

	CO ₂	H ₂	Butano	O ₂	Gas Ideal
a (atm*L ² *mol ⁻²)	3,62	0,25	13,71	1,36	0,082
b (L/mol)	0,0428	0,027	0,1164	0,0318	-

V (L/mol)	p (atm)	p (atm)	p (atm)	p (atm)	p (atm)
10	2,4191	2,4489	2,3365	2,439	2,4448
7	3,4402	3,501	3,2719	3,4808	3,4926
4	5,9519	6,138	5,4384	6,0761	6,1121
2	11,586	12,329	9,5521	12,082	12,224
1	21,921	24,877	13,959	23,891	24,448
0,8	26,632	31,237	14,342	29,7	30,56
0,6	33,822	41,973	12,471	39,25	40,747
0,5	38,994	50,688	8,8938	46,778	48,897
0,4	45,819	63,983	0,5195	57,9	61,121

Al utilizar volúmenes grandes, la diferencia entre usar la ecuación de gases reales y la de ecuación de gases ideales, es insignificante, hay muy poca diferencia.

Al usar volúmenes pequeños la diferencia entre las dos ecuaciones es mucho más marcada. El butano es un claro ejemplo de lo mucho que varía el uso de una u otra ecuación.

