在298K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) | *r*0=-*d*c(NO)/*dt* |
| 0.0020 | 0.0010 | 2.8×10-5 |
| 0.0040 | 0.0010 | 1.1×10-4 |
| 0.0020 | 0.0020 | 5.6×10-5 |

⑴对NO和O2，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）