

## ABREVIATURAS

<i>ABS</i>	<i>Terpolímero acrilonitrilo-butadieno-estireno</i>
<i>ADN</i>	<i>Ácido desoxirribonucleico</i>
<i>Bisfenol A</i>	<i>p,p- dihidroxidifenil-dimetilmetano</i>
<i>cps</i>	<i>Centipoises</i>
<i><sup>13</sup>C-RMN</i>	<i>Resonancia Magnética Nuclear de <sup>13</sup>C</i>
DCBA	Dicianato de Bisfenol A
DDS	Diaminodifenilsulfona
DETDA	Diethyltoluendiamina
DGEBA	Diglicidiléter de Bisfenol A
DSC	Calorimetría diferencial de barrido
ESRF	European Synchrotron Radiation Facility
FA	Ácido furfurílico
HDT	Temperatura de distorsión
HHPA	Anhídrido hexahidroftálico
HMTA	Hexametilentetramina
IR	Espectroscopia de infrarrojo
MPa	Megapascales (1MPa= 10,19716 kg/m <sup>2</sup> )
MTHPA	Anhídrido metiltetrahidroftálico
NMA	Aducto de anhídrido maléico y metilclopentadieno = anh. Nadic-metílico
NOMEX	Polímero aromático sintético de poliamida que proporciona altos niveles de la integridad eléctrica, química y mecánica
PA	Poliamida
PAI	Poliamidaimida
PBI	Poliimidazol
PBO	Poli (1,4-Fenilen-cis-benzobisoxazol)
PBT	Tereftalato de butileno
PC	Policarbonato

PE	Polietileno
PEEK	Poliéter-éter-cetona
PEI	Polieterimida
PEKK	Poliéter-cetona-cetona
PET	Tereftalato de polietileno
PMMA	Polimetacrilato de metilo
POM	Poliosimetileno
PP	Polipropileno
PS	Acetato poliestireno
PTSA	Ácido paratoluensulfónico
PVC	Policloruro de vinilo
RTM	Moldeado por transferencia de resina
SAN	Copolímero de estireno-acrilonitrilo en los que el contenido de estireno varía entre 65 y 80 %
Tg	Temperatura de transición vítrea
TGDDM-DDS	TetraGlicidilDiaminoDifenilMetanoDiamno-DifenilSulfona
TGMDA	Tetraglicidil-4,4'-metilendianilina
UV	Radiación ultravioleta
$\Theta$	Ángulo de contacto de un líquido con una superficie líquida
$W_{SG}$	Energía superficial sólido-gas
$W_{SL}$	Energía superficial sólido-líquido
$W_{LG}$	Energía superficial líquido-gas
$\alpha$	Polarizabilidad
$\epsilon_0$	Permitividad eléctrica del vacío (Electrical Permittivity of vaccum)
$\epsilon_r$	Permitividad dieléctrica relativa-constante dieléctrica
$\nu$	Frecuencia característica de ionización
h	Distancia entre dos partículas coloidales
$\hbar$	Constante de Planck

$\kappa$	Constante de Boltzmann
T	Temperatura en grados kelvin
-R	Radical alquílico
$V_{ij}$	Energía potencial de interacción entre iones y dipolos en fase gaseosa
$V_{vdW}$	Interacciones de Van der Waals
$V_{repu.}$	Componente repulsiva de la fuerza de Van der Waals
$V_{vdW\ atracc.}$	Componente atractiva de la fuerza de Van der Waals
$V_{Keesom}$	Fuerzas de orientación de Keesom
$V_{Debye}$	Fuerzas inductivas de Debye
$V_{London}$	Fuerzas de dispersión de London
$\sigma$	Diámetro de esferas según modelo de esferas rígidas
$R_{12}$	Distancia entre los átomos, iones o moléculas 1 y 2 en un gas
$V(R_{12})$	Interacción London en función de la distancia entre átomos, iones o moléculas
$\mu$	Momento dipolar
$V_R$	Volumen de retención de la fase móvil en la fase estacionaria
$K_c$	Constante de distribución
$[A]_s$	Concentración del soluto A en la fase estacionaria (s)
$[A]_m$	Concentración del soluto A en la fase móvil (m)
k	Factor de retención
$\beta$	Cantidad de soluto en la fase móvil respecto a la cantidad de soluto de la fase estacionaria
$t_0$	Tiempo de inyección
$t_M$	Tiempo muerto
$t_R$	Tiempo de retención
$V_M$	Volumen que el soluto debe recorrer desde la entrada a la salida de la columna
$V_R$	Volumen de gas que fluye mientras el soluto no se mueve por estar adsorbido en la superficie de la fase estacionaria
$V_S$	Cantidad de fase estacionaria en la columna

$K_c$	Constante teórica de distribución
$F_c$	Flujo de gas en la columna
IGC	Cromatografía de gases inversa
I	Índices de Kóvats
$I_x^s$	Índice de Kóvats del componente "X" en la fase estacionaria "S"
N	Número de átomos de carbono del n-alcano menor
n	Diferencia en número de átomos de carbono de los n-alcanos entre los que se encuentra el componente
$t_{RX}$	Tiempos de retención de "X" sobre la fase estacionaria "S"
$t_{RN}, t_{R(N+n)}$	Tiempos de retención de los n-alcanos entre los que se encuentra el componente "X"
$W_a$	Energía de interacción entre el gas y el sólido
$W_a^d$	Energía de las interacciones dispersivas débiles
$W_a^{sp}$	Energía de las interacciones polares
$-\Delta G_a$	Energía libre de adsorción
$-\Delta G_{CH_2}$	Energía libre de adsorción del grupo metileno ( $CH_2$ )
N	Número de Avogadro
C	Constante que depende del estado de referencia
R	Constante de los gases
T	Temperatura de la columna en grados Kelvin
$\alpha$	Área de contacto de la molécula inyectada
$\gamma_s$	Energía superficial
$\gamma_s^d$	Componente de London de la energía superficial o de los puntos no polares
$\gamma_s^{sp}$	Componente específica de la energía superficial del sólido
$\gamma_L^d$	Componente dispersiva de la energía libre del adsorbato
$\text{Log } P^0$	Logaritmo de la presión de vapor

	Producto del área de contacto por la raíz cuadrada de la componente dispersiva de la energía superficial del soluto
$T_b$	Punto de ebullición ( $^{\circ}\text{C}$ )
$P_D$	Refractividad molecular
$I_s$	Índices de Kóvats de los patrones polares sobre una superficie S
$\chi_T$	Diversos índices topológicos definidos
$T_a$	Temperatura ambiente
$T_r$	Temperatura de referencia
F	Flujo del gas portador
RH	Alcanos
ROH	Alcoholes
PhR	Derivados bencílicos (R= H, -Me,-Et, -Pr, -But)
$\text{Et}_3\text{PO}$	Fosfato de etilo
$\text{SbCl}_5$	Pentacloruro de antimonio
AN	Carácter de aceptor electrónico Gutmann
DN	Carácter de donador electrónico
AN *	Carácter de aceptor electrónico corregido Riddle Fowkes
DN *	Carácter de donador electrónico corregido
FID	Detector de ionización de llama
j	Factor de corrección de James-Martin para el flujo en la columna
$P_0$	Presión atmosférica ( $\text{mJ}/\text{m}^2$ )
$P_i$	Presión a la entrada de la columna
$K_{aS}$	Constante ácida del soluto
$K_{bS}$	Constante básica del soluto
$W_{a\text{ROH}}$	Energía de interacción de los alcoholes
$W_{a\text{London}} (\text{R}-\gamma_S^d)$	Trabajo de interacción de la parte apolar del patrón con los centros no específicos de la superficie S
$W_{a\text{Keesom}} (\text{X}-\gamma_S^{A\gamma B})$	Interacción ácido-base entre la molécula patrón y los centros activos de la superficie S

$W_{\text{aDebye}}(R-\gamma_S^{A \rightarrow B})$	Interacciones de Debye (dipolo-dipolo inducido) entre la parte apolar de los patrones y la superficie S
$W_{\text{aDebye}}(X-\gamma_S^d)$	Interacciones de Debye (dipolo-dipolo inducido) entre la parte polar de los patrones y la superficie S
$W_{\text{a OH}}$	Trabajo de interacción del grupo hidroxilo
$\rho$	Densidad de cada patrón polar
$\text{Et}_2\text{O}$	Éter etílico
THF	Tetrahidrofurano
OH	Grupo hidroxilo