

## Termodynamika — cvičení, ZS 2005/2006

### Domácí úloha 5: Isobarická expanze

Mějme jeden mol van der Waalsova plynu o objemu  $V_i$ . Kolik tepla je potřeba dodat, aby se isobaricky (při tlaku  $p$ ) rozeplnul na objem  $V_f$ . Stavové rovnice van der Waalsova plynu jsou

$$\frac{1}{T} = \frac{cR}{u + a/v}, \quad \frac{p}{T} = \frac{R}{v - b} - \frac{acR}{uv^2 + av}.$$

*Termín odevzdání: 22. 11. 2005*