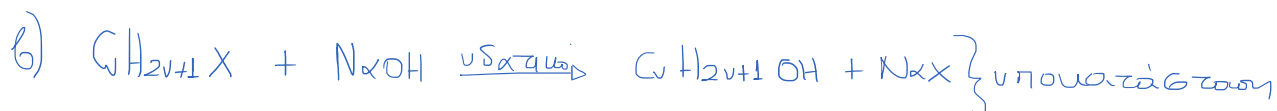
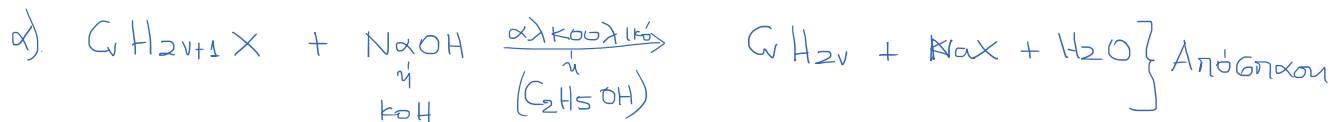


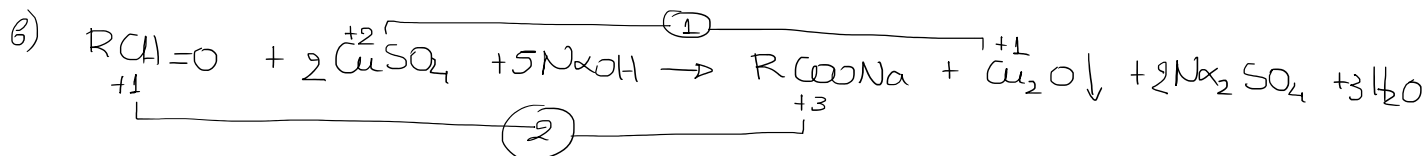
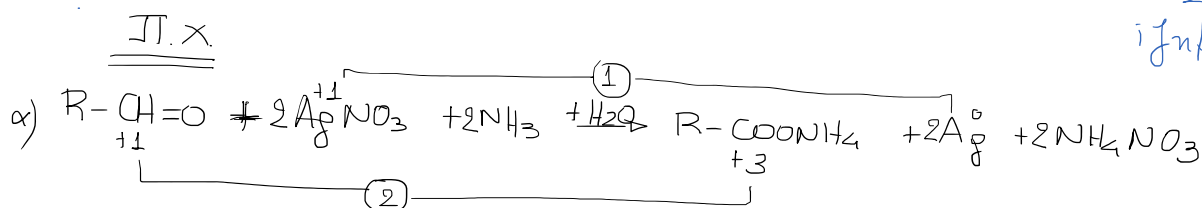
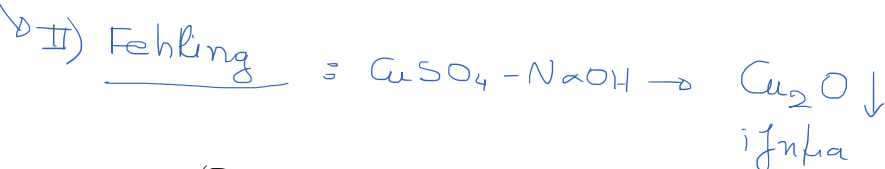
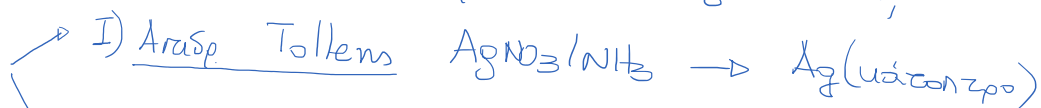
ΒΑΣΙΚΕΣ ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΕΙΣ ΣΤΗΝ ΟΡΓΑΝΙΚΗ

ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΟΥ ΠΡΕΠΕΙ ΝΑ ΠΡΟΣΕΞΩ:

1). Τα αλκυλχαλογονίδια με NaOH δίνουν (2) ειδών αντιδράσεις:



2). Μόνο οι αλδεΐδες οξειδώνονται με ήπια οξειδωτικά, δηλαδή με:



3). Αλογονοφορμική : χαρακτηριστική αντίδραση για αλφαοίκες ενώσεις



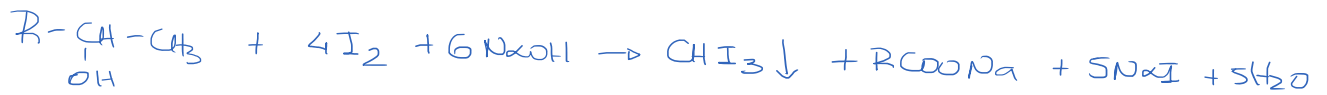
Γίνεται με: $I_2 / NaOH \rightarrow CHI_3 \downarrow$ (ίγνημα)

$Cl_2 / NaOH \rightarrow CHCl_3$ (υγρό χαρ. οσμής)

$Br_2 / NaOH \rightarrow CHBr_3 \downarrow$ (υαίοντρο ίγνημα)

Συνοψισά έχουμε:

Συνολικά έχουμε :



Να θυμόμαστε όμως : 3 σταδία (οξείδωση - αντικατάσταση HI, διάσπαση)

4) Αναδρασεις διαύριση :

Πρέπει να θυμάμαι αναδραστήρια χαρακτηριστικά για συγκεκριμένες ομάδες γέφυρες : π.χ

	Na	Br ₂ /CCl ₄	KMnO ₄	Fehling	Tollens	Na ₂ CO ₃	CuCl ₂ / NH ₃	NaOH	πολυμερισμός
C ₆ H ₅ I		+							+
C ₆ H ₅ -2 (αλκ)	+	+					+		
C ₆ H ₅ -2 (αλκ)									+
Αλκοόλη									
1°	+		+						
2°	+		+						
3°	+		-						
Αλδεΐδες			+	+	+				
Κετόνες									
R- $\underset{\text{O}}{\text{C}}$ -CH ₃									
Οξέα						+		+	
Εστέρες								+	

5) Α' Οξινος χαρακτήρας :



φαινόλη



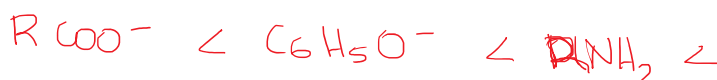
pH < 7



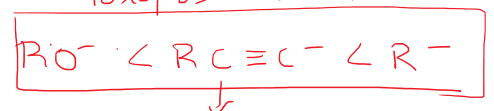
pH = 7

Δεν δίνουν H₃O⁺ στο H₂O

Β. Βαθιώς χαρακτήρας



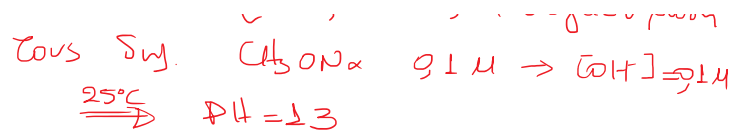
Ισχυρές βάσεις



Συλλογή



Δίνουν [OH⁻], όσο κι η συγγένισή τους δηλ. CH₃ONa 91M → [OH⁻] 91M
25°C π. 1. -



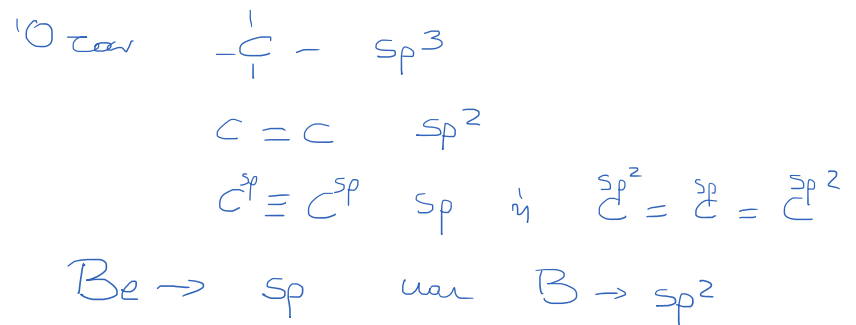
505 Παρατήρηση!!!

Υβριδισμός : Κάθε άτομο C που κάνει μόνο σ δεσμούς (απλούς) έχει sp^3 υβριδικά τροχ.

• Κάθε άτομο C που κάνει 1π δεσμό, τότε έχει sp^2 υβριδικά τροχ. $\text{C}^{sp^2} = \text{C}^{sp^2}$

• Κάθε άτομο C που συμμετέχει σε 2π δεσμούς, τότε έχει sp υβριδικά τροχιακά

Μαθαίνω αλ' έξω :



Τελική Παρατήρηση

