解：7.6克SO2Cl2在1.0 dm3的烧瓶中的压力为p=mRT/MV=7.6×8.314×375/135=175.5*KPa*

设平衡时SO2的分压为*xKPa*

SO2Cl2(g) = SO2(g) + Cl2(g)

平衡分压 175.5-*x* *x* 101.3+*x*

K=(101.3+*x* )/(175.5-*x* )×101.3-1=2.4

*x* =96.7*KPa*

p(SO2Cl2)=175.5-96.7=78.8*KPa*

p(SO2)=96.7*KPa*

p(Cl2)=101.3+96.7=198*KPa*