

COM4SCIENENG – GAMIFICACIÓN Y DESARROLLO DE COMPETENCIAS DE  
VIGILANCIA TECNOLÓGICA Y COMUNICACIÓN CIENTÍFICA PARA EL  
IMPULSO PROFESIONAL EN INGENIERÍA QUÍMICA



SERVICIO DE FORMACIÓN PERMANENTE E INNOVACIÓN EDUCATIVA  
UNIVERSITAT DE VALÈNCIA  
UV-SFPIE-RMD17-589254

## 06. Tablas Profesionales

ESTELA LLADOSA LOPEZ / LUIS BORRAS FALOMIR  
ESCUELA TÉCNICA SUPERIOR DE INGENIERÍA  
[Estela.lladosa@uv.es](mailto:Estela.lladosa@uv.es) / [Luis.Borras-Falomir@uv.es](mailto:Luis.Borras-Falomir@uv.es)



# AGRADECIMIENTOS

Los autores agradecen el apoyo del Vicerrectorado de Políticas de Formación y Calidad Educativa de la Universitat de València, a través del proyecto

**IDIQ-COM4SCIENCENG - Gamificación y desarrollo de competencias de vigilancia tecnológica y comunicación científica en Ingeniería Química,**

con referencia

**UV-SPFIE\_RMD17-589254**

# I. Presentación de resultados

La mayor parte de la información detallada de una comunicación científica se presenta en

## TABLAS o FIGURAS

### TABLAS

- Presentación de datos numéricos
- Precisión de los resultados

Table 4. Vapor Pressure Parameters<sup>a</sup>

	$A_i^b$	$B_i^b$	$C_i^b$	$D_i^b$	$E_i^b$
ethanol (1a)	74.475	-7164.3	-7.3270	$3.1340 \times 10^{-6}$	2
l-propanol (1b)	79.463	-8294.9	-8.9096	$1.8197 \times 10^{-6}$	2
water (2)	76.649	-7258.2	-7.3037	$4.1653 \times 10^{-6}$	2
propyl acetate (3)	98.623	-8038.4	-12.4522	$8.8612 \times 10^{-6}$	2

<sup>a</sup>Vapor pressure equation:  $\ln P^\circ(\text{Pa}) = A + B/T(\text{K}) + C \ln T(\text{K}) + D(T(\text{K}))^E$  <sup>b</sup>Parameters and vapor pressure equation obtained from DIPPR tables.<sup>35</sup>

### FIGURAS

- Tendencia definida de los datos.
- Comparación de los resultados

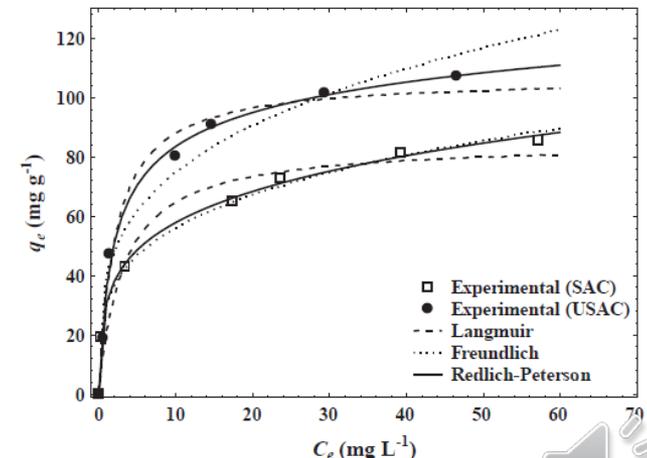


Fig. 2. Equilibrium isotherms curves for ibuprofen adsorption on SAC and USAC (pH = 2.0,  $C_0 = 0-100 \text{ mg L}^{-1}$ ,  $m/V = 0.5 \text{ g L}^{-1}$  and 298 K).

## II. Presentación de resultados

### TABLAS PROFESIONALES

- Citación en el texto y numeradas en el orden de su cita.
- Título de la tabla comprensible. Definición de las variables.
- Encabezado de las columnas (unidad de medida).
- Notas a pie de Tabla.

**Table 2. Density  $d$  and Normal Boiling Point  $T_b$  of Pure Components**

component	$d$ (298.15 K) <sup>a</sup> (kg·m <sup>-3</sup> )		$T_b$ (101.3 kPa) <sup>b</sup> (K)	
	exptl	lit.	exptl	lit.
1-hexene	669.34	668.40 <sup>18</sup>	336.48	336.63 <sup>12</sup>
<i>n</i> -hexane	655.10	654.90 <sup>18</sup>	341.79	341.88 <sup>12</sup>
diethyl carbonate	969.08	969.10 <sup>8</sup>	399.27	399.95 <sup>12</sup>
methyl isobutyl ketone	796.03	796.10 <sup>18</sup>	388.78	388.82 <sup>12</sup>

<sup>a</sup> $u(T) = 0.01$  K. <sup>b</sup> $u(P) = 0.1$  kPa.  $u(d) = 0.5$  kg·m<sup>-3</sup>;  $u(T_b) = 0.02$  K.



COM4SCIENENG – GAMIFICACIÓN Y DESARROLLO DE COMPETENCIAS DE  
VIGILANCIA TECNOLÓGICA Y COMUNICACIÓN CIENTÍFICA PARA EL  
IMPULSO PROFESIONAL EN INGENIERÍA QUÍMICA



SERVICIO DE FORMACIÓN PERMANENTE E INNOVACIÓN EDUCATIVA  
UNIVERSITAT DE VALÈNCIA  
UV-SFPIE-RMD17-589254

## 06. Tablas Profesionales

ESTELA LLADOSA LOPEZ / LUIS BORRAS FALOMIR  
ESCUELA TÉCNICA SUPERIOR DE INGENIERÍA  
[Estela.lladosa@uv.es](mailto:Estela.lladosa@uv.es) / [Luis.Borras-Falomir@uv.es](mailto:Luis.Borras-Falomir@uv.es)

