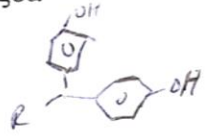


Πίνακας 19-1. Ταξινόμηση ενώσεων με βάση την πολικότητα σε αντιστοιχία με την πολικότητα των υγρών στατικών φάσεων

I: Μη πολικές	II: Μέσης πολικότητας
Κορεσμένοι υδρογονάνθρακες	Αιθέρες $-R-O-R'$
Αλκένια (ολεφίνες)	Κετόνες $-R-C=O$
Αρωματικοί υδρογονάνθρακες περιχλωρ C_6H_5	Αλδεΐδες $-R-CHO$
Αλογονωμένοι υδρογονάνθρακες	Εστέρες $-R-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-R'$
Μερκαπτάνες <i>Κυκλική αρωμ. ένωση C, S</i>	Τριτοταγείς αμίνες R_3-N
Σουλφίδια $R-S-R'$	Νιτροενώσεις (χωρίς α-H)
Διθειάνθρακας CS_2	Νιτρίλια (χωρίς α-H) $R-CN$
III: Πολικές	IV: Υψηλής πολικότητας
Αλκοόλες	Πολυδροξυαλκοόλες
Καρβοξυλικά οξέα $R-\overset{\text{O}}{\parallel}{C}-NH_2$	Αμινοαλκοόλες
Φαινόλες $R-NH_2$	Υδροξυοξέα $-R-\overset{\text{O}}{\parallel}{C}-COOH$
α-ταγείς και β-ταγείς αμίνες	Πολυπρωτικά οξέα
Οξίμες	Πολυφαινόλες 
Νιτροενώσεις (με α-H)	
Νιτρίλια (με α-H)	