

FUNCIÓN	FÓRMULA GENERAL	GRUPO FUNCIONAL				NOMENCLATURA		POLARIDAD	FUERZAS INTERMOLECULARES	F
						FUNCIONAL	SUSTITUYENTE			
alcano	C_nH_{2n+2}	$\equiv C - C \equiv$		simple enlace		...ano	il	no polar	London	• a mayor Mr = mayor London = mayor PE → mayor cadena = mayor PE → mayor rama = menor PE
alqueno	C_nH_{2n}	$= C = C =$		doble enlace		...eno	en	no polar	London	
alquino	C_nH_{2n-2}	$- C \equiv C -$		triple enlace		...ino	in	no polar	London	
alcohol	$C_nH_{2n+2}O$	R - OH	R - O - H	ROH	hoxidrilo	...ol	hidroxi	polar	London, dip dip, puente H	
éter	$C_nH_{2n+2}O$	R - O - R	R - O - R	ROR	éter	...iléter éter...etilico		polar	London, dip dip	
aldehído	$C_nH_{2n}O$	R - CHO R - CH = O	R - C $\begin{smallmatrix} =O \\ -H \end{smallmatrix}$	RCHO	carbonilo primario	...al	al	polar	London, dip dip	
cetona	$C_nH_{2n}O$	R - CO - R	O = C $\begin{smallmatrix} -R \\ -R \end{smallmatrix}$	RCOR	carbonilo secundario	...ona	ceto	polar	London, dip dip	
ácido	$C_nH_{2n}O_2$	R - COOH	R - C $\begin{smallmatrix} -O-H \\ =O \end{smallmatrix}$	RCOOH	carboxilo	ácido ...oico		muy polar	London, dip dip, puente H	
éster	$C_nH_{2n}O_2$	R - COO - R	R - C $\begin{smallmatrix} =O \\ -O-R \end{smallmatrix}$	RCOOR	carboxilato	...ato de ...ilo		polar	London, dip dip	
amina primaria	RNH_2	R - NH ₂	R - N $\begin{smallmatrix} H \\ H \end{smallmatrix}$	RNH_2	amino	...ilamina	amino	polar	London, dip dip, puente H	
amina secundaria	R_2NH	R - NH - R	H - N $\begin{smallmatrix} R \\ R \end{smallmatrix}$	R_2NH	amino	...ilamina	amino	polar	London, dip dip, puente H	
amina terciaria	R_3N	$\begin{smallmatrix} R \\ \\ R-N-R \end{smallmatrix}$	R - N $\begin{smallmatrix} R \\ R \end{smallmatrix}$	R_3N	amino	...ilamina	amino	polar	London, dip dip	
amida	$RCONH_2$	R - CONH ₂	R - C $\begin{smallmatrix} =O \\ -N-H \\ -H \end{smallmatrix}$	$RCONH_2$	amida	...anomida	amida	muy polar	London, dip dip, puente H	
nitrilos	RCN	$RC \equiv N$	$R - C \equiv N$	RCN	ciano	alcano nitrilo		polar	London, dip dip	

PUNTO DE EBULLICIÓN	SOLUBILIDAD
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ a mayor ramific = menor PE 	<ul style="list-style-type: none"> * ● soluble en solvente no polar (CCl_4, benceno) ● insoluble en solvente polar (H_2O)
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ PE alcohol > PE hidrocarburo 	<ul style="list-style-type: none"> ● soluble en solvente polar (muy solvente en H_2O) ● insoluble en solvente no polar (CCl_4, benceno)
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ PE alcohol > PE éter/aldehído/cetona > PE hidrocarburo 	
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ PE ácido > PE alcohol > PE éter/aldehído/cetona > PE hidrocarburo 	
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ PE ácido > PE éster 	
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ PE ácido > PE alcohol > PE amina 1° > PE amina 2° > PE amina 3° 	
<ul style="list-style-type: none"> ● si $\approx Mr \rightarrow$ PE ácido > PE amida 	

* el más soluble = alquino
el menos soluble = alcano