

DATA/FECHA / /
S/L T/M Q/M Q/J S/V S/S D/D



Nome: Denúbia Gama Macedo

3.1 Que é a diferença entre líquido saturado e líquido comprimido?

Líquido saturado: a água em aquecimento, ao atingir 100°C ainda é um líquido, qualquer adição de calor fará com que vire vapor. Logo, um líquido pronto para vaporizar é chamado de líquido saturado.

Líquido comprimido: a água em estado líquido ao sofrer uma pressão de 1 atm , é chamado de líquido comprimido.

3.4 Se a pressão de uma substância sofrer um aumento durante um processo de ebulição, a temperatura irá também aumentar ou irá permanecer constante? Porquê?

Aumenta, pois a temperatura na qual a água começa a ferver depende da pressão; portanto, se a pressão for fixa a temperatura de ebulição também será fixa.