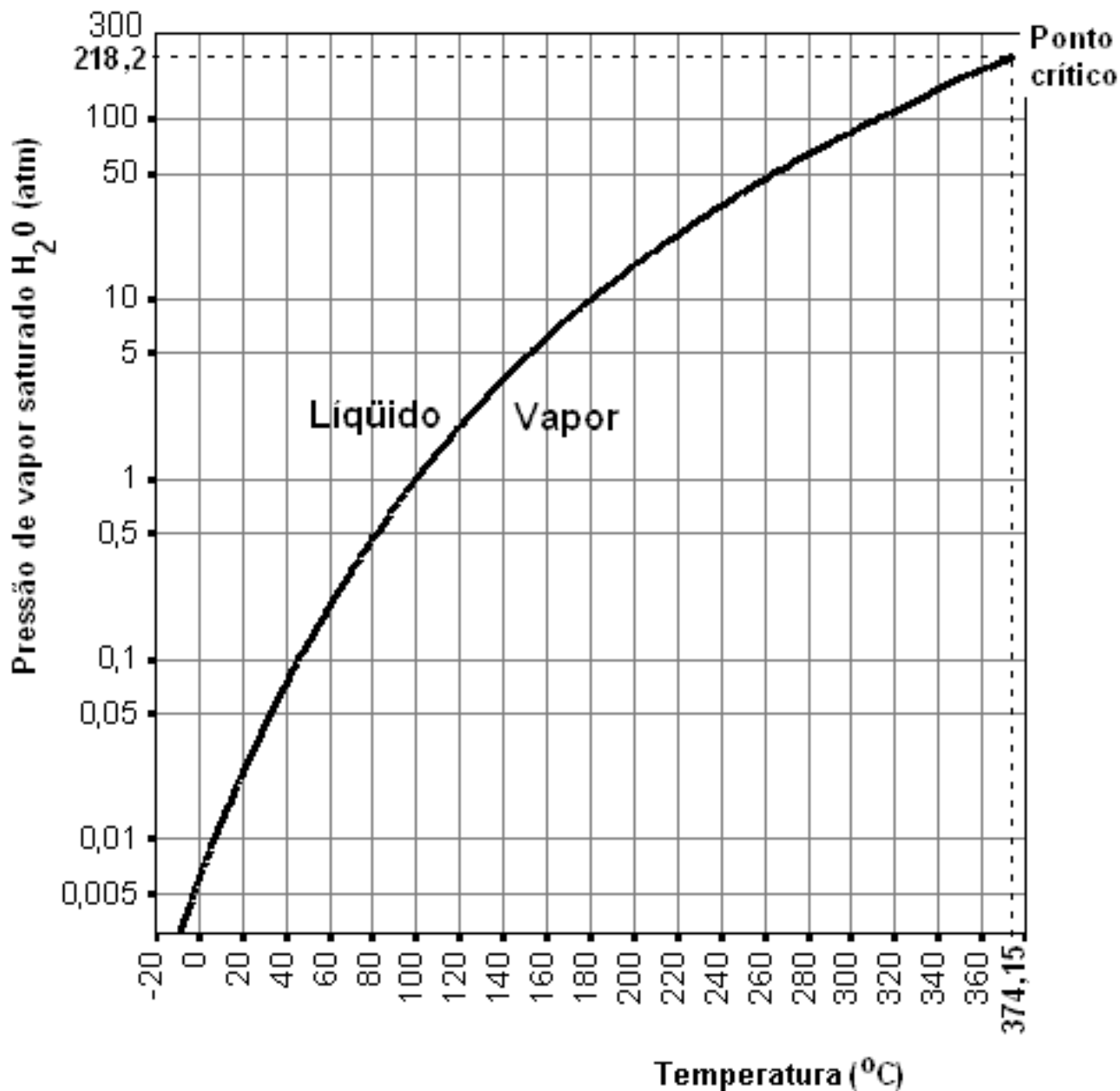


Pressão de vapor saturado da água em função da temperatura



A equação de Clausius-Clapeyron descreve o comportamento da pressão de vapor saturado de qualquer líquido em função da temperatura. Para a água a equação é a seguinte:

$$p_{\text{Vapor saturado}} = 1,0 \cdot e^{-4748,9 \left(\frac{1}{T} - \frac{1}{373,16} \right)} \quad \text{para } T \leq 374,15 \text{ } ^\circ\text{C},$$

onde a pressão é medida em atmosferas e T é temperatura na escala Kelvin.