**高二化学第8课时《图表问题》提升作业答案**

1．（1）0.03 30~40分钟之间的某时刻

（2）温度、A的起始浓度（或压强） 实验2还加入了催化剂

（3）> 2.5

（4）放热 温度升高后，A的平衡浓度增大，即升温平衡左移，故正反应为放热反应。

（5）降低

2．（1）增大

（2）*bd*　0.04 mol·L－1·min－1

（3）0.8 mol NO2

（4）小于　假设平衡时二氧化氮的浓度为0.8 mol·L－1，则此时*Q*＝1.28>*K*＝0.9，平衡要逆向移动，使二氧化氮的浓度降低，所以平衡时二氧化氮的浓度小于0.8 mol·L－1

3．（1）① N2(g)+3H2(g) =2NH3(g)   Δ*H*= –92.2 kJ/mol

② <

③391

（2）① <

②*n*(NH3)增大，平衡正向移动，则增大CO2的转化率

③32%