

**ZARZĄDZENIE
PREZYDENTA MIASTA ŻORY**

OR.0050...17.02.2016
Z DNIA20.11.2016.

w sprawie: zmian w budżecie Miasta Żory na 2016 r.

Na podstawie : art. 30 ust. 1 i 2 pkt 4, art. 51 ust 1, art. 60 ust. 2 pkt 5 ustawy z dnia 8 marca 1990r.o samorządzie gminnym (tekst jednolity Dz. U. z 2016 r. poz. 446 ze zmianami), art. 222 ust. 4, art. 257 pkt 3, art. 259 ust 1 ustawy z dnia 27 sierpnia 2009 r. o finansach publicznych (tekst jednolity Dz. U.z 2016r. poz. 1870) oraz § 12 pkt 2 Uchwały Nr 179/XIV/15 Rady Miasta Żory z dnia 17 grudnia 2015r. Uchwała budżetowa miasta Żory na 2016 rok.

ZARZĄDZAM

§ 1

Dokonać zmian w budżecie miasta Żory na 2016 r. w następujący sposób:

	<u>Zmniejszenia</u>	<u>Zwiększenia</u>
Dział 758 RÓŻNE ROZLICZENIA	6 949,19	
rozdz. 75818 Rezerwy ogólne i celowe (rezerwa celowa na realizację zadań oświatowych)	6 949,19	
Wydatki ogółem z tego:		
<u>wydatki bieżące:</u>	6 949,19	
<i>wydatki jednostek budżetowych</i>		
<i>w tym na:</i>		
realizację statutowych zadań	6 949,19	
Dział 801 OŚWIATA I WYCHOWANIE		6 949,19
rozdz. 80195 Pozostała działalność		6 949,19
Wydatki ogółem z tego:		
<u>wydatki bieżące:</u>		6 949,19
<i>wydatki jednostek budżetowych</i>		
<i>w tym na:</i>		
wynagrodzenia i składki od nich naliczane		1 614,98
realizację statutowych zadań		5 334,21

§ 2

Środki wskazane w § 1 po stronie zwiększeń przeznaczyć na:

- wydatki bieżące związane z realizacją programu Erasmus+ „Kompetencje językowe i międzykulturowe podstawą sukcesu europejskiej szkoły”;
- na pokrycie różnic kursowych związanych z realizacją programu Erasmus+ „Moje doświadczenie moją przyszłością”.

§ 3

Wykonanie powierza się Skarbnikowi Miasta.

§ 4

Zarządzenie wchodzi w życie z dniem podpisania.

PREZYDENT MIASTA

Waldemar Socha

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY
PHYSICAL CHEMISTRY
LABORATORY

The following table shows the results of the experiments conducted on the reaction of hydrogen peroxide with various metal ions. The rate of reaction was measured by the volume of oxygen gas evolved over a period of ten minutes. The concentration of hydrogen peroxide was kept constant at 0.1 M, and the concentration of the metal ion was varied. The results are given in the table below.

RESULTS

Metal Ion	Rate of Reaction (ml O ₂ /min)
Cu ²⁺	1.2
Fe ²⁺	0.8
Mn ²⁺	0.5
Ni ²⁺	0.3
Zn ²⁺	0.2
Co ²⁺	0.1

The results show that the rate of reaction increases with the concentration of the metal ion. The rate is highest for Cu²⁺ and lowest for Co²⁺. This is due to the fact that Cu²⁺ is a strong oxidizing agent, while Co²⁺ is a weak oxidizing agent.