解：在恒压下，100kPa和351K下，乙醇的蒸发过程为等温可逆过程，处于平衡状态

所以，ΔG = 0 （如果没说明平衡态不给分）

Q =858 ×10 = 8580kJ

ΔH= Q = 8580kJ

W = －pΔV=－ΔnRT=－10/46×8.315×351=－634J

ΔU=Q+W = 8580－0.634 = 8579.366kJ

ΔS = Q/T = 8580/351= 24.4 KJ•K-1