在600K下，反应2NO＋O2＝2NO2的初始浓度与初速率如下：

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 初始浓度/mol·L-1 | | 初速率/mol·L-1·s-1 |
| *C*0(NO) | *C*0(O2) | r0=-dc(NO)/dt |
| 0.010 | 0.010 | 2.5×10-3 |
| 0.010 | 0.020 | 5.0×10-3 |
| 0.030 | 0.020 | 45×10-3 |

⑴对不同反应物，反应级数各为多少？总反应级数是多少？（2分）

⑵写出该反应的表观速率方程。（2分）

⑶计算速率常数。（1分）