

BLOQUE 4 – FORMULACIÓN ORGÁNICA

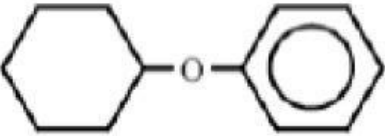
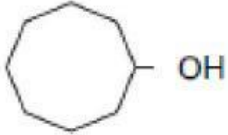
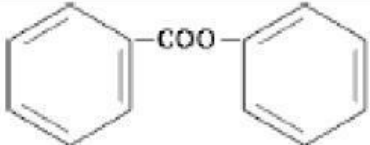
Estudia el orden de prioridad de los grupos funcionales. Recuerda que se toma el sufijo del grupo funcional principal y los demás se consideran sustituyentes por orden alfabético.

Fórmula	Función	Sufijo si es grupo principal	Prefijo si es sustituyente (grupo secundario)	Ejemplo
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{OH} \end{array}$	Ácido	-oico	carboxi- (-COOH)	CH ₃ -COOH ácido etanoico
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{O}-\text{R}' \end{array}$	Éster	-oato de ... ilo	alcoxicarbonil-	CH ₃ -COO-CH ₃ etanoato de metilo
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{H} \end{array}$	Aldehído	-al	formil- (-CHO) oxo- (=O)	CH ₃ -CH ₂ -CHO Propanal
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{R}' \end{array}$	Cetona	-ona	oxo- (=O)	CH ₃ -CO-CH ₂ CH ₃ Butanona Etilmetilcetona
R-OH	Alcohol	-ol	hidroxi-	CH ₃ -CH ₂ OH Etanol
R-O-R'	Éter	-oxi ... ano -il ... ileter	oxa-	CH ₃ -O-CH ₂ -CH ₃ Metoxietano Etilmetiléter
$\begin{array}{c} \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagdown \end{array}$	Doble enlace	-eno		CH ₃ -CH=CH ₂ Propeno
-C≡C-	Triple enlace	-ino		CH ₃ -C≡CH Propino
R-NO ₂	Nitro		nitro-	CH ₃ -CH ₂ -NO ₂ Nitroetano
R-X	Halógeno		fluoro-, cloro-, bromo-, yodo-	CH ₃ -CH ₂ Br Bromoetano
-R	Radical		il-	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$ Metilpropano

Según el número de carbonos:

- 1- MET, 2- ET, 3 -PROP, 4.BUT, 5-PENT, 6.HEX, 7-HEPT, 8_OCT, 9-NON, 10-DEC, 11-UNDEC

$\text{CHO} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CHO}$	
	2 - metilpentano - 1, 4 - diol
$\text{CH}_3 - \text{CCl} = \text{CCl} - \text{CH}_3$	
	Ácido 3 - yodociclopentanoico
CH_3OH	
	Tolueno
$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CO} - \text{CH}_3$	
	2, 2 - Dimetilbutanodial
$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{COOH}$	
	Dibutiléter

	
	1 - bromopropeno
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$	
	Ciclopropanoato de metilo
$\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2$	
	Propenal
	
	3, 5, 5 - trimetilhex - 1 - ino
	
	Hexano - 2, 3 - diona