



Fig. 3.38 Diagrama entalpia-logaritmo da pressão do propeno. De Stephan e Scherer, *Chem.-Ing.-Tech.*, **33**, 417 (1961). Copirraite da Verlag Chemie G.m.b.H., Weinheim, Bergstr., R.F. da Alemanha. Reproduzido com autorização. Um diagrama análogo está no Landolt-Börnstein, vol. 1Va, pág. 359, 1967. O diagrama  $H$ -log  $P$  está em Canjar e Manning, *Thermodynamic Properties and Reduced Correlations for Gases*, Gulf, Houston, 1967, no intervalo de  $-60$  até  $620^\circ\text{F}$ , de  $10$  a  $7.000 \text{ lb/in}^2$  abs. Ver Das e Kuloor, *Ind. J.*, **440**(10), 137 (1967). Também se encontram tábuas de superaquecimento até  $2.200^\circ\text{F}$ . Um diagrama semelhante, de Canjar, Jones e Manning, aparece no *Hydroc. Proc.*, **440**(10), 137 (1967). Ver também ASHRAE, 1967, há um diagrama  $H$ -log  $P$ , de  $-20$  a  $500^\circ\text{F}$ , entre  $15$  e  $4.000 \text{ lb/in}^2$  abs. Ver Das e Kuloor, *Ind. J.*, **440**(10), 137 (1967).  $1 \text{ kJ/kg} = 0,2388 \text{ kcal/kg}$ ;  $1 \text{ kJ/kg} = 10^3 \text{ N/m}^2$ ;  $1 \text{ kJ/kg} = 0,2388 \text{ kcal/kg}$ .