解：CaCO3(s) = CaO(s) + CO2(g)

ΔGø = -394+（-604.2）-（-1128.8）

=130.6 kJ·mol-1

ΔGø =-RTlnK ø

∴ lgK ø =-ΔGø /2.303RT=-22.88

∴Kø =PCO2/ Pø=1.32 × 10-23Pa

∴ PCO2 =1.32 × 10-18Pa

又ΔHø298.15=-393+(-635.1)-(-1207)

=178.9kJ•mol-1

ΔSø298.15=214+39.7-92.9=160.8 J•mol-1•K-1

假设该反应的ΔHø和ΔSø不随温度而变

ΔGø =ΔHø-TΔSø=0

T=ΔHø/ΔSø=178.9×103/160.8=1112.6K