解：(1) Δr*H*⊖m=[4×(−241.8) − (−1118.4)]kJ⋅mol−1 = 151.2 kJ⋅mol−1

(2) Δr*H*⊖m =[(−285.8)+(−1130.68) −(−393.509) −2×(−425.609)]kJ⋅mol−1= −171.8kJ⋅mol−1

(3) Δr*H*⊖m =[6×(−241.8)+ 4×90.25 − 4×(−46.11)]kJ⋅mol−1 = −905.4kJ⋅mol−1

(4) Δr*H*⊖m =[2(−285.8)+2(−393.509) −(−485.76)]kJ⋅mol−1 = −872.9kJ⋅mol−1