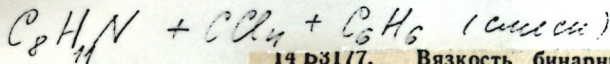
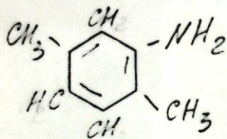


$C_8H_{11}N$



1989



диметиланилин

14 ВЗ117. Вязкость бинарных жидких смесей диметиланилина с четыреххлористым углеродом, бензолом, толуолом, хлорбензолом, бромбензолом, нитробензолом, пиридином, п-диоксаном, метанолом при 25, 35 и 45° С. Viscosity of binary liquid mixtures of dimethylaniline+carbon tetrachloride, +benzene, +toluene, +chlorobenzene, +bromobenzene, +nitrobenzene, +pyridine, +p-dioxane and +methanol at 25, 35 and 45° С / Shah J., Vakharia M. M., Pandya M. V., Patel A. T., Partiwala J. H., Palsanawala P. P., Oswall S. I. // Indian J., Technol.— 1989.— 27, № 6.— С. 306—312.— Англ.

При т-рах 25, 35, 45° С определены плотность и вязкость (η) бинарных жидк. смесей диметиланилина (I) с CCl_4 (II), бензолом (III), толуолом (IV), хлор-(V), бром-(VI), нитробензолами (VII), пиридином (VIII), п-диоксаном (IX) и метанолом (X) во всем интервале составов. На основе полученных результатов рассчитаны кажущиеся избыточные η (η^E), избыточные энер-

X.1990, № 14

гин Гиббса (G^E) и избыточные энтропии активации вязкого потока (S^E). Показано, что для смесей I с II, VI и X η^E положительны и отрицательны для остальных смесей. По абс. величине значения η^E изменяются в порядке X > VI > II > VIII > IX > V > III > IV > VII. Значения η^E , G^E и S^E для смесей I с II—X сопоставлены с соотв-щими данными для смесей анилина. Результаты обсуждены с т. зр. протекания в изученных смесях межмолек. взаимодействий между подобными и неподобными молекулами.

А. С. Соловкин

1995

F: C7NH9

P: 1

Икарт!

5Б326. Давление паров, высокотемпературные теплоемкости, критические свойства, выведенные термодинамические функции и барьеры вращения метильной группы для шести диметилпиридинов. Vapor pressures, high-temperature heat capacities, critical properties, derived thermodynamic functions, and barriers to methyl-group rotation, for the six dimethylpyridines / Steele W. V., Chirico R. D., Nguyen A., Knipmeyer S. E. // J. Chem. Thermodyn. - 1995. - 27, N 3. - С. 311-334. - Англ.

Для 2,3-, 2,4-, 2,5-, 2,6-, 3,4- и 3,5-диметилпиридинов методом сравнит. эбуллиометрии измерены давл. паров в интервале давл. от 2 до 270 кПа, методом ДСК измерены теплоемкости в двухфазной области до $T_{\text{ПРИБЛ}} = 0,95 T_{\text{кр}}$ и определены крит. постоянные и энтальпии испарения. Плотности жидк. 2,3- и 2,6-диметилпиридинов измерены с помощью денсиметра с колеблющейся трубкой. а основании полученной эксперим. информации и лит. данных по инкрементам энтальпии и энергиям сгорания рассчитаны термодинамич. св-ва в идеально-газ.

X. 1996, N 5

состоянии и определены энтропии, энтальпии и свободные энергии Гиббса образования всех исследованных диметилпиридинов при T -рах между $T=250\text{K}$ и $T=0,95\ T[\text{кр}]$. Оценены барьеры для вращения метильной группы для орто-замещ. соед. и полученные данные сравнены с лит. значениями для 1,2-диметилбензола. Библ. 60.. p , DH_v , C_p , $T_{кр}$, DH_f .