

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 / 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^a

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

^aVapor pressure equation: $\ln P^\circ(\text{Pa}) = A + B/T(\text{K}) + C \ln T(\text{K}) + D(T(\text{K}))^E$ ^bParameters and vapor pressure equation obtained from DIPPR tables.³⁵

FIGURAS

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

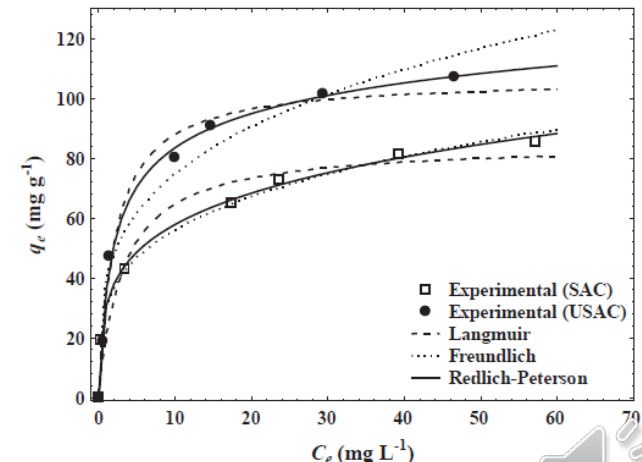


Fig. 2. Equilibrium isotherms curves for ibuprofen adsorption on SAC and USAC (pH = 2.0, $C_0 = 0-100 \text{ mg L}^{-1}$, $m/V = 0.5 \text{ g L}^{-1}$ and 298 K).

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

^a $u(T) = 0.01$ K. ^b $u(P) = 0.1$ kPa. $u(d) = 0.5$ kg·m⁻³; $u(T_b) = 0.02$ 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 / Luis.Borras-Falomir@uv.es

