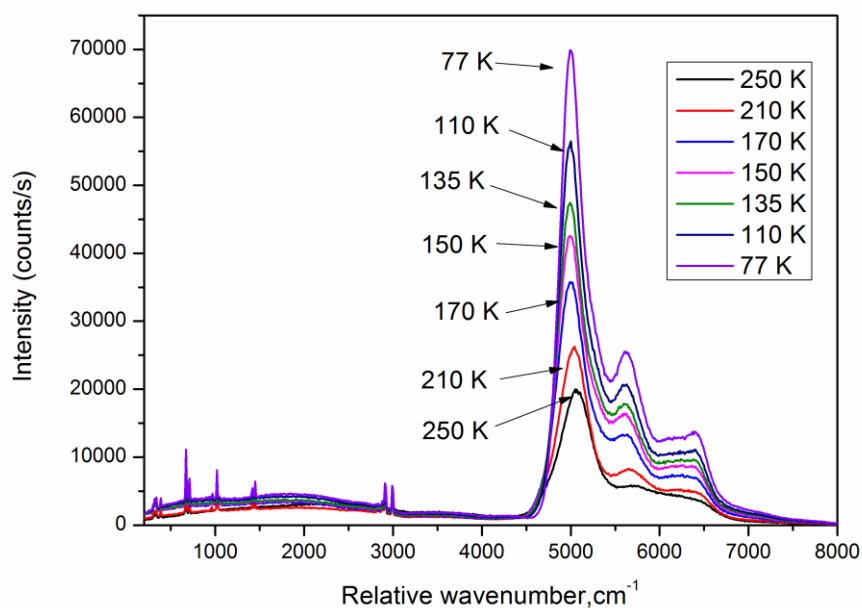


1. Sporządź w Originie wykres analogiczny do poniższego:



2. Korzystając z danych z poprzedniego zadania sporządź wykres zależności logarytmu naturalnego z maksimum intensywności dla danej temperatury od temperatury: $\ln(\max(I))=f(T)$. Znajdź równanie linii prostej najlepiej opisującej tę zależność korzystając z Originu.
3. Utleniano jony żelaza Fe^{2+} , w trakcie reakcji mierzono ich stężenie

t (s)	Stężenie(mol/l)
330	0,000945
690	0,000901
1350	0,000835
1800	0,000758
2370	0,000692

Zmiany stężenia Fe^{2+} w czasie opisuje równanie:

$$\frac{1}{c} = \frac{1}{c_0} + kt$$

gdzie c_0 to stężenie początkowe Fe^{2+} , t oznacza czas a k stałą szybkości badanej reakcji. Na podstawie analogii podanego równania do funkcji liniowej $y=ax+b$, korzystając z regresji, wyznacz stałą szybkości reakcji k oraz początkowe stężenie jonów Fe^{2+} .

4. Narysuj w ChemSketchu lub ISIS Draw poniższą strukturę:

