

ΔΙΑΚΡΙΣΕΙΣ – ΤΑΥΤΟΠΟΙΗΣΕΙΣ ΟΡΓΑΝΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

ΚΑΤΗΓΟΡΙΑ ΕΝΩΣΕΩΝ	ΧΑΡΑΚΤΗΡ. ΑΝΤΙΔΡΑΣΗ
ΑΚΟΡΕΣΤΟΙ ΥΔΡΟΓΟΝΑΝΘΡΑΚΕΣ (Και γενικά ακόρεστες ενώσεις)	Αποχρωματίζουν διάλυμα Br_2 σε CCl_4 .
ΑΛΚΙΝΙΑ με ακραίο τριπλό δεσμό, δηλ. της μορφής $\text{RC}\equiv\text{CH}$	1- Με Na δίνουν υδρογόνο 2- Με $(\text{CuCl}+\text{NH}_3)$ δίνουν ιζήματα του τύπου $\text{RC}\equiv\text{CCu}$
ΑΛΚΟΟΛΕΣ (Γενικά)	Με Na ελευθερώνουν υδρογόνο
ΑΛΚΟΟΛΕΣ ΠΡΩΤΟΤΑΓΕΙΣ ΚΑΙ ΔΕΥΤΕΡΟΤΑΓΕΙΣ.	ΟΞΕΙΔΩΝΟΝΤΑΙ δηλαδή αποχρωματίζουν <u>οξ. Δ. KMnO_4</u> , ή αλλάζουν το χρώμα του <u>οξ. Δ. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$</u> .
ΑΛΚΟΟΛΕΣ της μορφής $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ $v \geq 0$	Δίνουν <u>αλογονοφορμική</u> αντίδραση, δηλ. με $(\text{NaOH}+\text{I}_2)$, σχηματίζουν κίτρινο ίζημα CHI_3 .
ΑΛΔΕΥΔΕΣ	Οξειδώνονται από <u>οξ. Δ. KMnO_4</u> , <u>οξ. Δ. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$</u> . και από ήπια οξειδωτικά μέσα, όπως: 1- <u>Φελίγγειο υγρό</u> ($\text{CuSO}_4+\text{NaOH}$) και δίνουν <u>κεραμέυθρο ίζημα Cu_2O</u> . 2- Αμμωνιακό διάλυμα νιτρικού αργύρου ($\text{AgNO}_3+\text{NH}_3$) και δίνουν «καθρέφτη» Ag .
ΚΕΤΟΝΕΣ του τύπου $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{COCH}_3$ $v \geq 0$ (και αιθανάλη)	Δίνουν <u>αλογονοφορμική</u> αντίδραση, δηλ. με $(\text{NaOH}+\text{I}_2)$, σχηματίζουν κίτρινο ίζημα CHI_3 .
ΟΞΕΑ	1- Με Na δίνουν υδρογόνο 2- Αλλάζουν το χρώμα των δεικτών (πχ ερυθραίνουν το <u>κυανούν βάμμα του Ηλιοτροπίου</u>). 3- Με Ανθρακικά άλατα (πχ Na_2CO_3) δίνουν $\text{CO}_2(\text{g})$
HCOOH (Μυρμηκικό οξύ), $\text{HOOC}-\text{COOH}$ (οξαλικό οξύ)	ΟΞΕΙΔΩΝΟΝΤΑΙ δηλαδή αποχρωματίζουν <u>οξ. Δ. KMnO_4</u> , ή αλλάζουν το χρώμα του <u>οξ. Δ. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$</u> .