

# Laboratórne cvičenie č.

## Téma: Kovy

<b>Meno a priezvisko:</b>	Matúš Matisko
<b>Trieda:</b>	2. B
<b>Úloha:</b>	Výroba pyroforického železa
<b>Teória:</b>	<b>Železo</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- Kujný, ťažný, mäkký, neušľachtilý kov</li><li>- 4. Najrozšírenejší prvok na Zemi</li><li>- Tuhý, striebrobiele, kovový lesk, bez vône a zápachu</li><li>- Vyrába sa zo železných rúd (oxidy a sulfidy)</li><li>- Reaguje so zriedenými kyselinami</li><li>- Biogénny prvok – centrálny atóm v hemoglobíne</li></ul>
<b>Pomôcky:</b>	kadičky, sklená tyčinka, kahan, váhy, navažovačka, trojnožka, azbestová sieťka
<b>Chemikálie:</b>	šťafeľan amónny $(\text{NH}_4)_2(\text{COO})_2$ , heptahydrát síranu železnatého $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , voda
<b>Postup:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Do 1. Kadičky dáme 3,3 g <math>(\text{NH}_4)_2(\text{COO})_2</math> a pridáme 25 ml vody. Do druhej kadičky dáme 5,6 g <math>\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}</math> a pridáme 25 ml vody.</li><li>2. Zahrievame a miešame obe kadičky.</li><li>3. 2. Kadičku vlejeme do prvej a premiešame.</li><li>4. Vodu zlejeme a prášok so zbytkom vody žíhame v skúmavke nad plameňom kahana.</li></ol>
<b>Výsledky:</b>	Pyroforické železo malo tmavú farbu a malo iskríť.
<b>Záver:</b>	Daným postupom sme vytvorili pyroforické železo, ktoré malo iskríť.

