解： Δr*H*⊖m= −Δf*H*⊖m(Ag2O)= 31.05kJ⋅mol−1

Δr*S*⊖m=[2×42.5+205.138/2−121.3]J⋅mol−1⋅K−1=66.27J⋅mol−1⋅K−1

*T*= Δr*H*⊖m/Δr*S*⊖m=31.05kJ⋅mol−1/66.27×10−3kJ⋅mol−1⋅K−1= 468.5 K

此时，Δr*G*⊖m=0 kJ⋅mol−1 ， *K*⊖ =1 ， *K*⊖ =(*p*(O2)/*p*⊖)1/2 ， *p*(O2)=100kPa