混合物中，NO2与N2O4的平均摩尔质量image015为：image015= ρRT/p=3.12×8.314×300/101.325=76.8（g·mol-1）

设平衡时NO2的摩尔分数为*x*，则N2O4的摩尔分数则为1-*x*，由物料平衡知：

46*x*+92（1-*x*）=76.8×1， *x*=0.33

1-*x*=1-0.33=0.670 ∴p(NO2) =101.325=33.4kPa

p(N2O4)=101.325 *kPa*×0.670=67.9 *kPa*

*KӨ*=(P(NO2)/P)2=