2Ag(s) +O2(g) = Ag2O(s) 反应的Δr*G* (*T*)=[-32384-17.32(*T*/K)lg(*T*/K)+116.48(*T*/K)] J.mol-1。

(1) 试写出该反应的Δr*S *(*T*),Δr*H *与温度*T*的关系式；

(2) 目前生产上用电解银作催化剂,在600℃, *p*下将甲醇催化氧化成甲醛,试说明在生产过程中Ag是否会变成Ag2O。