

Equilibres solide-liquide des mélanges d'eau et d'acide acétique

Compilation des données bibliographiques :

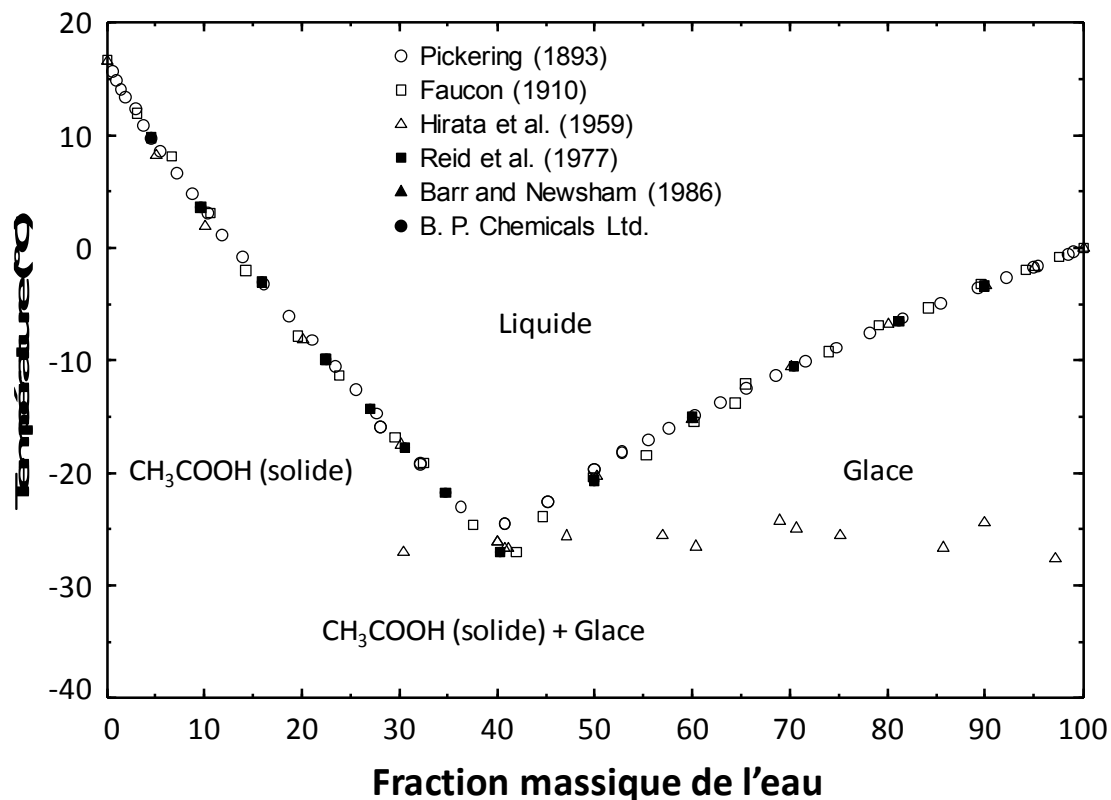


Figure 1 : Diagramme de phases pour l'acide acétique et l'eau avec les points expérimentaux.

Informations clés des composés purs :

	CH ₃ COOH	H ₂ O
Température de fusion (°C)	16,5±0.6	0
Température d'ébullition (°C)	118±0.6	100
Masse volumique à 20°C (g.mol ⁻¹)	1,05	1,0
Masse molaire (g.mol ⁻¹)	60,05	18

Point eutectique :

	CH ₃ COOH	H ₂ O
Composition (massique %)	59,8	40,2
Composition (molaire %)	69,1	30,9
Température (°C)	-26,95	

* Valeurs retenues de Barr et Newsham (1986)

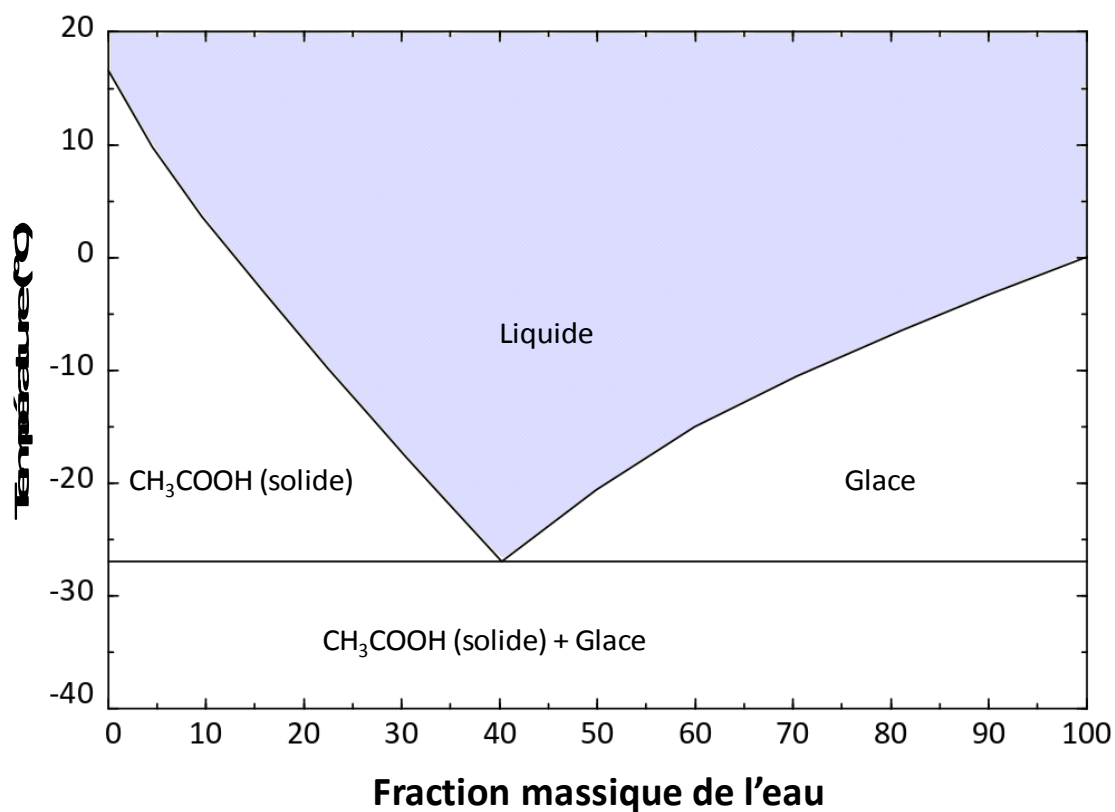


Figure 2 : Diagramme de phases pour l'acide acétique et l'eau.

Références :

- (1) Pickering S.U. : « *A Study of the Properties of some Strong Solutions* ». J. Chem. Soc. London 63 (1893), 998-1027. (Anglais)
- (2) Faucon M.A. : « *Recherches sur les Melanges d'Eau et d'Acides Gras* ». Ann. Chim. Phys. (Paris) 19 (1910), 70-152.
- (3) Hirata M., Hirose Y., Omi A., Kobayashi J. : « *Solid-Liquid Equilibria of the System Acetic Acid-Water* ». Chemical engineering 23 (1959), 403-405. (Japonais)
- (4) Reid R. C., Prausnitz J. M., Sherwood T. K. : *The properties of Gases and Liquids*, 3^{ème} edition, McGraw-Hill, New York (1977). (Anglais)
- (5) Barr R. S., Newsham D. M. T. : « *Freezing Temperatures of Water, Arkanic Acids and their Mixtures* ». J. Chem. Eng. 33 (1986), 79-86. (Anglais)
- (6) Chemicals Ltd. B. P. : communication privée.