

16) Anta at gassens temperatur er hhv $T_2 = 500 \text{ K}$ og $T_3 = 1200 \text{ K}$ i tilstandene merket 2 og 3. **Hva er da endringen ΔS_{23} i gassens entropi når den går fra tilstand 2 til tilstand 3?**

- A) 18.2 J/K B) 24.3 J/K C) 30.4 J/K D) 36.5 J/K E) 42.6 J/K F) 48.7 J/K