苯和氧按下式反应：

C6H6(l) + O2(g) → 6CO2(g) + 3H2O(l)

在25℃，100kPa下，0.25mol苯在氧气中完全燃烧放出817kJ的热量，求C6H6的标准摩尔燃烧焓Δc*H*θm和燃烧反应的Δr*U*θm。