

ΤΡΟΠΟΙ ΔΙΑΚΡΙΣΗΣ ΜΕΡΙΚΩΝ ΤΑΞΕΩΝ ΟΡΓΑΝΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

Τάξη οργανικών ενώσεων	Διαφοροποιός ιδιότητα
Ενώσεις με πολλαπλούς δεσμούς άνθρακα-άνθρακα	<ul style="list-style-type: none">• Αποχρωματίζουν το καστανέρυθρο διάλυμα Br_2/CCl_4• Με την επίδραση αιθανολικού ή αμμωνιακού διαλύματος CuCl ή AgNO_3 σχηματίζονται τα αντίστοιχα καρβίδια τα οποία είναι ιζήματα. Αντιδρούν με Na, οπότε απελευθερώνεται αέριο H_2.
Αλκίνια με όξινο υδρογόνο	<ul style="list-style-type: none">• Με την επίδραση υδατικού διαλύματος Ag_2O σχηματίζεται ίζημα AgX ($\text{X}=\text{Cl}, \text{Br}, \text{I}$).
Αλκυλαλογονίδια	<ul style="list-style-type: none">• Με την επίδραση Na, απελευθερώνεται αέριο H_2. Με την επίδραση SOCl_2 απελευθερώνονται αέρια SO_2 και HCl, τα οποία χρωματίζουν ερυθρό το πεχαμετρικό χαρτί. Οι πρωτοταγείς και οι δευτεροταγείς αποχρωματίζουν το ιώδες όξινο διάλυμα KMnO_4 και αλλάζουν το πορτοκαλί χρώμα όξινου διαλύματος $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ σε πράσινο. Οι τριτοταγείς αλκοόλες δεν αντιδρούν.
Αλκοόλες	<ul style="list-style-type: none">• Με την επίδραση φελίγγειου υγρού, σχηματίζεται καστανέρυθρο ίζημα Cu_2O. Με την επίδραση του αντιδραστήριου Tollens σχηματίζεται καθρέπτης Ag.• Με την επίδραση υδατικού διαλύματος I_2/NaOH παράγεται το κίτρινο στερεό CHI_3 (ιωδοφορμική αντίδραση).
Αλδεΐδες	<ul style="list-style-type: none">• Διαλύονται σε υδατικό διάλυμα NaHCO_3 ή Na_2CO_3, λόγω σχηματισμού των καρβοξυλικών αλάτων με νάτριο. Κατά τη διάλυση απελευθερώνεται αέριο CO_2, το οποίο θολώνει το ασβεστόνερο (διάλυμα $\text{Ca}(\text{OH})_2$) σύμφωνα με την αντίδραση: $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$.
Μεθυλοκετόνες και αλκοόλες με συντακτικό τύπο $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{R}$	<ul style="list-style-type: none">• Διαλύονται σε υδατικό διάλυμα NaOH, λόγω σχηματισμού φαινολικού άλατος.
Καρβοξυλικά οξέα	
Φαινόλες	