

Example 12: Multiple Phase Equilibria (isoplethic data)

TABLE 2

Experimental bubble point (liquid to liquid + vapor) $l \leftrightarrow l,g$, phase boundary (liquid + vapor to liquid + liquid + vapor) $l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$, and phase boundary (liquid + liquid + vapor to liquid + liquid) $l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$, data at pressure p and temperature T for $[w_1 \text{ CO}_2 + (1 - w_1)\{w_2 \cdot \text{HPG}(5700 \text{ g/mol}) + w_3 \cdot \text{CH}_3\text{OH}\}]$ at mass fractions w_1 of CO_2 , for $w_2 = 0.499$ and $w_3 = 0.501$.^a

w_1	T/K	p/MPa	phase change	w_1	T/K	p/MPa	phase change	w_1	T/K	p/MPa	phase change	w_1	T/K	p/MPa	phase change
0.020	332.70	0.941	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	332.66	2.218	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	332.99	4.330	$l \leftrightarrow l,g$	0.150	333.00	5.281	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	342.47	1.081	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	342.41	2.523	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	343.00	4.691	$l \leftrightarrow l,g$	0.150	343.01	5.917	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	352.20	1.246	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	352.12	2.867	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	353.03	5.611	$l \leftrightarrow l,g$	0.150	353.04	6.517	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	361.89	1.407	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	352.17	2.848	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	363.03	6.282	$l \leftrightarrow l,g$	0.150	363.05	7.058	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	371.57	1.594	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	361.82	3.202	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	373.04	6.952	$l \leftrightarrow l,g$	0.150	373.07	7.518	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	381.29	1.812	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	361.89	3.183	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	383.03	7.633	$l \leftrightarrow l,g$	0.150	383.05	7.899	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	390.99	2.042	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	371.57	3.552	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	393.04	8.053	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	393.18	8.179	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	400.73	2.317	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	371.57	3.539	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	403.07	8.198	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	403.13	8.340	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$
0.020	410.48	2.622	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	381.29	3.914	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	408.02	8.198	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	333.00	6.271	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
0.020	420.26	2.978	$l \leftrightarrow l,g$	0.050	381.31	3.933	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	413.02	8.239	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	343.01	7.132	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
				0.050	390.88	4.398	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	423.02	8.179	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	353.04	8.012	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
				0.050	400.76	4.818	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	433.05	8.059	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	363.05	8.853	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
				0.050	410.51	5.268	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	442.99	8.039	$l,g \leftrightarrow l_1,l_2,g$	0.150	373.07	9.684	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
				0.050	420.27	5.768	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	452.85	7.799	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$	0.150	393.18	11.239	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
				0.050	439.79	6.879	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	403.02	8.873	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$	0.150	403.13	11.855	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$
				0.050	449.55	7.494	$l \leftrightarrow l,g$	0.100	408.02	9.134	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$				
								0.100	413.02	9.439	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$				
								0.100	423.02	9.974	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$				
								0.100	433.05	10.505	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$				
								0.100	443.00	11.050	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$				
								0.100	452.87	11.476	$l_1,l_2,g \leftrightarrow l_1,l_2$				
								0.100	393.04	9.454	$l \leftrightarrow l,g$				
								0.100	403.05	12.141	$l \leftrightarrow l,g$				
								0.100	408.02	13.461	$l \leftrightarrow l,g$				

^a $u(w) = 0.001$, $u(T) = 0.02 \text{ K}$, and $u(p) = 0.005 \text{ MPa}$.