解：*Q*=*H*=*n*Vap*H*m= 1mol×40.64 kJ.mol-1= 40.64kJ (注：若题目未给出蒸发焓，可以不算出数值)

*S*=*H/T*= 40.64kJ/373.15K= 108.9J.K-1 （可逆相变过程）

*G*=0

*W*= -*p*[*V*(g)-*V*(l)]≈ -*pV*(g) = -*nRT*= -1mol×8.3145J.K-1.mol-1 ×373.15K=-3103J

*U*=*Q*+*W*= 40.64kJ-3103J = 37.54kJ