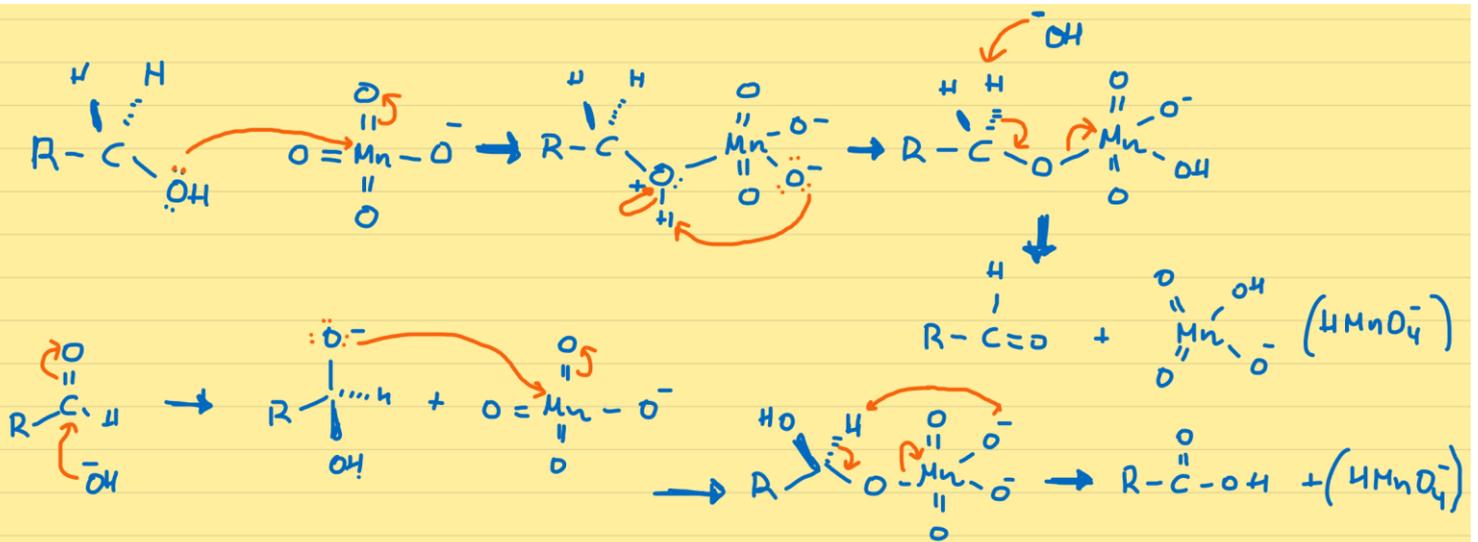
1<sup>ο</sup> Διαδικτυακό Φροντιστήριο



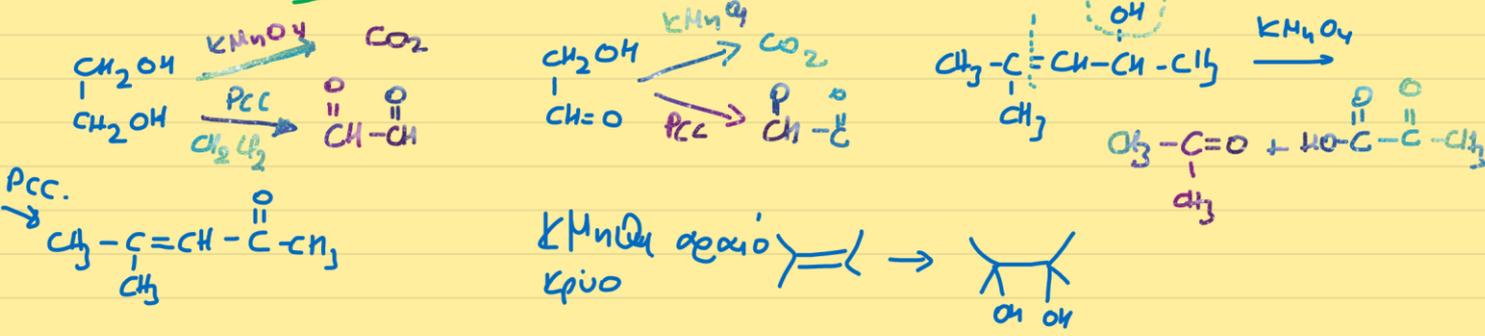
Σάββατο 27 Μαρτίου 2021

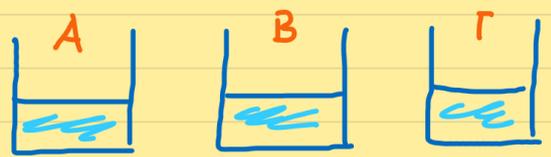
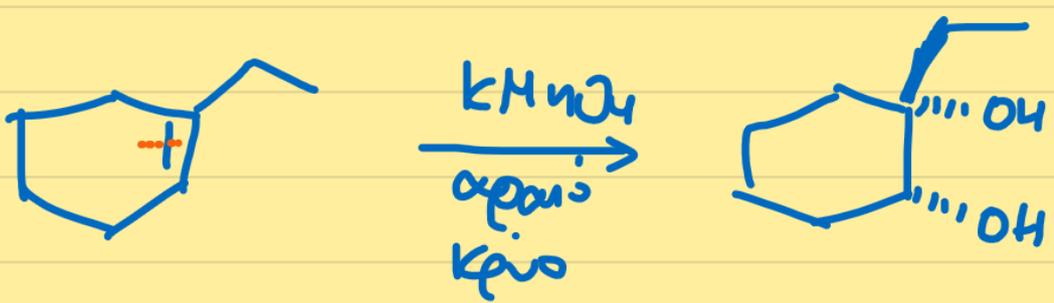
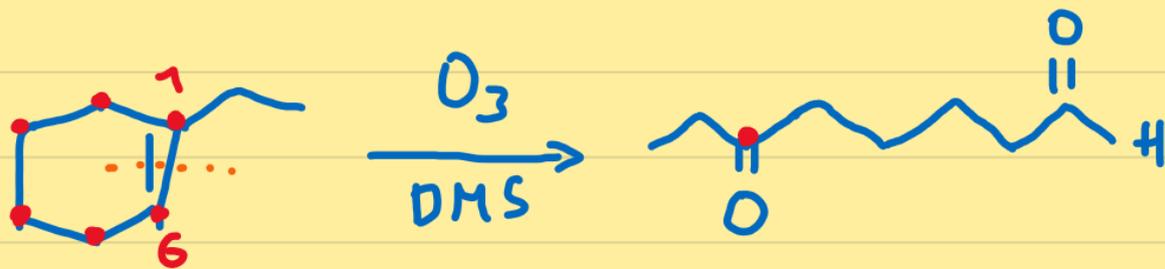
Οξείδωση βενζυλικής αλκοόλης

1. Ανυδρασίτηρα + σέρρα προσθήκης + πωσ
2. Σχημα αντίδρασης - μηχανισμό
3. Γιατί οι προσθήκες γίνονται χωρίς θέρμανση γ' στην ουσία έχουμε ηλια Θ
4. Γιατί προστίθεται η EtOH ή πωσ 3ml + 12 ml H<sub>2</sub>O = 15ml. σταδιακά πωσ ε 5 min
5. Γιατί οι δειγμάτων σε buchner με ζυθο κηρό ε έχει σε P3/P4 ;
6. Γιατί βάζουμε δ/μκ με 2% w/v; Ποιες αντιδράσεις γίνονται; Πωσ εφερχουμε α η καθίζηση του ΡΗ<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> είναι πλήρης.
7. Χημική αναστολή; Πωσ αως γίνεται;
8. Πωσ καθιζάνεται ο κηρός; Δ/τη κηρό με υ βυθίζω σε πωσ. ακετόνη Ένα αντιδραστήριο πωσ δ/μκ Ρ<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O



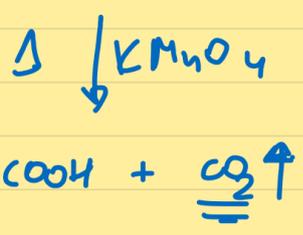
ΟΞΕΙΔ. 5 x 1 = 5 x 6  
ΑΝΑΓ 6 x 1 = 6 x 5

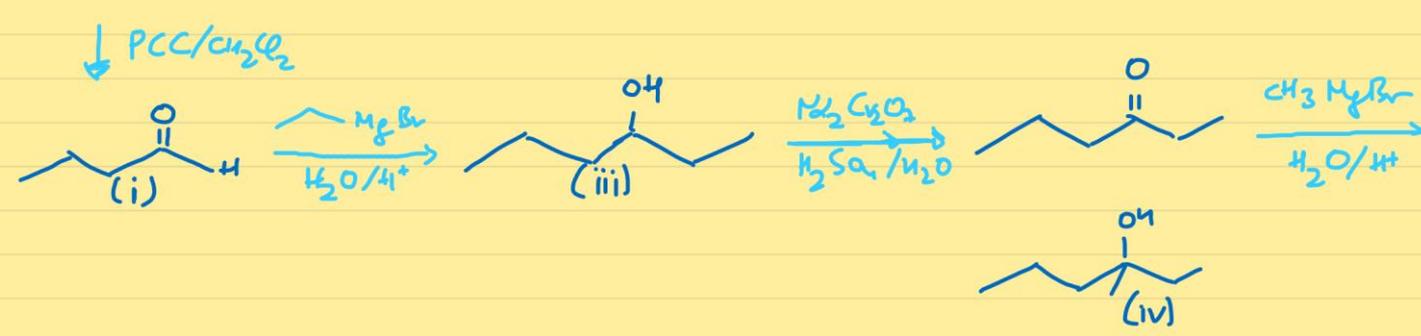
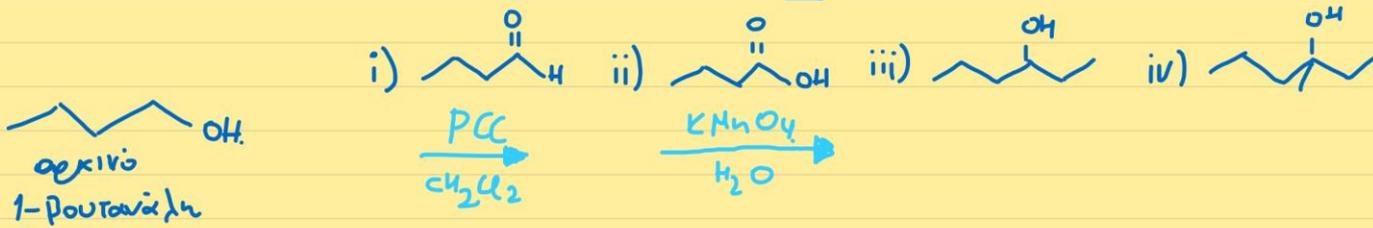
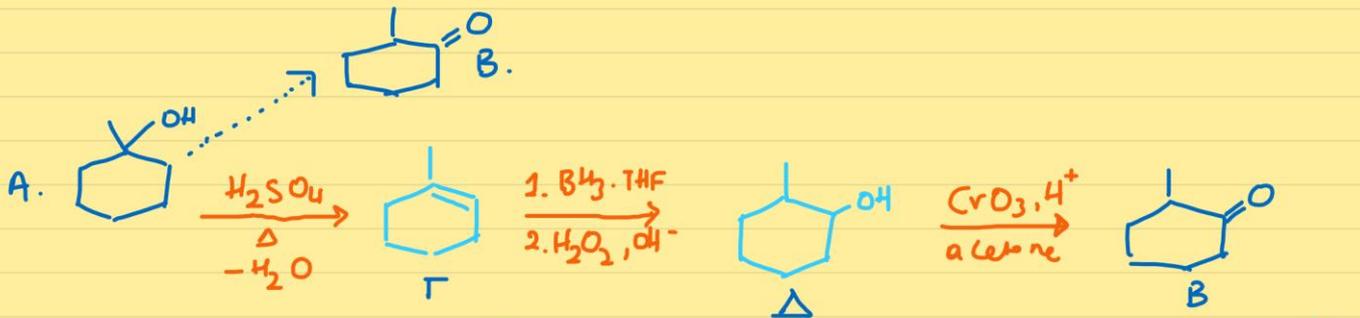




- 1.  $\text{R}-\text{CH}_2-\text{OH} \rightarrow \text{R}-\text{CHO}$
- 2.  $\text{R}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{R} \rightarrow \text{R}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{R}$
- 3.  $\text{R}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{R}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$

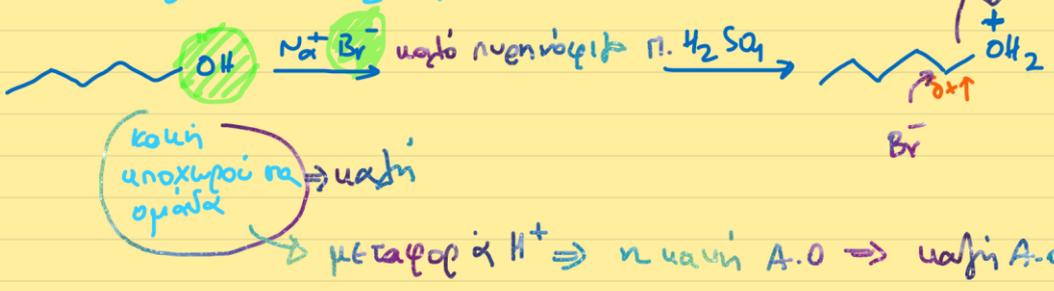
	$\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$	$\text{Br}_2/\text{Ccl}_4$
1.	+	-
2.	-	-
3.	+	+





**Παραγωγή n-BuBr με S<sub>N</sub>2**

- Σερά προσθέτουμε ανυδραστών + νερό;
- Τι παίζει, πως φεακνεται η γατί
- Δ/μκ 76,5% w/v πως φεακνεται από το νερό;
- Γιατί προστίθεται H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.



H<sub>2</sub>O καλή αποχλωρίδα ο παρά  
 Αλλάζει ο είδος χρωματισμού το C-  
 Η πρωτονίωση βυοή κατ'ή αρατά να βδισατοαί

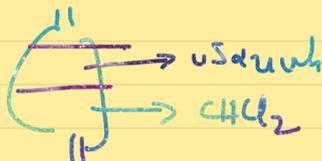
5. Γιατί αρατρωπύτ

Υπόψη: Η Βυβλ διαλύει σε υχθμ γτ των στν  $H_2O$   
+  $H_2O$  γτ των αρατρωπύτ ή  $d \downarrow$  υαί να διαπορρωοιηεί  
αρατρωπύτ αρατρωπύτ αρατρωπύτ  $CH_2Cl_2$  υαί να υαίρετ υαίρετ  
διαχωρύνω σε 2 υαίρετ

6. Γιατί φικαυγύτ

Παύα γύτ των διαδιαωοία υαίρετ με νταυαύ  
στν  $CH_2Cl_2$ ,  $Et_2O$  ( $\ominus \rightarrow$  αρατρωπύτ αρατρωπύτ)  
 $\rightarrow$  υαίρετ αρατρωπύτ

7. Ποιο υαίρετ υαίρετ + υαίρετ υαίρετ



8. Γιατί αρατρωπύτ  $H_2SO_4$  υαίρετ των υαίρετ, υαί γύτ;

Αρατρωπύτ + αρατρωπύτ στν υαίρετ  
υαίρετ των υαίρετ υαίρετ  $\rightarrow$   $BuOH$

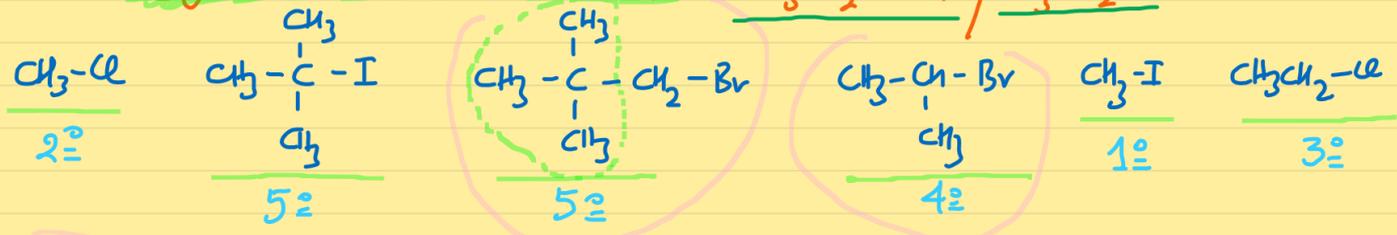
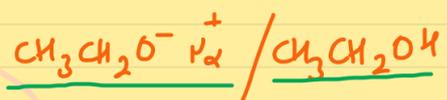
9. Κατα των διαχωρύνω του αρατρωπύτ 8 υαί υαίρετ οι υαίρετ υαίρετ.

10. Γιατί αρατρωπύτ  $MgCl_2$  υαί υαίρετ; Γιατί στν γύτ υαίρετ υαίρετ  
αυαίρετ των διαχωρύνω

11. Γιατί υαίρετ  $Na_2SO_4$  Ποια τα υαίρετ υαίρετ υαίρετ  
υαίρετ να αρατρωπύτ υαίρετ υαίρετ υαίρετ υαίρετ;

$Et_3N$  vs  $Et_2NH$  (αυαίρετ υαίρετ υαίρετ)  
 $CH_3-O-CH_3$  vs  $CH_3-S-CH_3$  (υαίρετ)  
 $NH_3$  vs  $PH_3$  (υαίρετ)  
 $CH_3S^-$  vs  $H_2S$  (υαίρετ)  
 $(CH_3)_3N$  vs  $CH_3-O-CH_3$  (υαίρετ)  
 $CH_3S^-$  vs  $CH_3OH$  (υαίρετ)  
 $CH_3-CH(O^-)-CH_3$  vs  $CH_3CH_2CH_2-O^-$  (υαίρετ)  
 $I^-$  vs  $Cl^-$  (υαίρετ)

Δεξιόστροφος ή όχι SN2



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

$< 0,0005$

1

$\text{CH}_3\text{-C(CH}_3)_2\text{-Br} < 0,001$

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

$\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-Br } 2$

1. Υδροσφαιρο

A τερμ → SN2  
Γ τερμ → SN1

B τερμ + τα δύο.

2. Νυκτιόφιλο

1 ακυρο νυκτιόφιλο → SN2  
αδρανής νυκτιόφιλο → SN1

3. Ανοχλησά

λίγα ανοχλησά SN1 (μικρή διαφορά)

4. Διαδότης

Ποησολ φωσικοί SN1 → ανακροσισω σ ενδιαφρω.  
→ ανακροσισω σ νυκτιόφιλο.  
Ποησολ ή φρωσολ ποησισοσά  
αφρωσισά δ/σά → SN2.

