

C₅F₁₂

C₅F₁₂ Dahlmann Barber E.Y., Cady 9.II., 1956

neopentyl. J. Phys. Chem., 1886, 60, 505

C₅F₁₂ Dahlmann neopentyl C₅F₁₂ $(\frac{\Delta E_V}{V_{25^\circ}})^{1/2}$

		T _{max} °C 21.0°C	DH _V 25°C	ΔH _V 40°C	DH _V T _{max}	$\frac{\Delta E_V}{V_{25^\circ}}$
C ₅ F ₁₂	n-C ₅ F ₁₂	23,32	6565	6360	6510	5,12
p	iso-C ₅ F ₁₂	30,12	6560	6345	6490	5,86
	cyclo-C ₅ F ₁₂	22,18	6275	6070	6305	6,08
	cyclo-C ₅ H ₉	38,65	7015	6735	6815	6,55

X-57-6-18465

F-^{op.} Reubuc.

1957

~~1957~~ Davis D. S

C₅H₁₂ Chem. Process., 1957, 20, N 5, 238

C₅H₁₀ Давление паров первичных
 масел. Технологические
 задачи

p(cm.)

X-19-58-63695

$\text{H-C}_5\text{H}_{12}$ — $\text{H-C}_5\text{F}_{12}$

1980

1) 20 Б839. Экспериментальное исследование теплофизических свойств системы $\text{H-C}_5\text{H}_{12}$ — $\text{H-C}_5\text{F}_{12}$ в широком интервале параметров, включая критическую область. Афгеньев Ю. М. «Теплофиз. свойства веществ и материалов» (Москва), 1980, № 15, 115—123

Приведены результаты эксперим. измерения p - v - T -св-в чистых компонентов p - v - T - X -св-в смесей в жидк. и газ. фазах, а также данные о фазовых равновесиях рассматриваемой системы, включая крит. область. Исследования проводили методом пьезометра переменного объема в интервале т-р 333—503 К и давл. от 0,2 до 4,5 МПа. В результате обработки опытных данных найдены значения вторых вириальных коэф. и потенциальных параметров взаимодействия н-пентана и н-перфторпентана.

Автореферат

p - v - T
датасис

РАБ №20

C_5F_{12}

(OM-31690)

1988

Biermann Ch.,

ДН, Экспериментальная
химия
издания

Indian J. Chem. "A",
1988, 27, N 11, 942-946.