

EQUILIBRIO LÍQUIDO VAPOR III

Tabla 1. Datos del sistema Metanol(1)-Agua(2) a $P=101325$ Pa construido utilizando la ecuación de Van Laar para determinar el coeficiente de actividad

x_1	T	y_1	x_1	T	y_1
0	100,00	0	0,525	72,40	0,80051603
0,025	95,83	0,16130313	0,55	71,91	0,81181697
0,05	92,55	0,27494249	0,575	71,44	0,82287536
0,075	89,90	0,35924741	0,6	70,98	0,83373492
0,1	87,70	0,42436273	0,625	70,53	0,84443168
0,125	85,85	0,47631739	0,65	70,09	0,85499817
0,15	84,26	0,51890299	0,675	69,65	0,86546137
0,175	82,88	0,5546147	0,7	69,23	0,87584671
0,2	81,66	0,58515664	0,725	68,81	0,88617412
0,225	80,57	0,6117308	0,75	68,40	0,89646291
0,25	79,59	0,63520707	0,775	67,99	0,90672765
0,275	78,69	0,65623034	0,8	67,59	0,91698529
0,3	77,87	0,67528805	0,825	67,20	0,92724618
0,325	77,12	0,69275456	0,85	66,81	0,93752243
0,35	76,41	0,70892207	0,875	66,42	0,94782414
0,375	75,75	0,72402202	0,9	66,04	0,95816076
0,4	75,12	0,73824065	0,925	65,66	0,96853952
0,425	74,53	0,75172714	0,95	65,29	0,97896798
0,45	73,97	0,76460467	0,975	64,92	0,98945266
0,475	73,42	0,77697522	1	64,55	0,99999943
0,5	72,90	0,78892198			

