二氧化钛与碳的还原反应如下：TiO2+2C(s)==Ti(s)+2CO(g)已知 △fHmθ（TiO2）= -912 kJ.mol-1，△fHmθ（CO）= -110.5 kJ.mol-1 ，Smθ（TiO2）=50.5 J.mol-1.K-1 ，Smθ（CO）= 198 J.mol-1.K-1 Smθ（Ti）= 30 J.mol-1.K-1 判断在298K，100kPa压力下，反应能否进行？计算在100kPa压力下，该反应正向进行的最低温度是多少？假定△rHmθ，△rSmθ不随温度改变。