已知在温度T 和标准态下，反应 KClO3 (s)→  KCl (s) + (3/2) O2(g) 进行时，有 2.0 mol KClO3分解，放出 89.5 kJ 的热量，则在此温度下该反应的标准摩尔焓变为－44.75 kJ·mol-1。( )