

ZARZĄDZENIE
PREZYDENTA MIASTA ŻORY
OR.0050. ...12.04.2016
Z DNIA ...1.09.2016r

w sprawie: zwrotu części dofinansowania pobranego na realizację projektu pn.: „Usprawnienie ruchu tranzytowego w Subregionie Zachodnim – budowa obwodnic w Rybniku i Żorach wraz z modernizacją DW 935-II etap”.

Na podstawie art. 30 ust. 2 pkt 3 i 4 ustawy z 8 marca 1990 r. o samorządzie gminnym (tekst jednolity Dz. U. z 2016r. poz. 446).

ZARZĄDZAM

§1

Na podstawie ostatecznej Decyzji Zarządu Województwa Śląskiego nr 691/RR/2012 z dnia 22.03.2012r. dokonać zwrotu części dofinansowania pobranego na realizację projektu pn.: „Usprawnienie ruchu tranzytowego w Subregionie Zachodnim – budowa obwodnic w Rybniku i Żorach wraz z modernizacją DW 935-II etap” w kwocie 2.289.144,84 zł

§2

Sfinansować koszt, o którym mowa w §1 ze środków zabezpieczonych w budżecie miasta:

dział 600 TRANSPORT I ŁĄCZNOŚĆ

rozdz. 60016 Drogi publiczne gminne

§ 6660 Zwroty dotacji oraz płatności, w tym wykorzystanych niezgodnie z przeznaczeniem lub wykorzystanych z naruszeniem procedur, o których mowa w art. 184 ustawy, pobranych nienależnie lub w nadmiernej wysokości dotyczące wydatków majątkowych.

§ 3

Wydatek jest uzasadniony pod względem legalności, celowości i gospodarności.

§ 4

Wykonanie powierza się Naczelnikowi Wydziału Infrastruktury Miejskiej i Inwestycji, a nadzór nad wykonaniem zadania powierza się Bronisławowi Pruchnickiemu Doradcy Prezydenta.

§ 5

Zarządzenie wchodzi w życie z dniem podpisania.

PREZYDENT MIASTA

Waldemar Socha

SKARBNIK MIASTA

Grażyna Zdziebło

RADCA PRAWNY
K1/182

mgr Artur Elantkowski

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY
RESEARCH REPORT

1. Introduction
This report describes the results of a study on the reaction of [X] with [Y] in the presence of [Z]. The reaction was found to be first order in [X] and zero order in [Y]. The rate constant, k , was determined to be $1.2 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ at 25°C.

2. Experimental

The reaction was studied in a 100 ml. solution of [X] and [Y] in [Z]. The concentration of [X] was varied from 1.0×10^{-2} to $5.0 \times 10^{-2} \text{ M}$, while the concentration of [Y] was kept constant at $1.0 \times 10^{-2} \text{ M}$. The reaction was followed by measuring the decrease in absorbance of [X] at $\lambda = 450 \text{ m}\mu$.

The rate of reaction was determined from the slope of the linear plot of $\ln [X]_t / [X]_0$ versus time, t . The rate constant, k , was found to be independent of the concentration of [Y] and proportional to the concentration of [X]. The activation energy, E_a , was determined to be 15.2 kcal/mole .

3. Discussion

The results of this study are consistent with a mechanism involving a pre-equilibrium between [X] and [Y] to form a complex [X·Y]. The rate-determining step is the reaction of [X·Y] with [Z].

References:
1. [Citation 1]
2. [Citation 2]

Submitted by [Name]

March 1955



[Signature]