解：

(1) Δr*S* (*T*) = - [Δr*G*(*T*)/*T*]*p*

= [17.32lg(*T*/K) - 108.96] J.K-1.mol-1

Δr*H* (*T*) = Δr*G*(*T*) + *T*Δr*S* 

= [ -32384 - 7.52(*T*/K) ] J.mol-1

(2) Δr*G*(873.15 K) = 24.84 kJ.mol-1 > 0

故 Ag 不会变成 Ag2O 。