

Oppgave 25–32: Et *DynamicAir* kjøleskap bruker isobutan (R600a), C_4H_{10} , som kjølemiddel. Molar masse for isobutan er 58.12 g/mol. Gass-væske faselikevekten for isobutan kan beskrives kvalitativt med van der Waals tilstandsligning, med parametrene $a = 1.332 \text{ Pa m}^6$ og $b = 0.1164 \text{ L}$ for 1.00 mol isobutan.

25) La oss innledningsvis beskrive isobutan som en ideell gass. Ved 277 K og med molart volum 14.0 L/mol, **hva er trykket?**

- A) 1.34 bar B) 1.44 bar C) 1.54 bar D) 1.64 bar E) 1.74 bar F) 1.84 bar