

Průtočný reaktorreakce: $\text{Cl}_2 + \text{O} \rightarrow \text{ClO} + \text{Cl}$

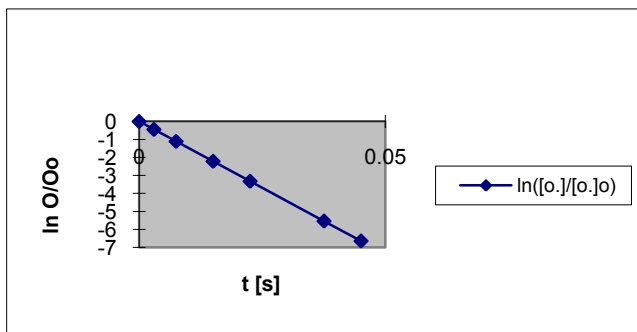
p=1,7torr

Reakce byla sledována za nízkého tlaku výchozí koncentrace Cl_2 a O . byly známy.

Průtočná rychlost také. Jaká je rychlostní konstanta 2.řádu reakce.

v= 6.66 m s⁻¹

h [m]	0	0.02	0.05	0.1	0.15	0.25	0.3
t [s]	0	0.003003	0.0075075	0.015015	0.02252252	0.0375375	0.045045
$\ln([\text{o.}]/[\text{o.}]_0)$	0	-0.4424024	-1.106006	-2.212012	-3.318018	-5.53003	-6.636036
$[\text{O.}]$	3.3E-10	2.12E-10	1.092E-10	3.613E-11	1.1954E-11	1.309E-12	4.33E-13



$[\text{O.}]_0 = 3.30\text{E-}10$ mol l⁻¹
 $[\text{Cl}_2] = 2.54\text{E-}07$ mol l⁻¹
 $k_2 = 5.80\text{E+}08$ s⁻¹ mol dm⁻³
 $k_1 = k_2 * [\text{Cl}] = 147.32$ s⁻¹

Tau= 0.004705 s

