

**31)** Isobutan koker ved 261.45 K ved normalt trykk (1 bar). Temperaturen i trippelpunktet er 113.55 K. Midlere molar fordampingsvarme mellom disse temperaturene er ca 25 kJ/mol. **Hva er damptrykket til isobutan i trippelpunktet (113.55 K)?** (Her antar vi ideell gass.)

A) 11 Pa    B) 31 Pa    C) 11 mPa    D) 31 mPa    E) 11 kPa    F) 31 kPa