37. 25℃时，反应2H2O2(g)2H2O(g)+O2(g)的Δr*H*⊖m为−210.9kJ⋅mol−1，Δr*S*⊖m为131.8J⋅mol−1⋅K−1。试计算该反应在25℃和100℃时的*K*⊖，计算结果说明什么问题？