

zajęcia 1

- 1.4.** 100 g azotu znajduje się w warunkach normalnych. Wyznacz ciepło, pracę, ΔU i ΔH odwracalnego procesu:
- a) izotermicznego zwiększenia objętości do $0,2 \text{ m}^3$,
 - b) izobarycznego zwiększenia objętości do $0,2 \text{ m}^3$,
 - c) izochorycznego ogrzewania do osiągnięcia ciśnienia $2,026 \cdot 10^5 \text{ N} \cdot \text{m}^{-2}$.
- 1.13.** Odparowano 350 g wody w jej normalnej temperaturze wrzenia. Oblicz zmianę energii wewnętrznej podczas tego procesu wiedząc, że ciepło parowania wody w temperaturze wrzenia wynosi $2,255 \text{ kJ/g}$, a objętość właściwa pary wodnej wynosi w tej temperaturze $1,578 \text{ m}^3/\text{kg}$. Objętość cieczy można zaniedbać.