

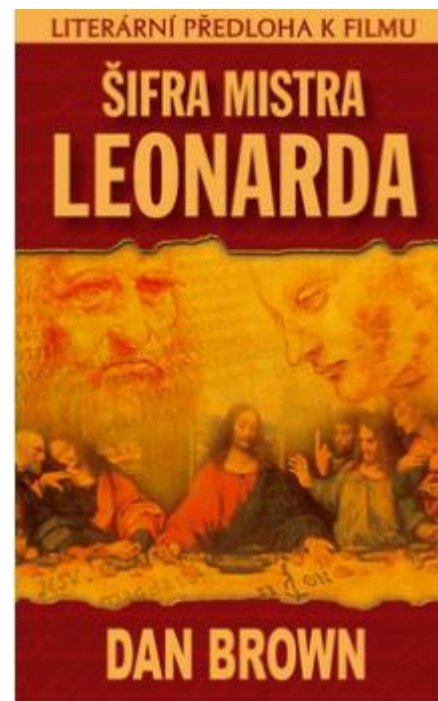
Projekt Comenius „Co čteš“

Tajné písmo

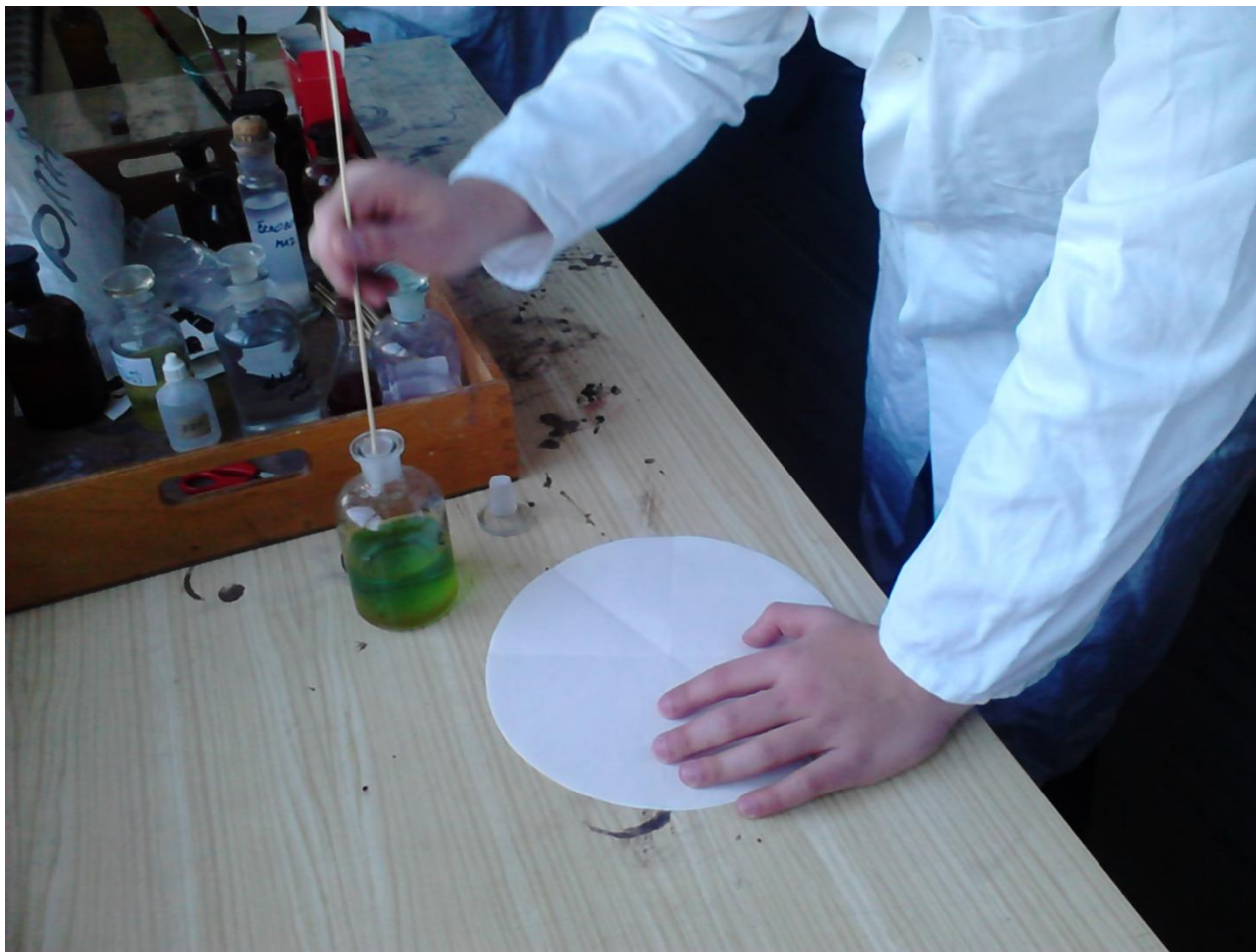
Píšeme neviditelným inkoustem



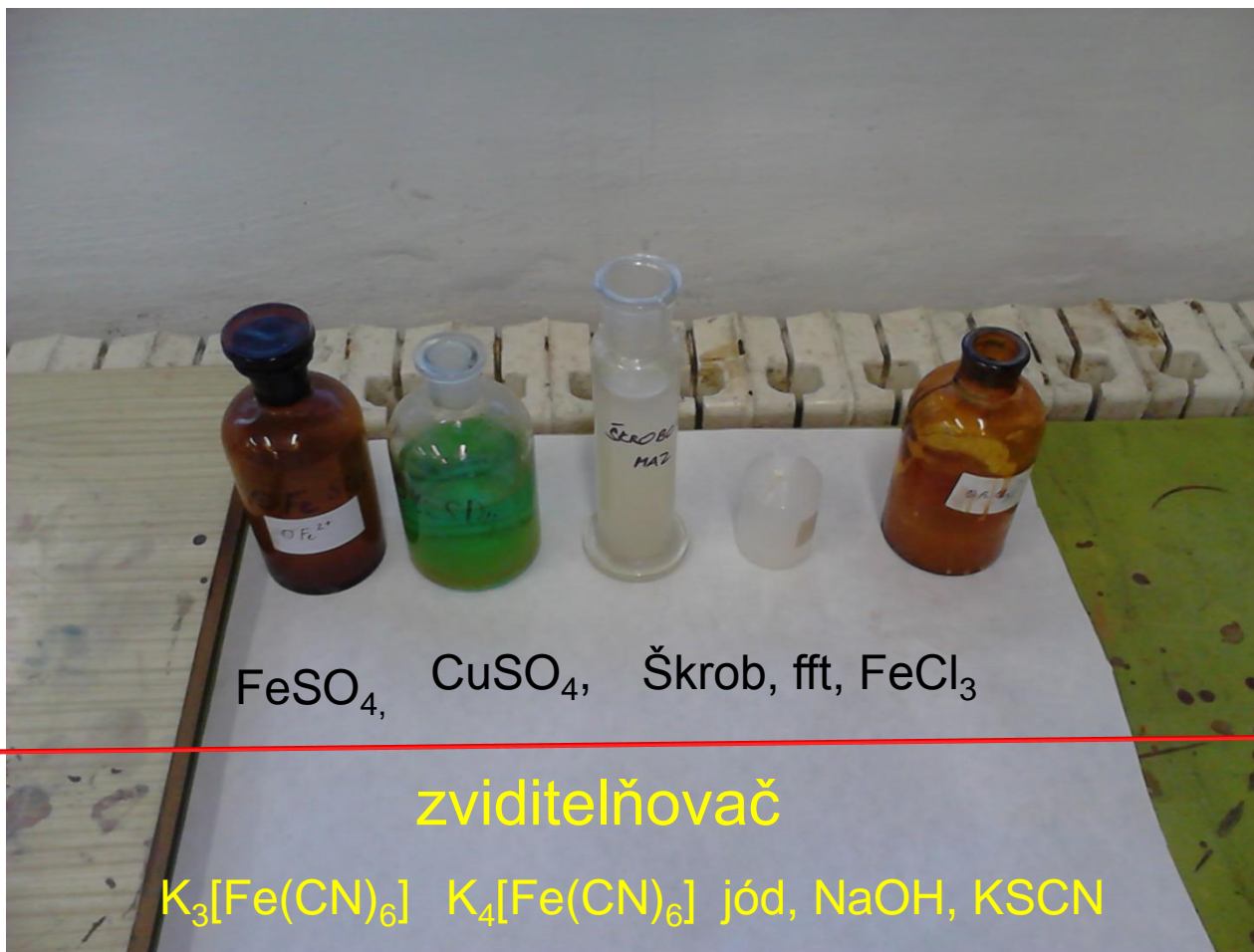
Tajné zprávy chemik nemusí složitě šifrovat, ale může využít znalosti chemických reakcí, při kterých z bezbarvé látky reakcí s jinou látkou vzniká látka barevná.



Namalujeme motiv na filtrační papír.



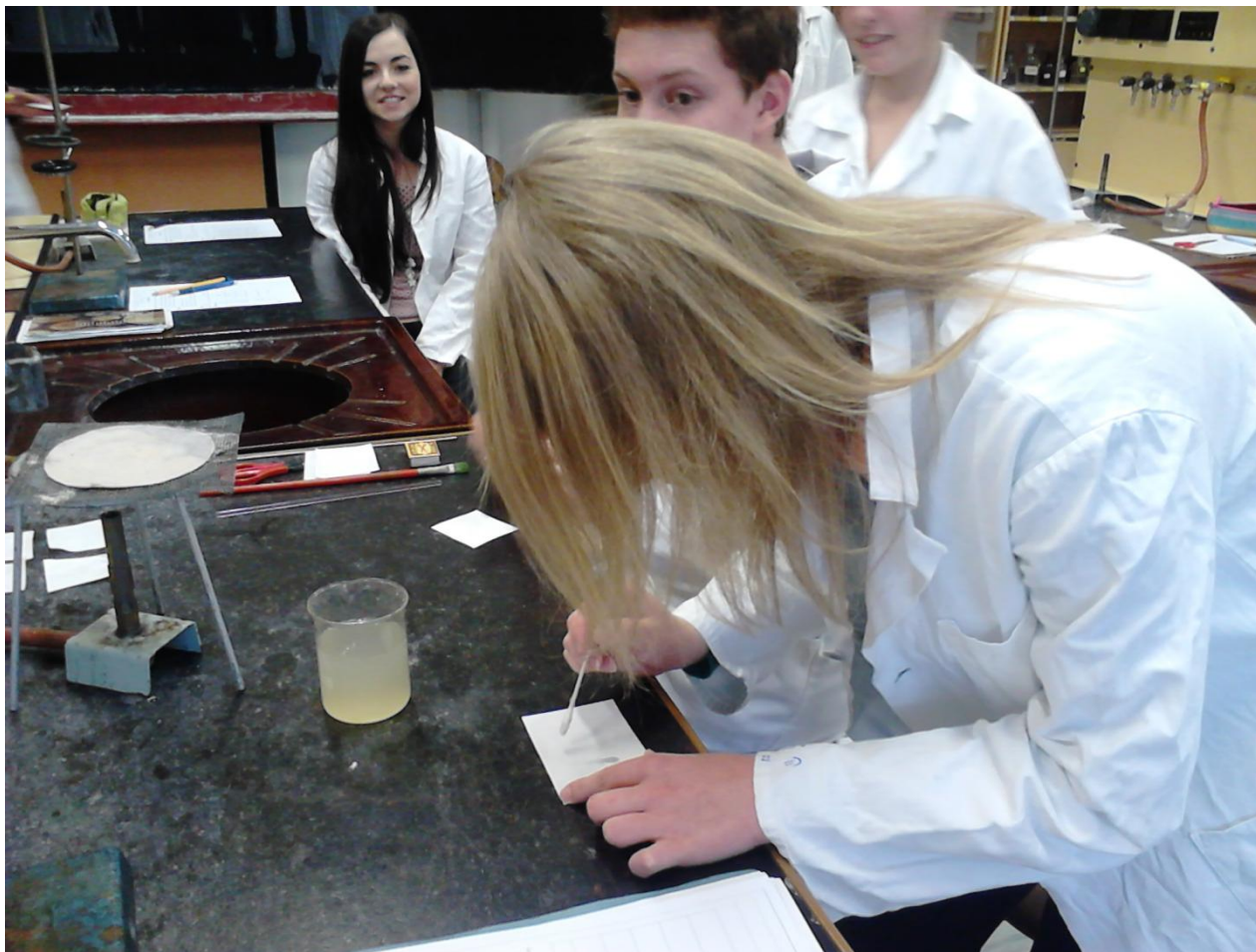
Použijeme tajný „inkoust“



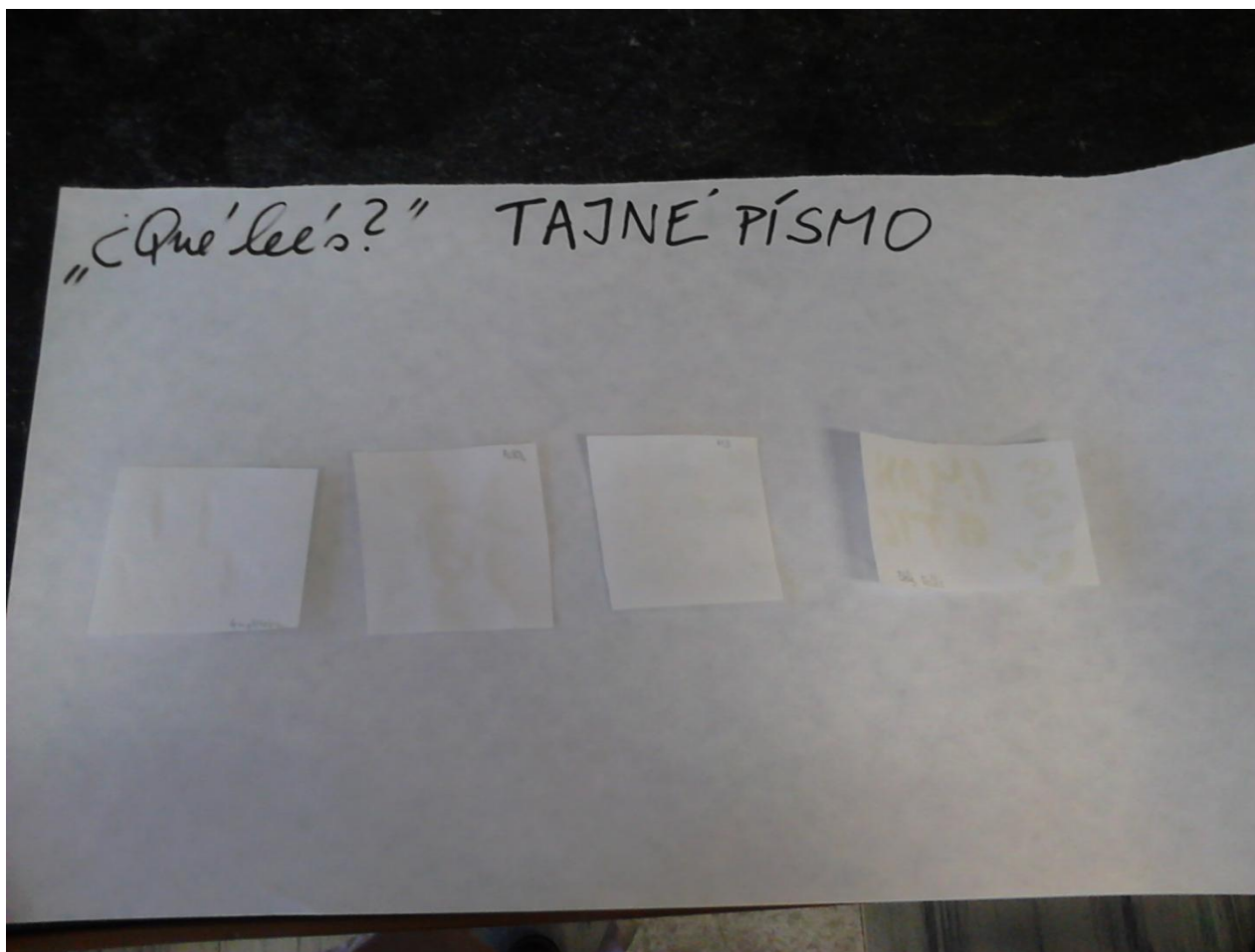
Vytváříme pět motivů podle své fantazie.



Po vytvoření motivu jej necháme zaschnout.

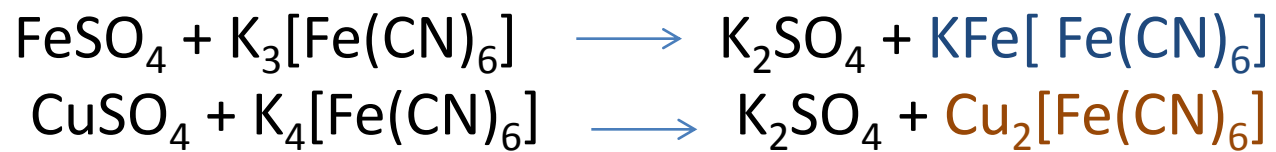


Po zaschnutí není nic vidět.



Text přetřeme vyvolávací látkou.

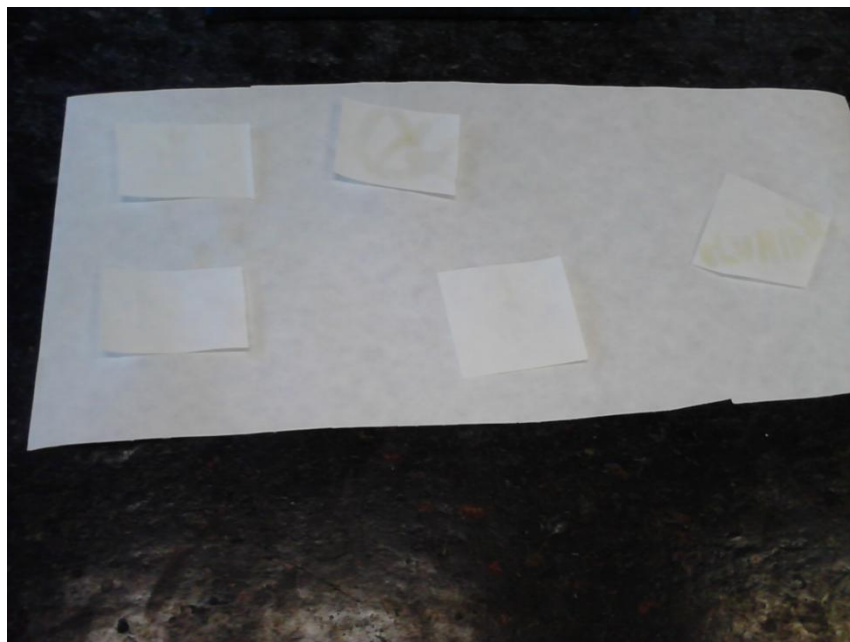




Proběhly reakce:

- $\text{FeSO}_4 + \text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{KFe}[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- $\text{CuSO}_4 + \text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- $\text{FeCl}_3 + \text{KSCN} \longrightarrow 3\text{KCl} + \text{Fe}(\text{SCN})_3$
- Škrob se barví jódem modře.
- Fenolftalein v zásaditém prostředí je růžovofialový.

Dojde ke zviditelnění textu.



Pozorované jevy vysvětlíme a zapíšeme chemickou rovnicí do protokolu.



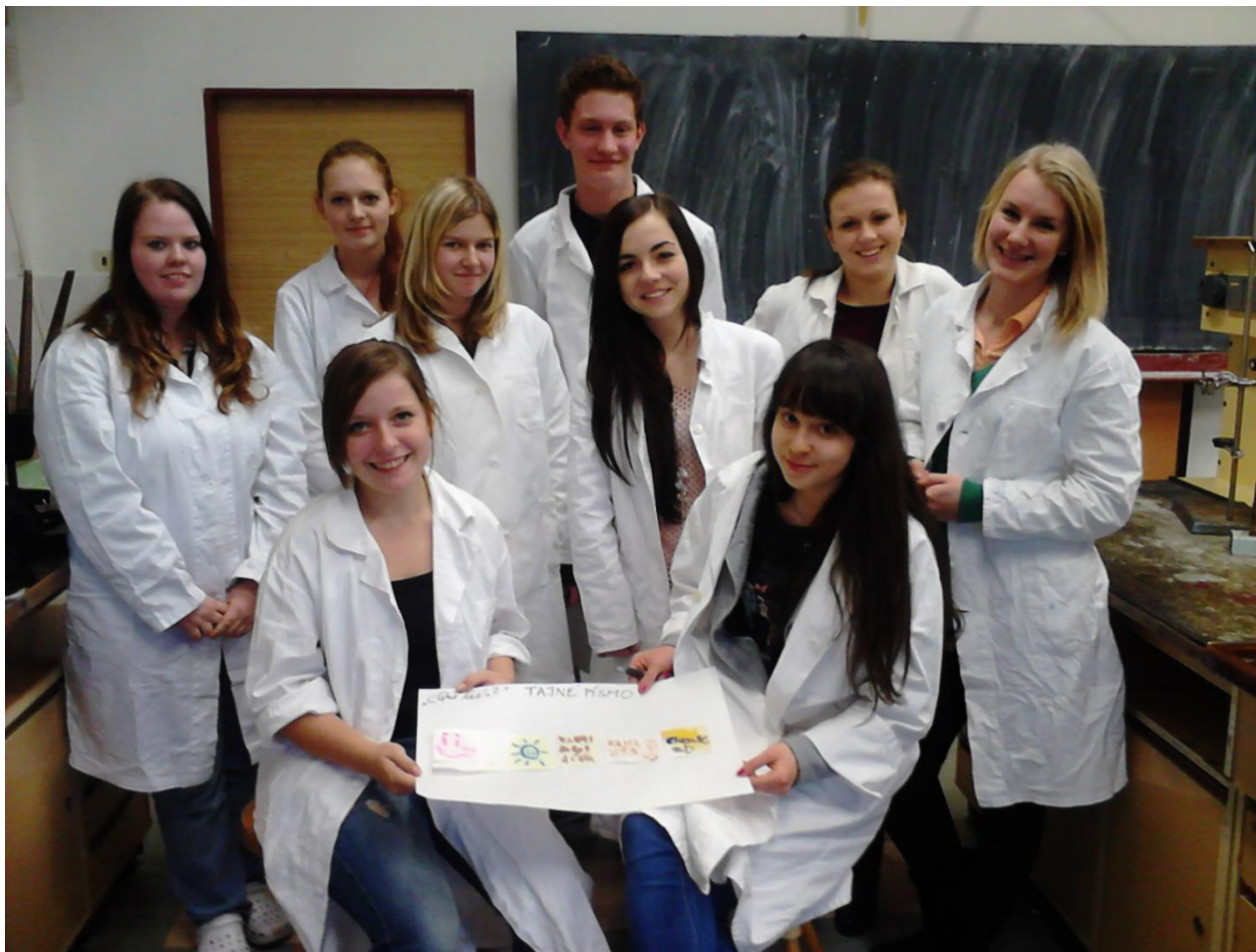
Do protokolu vypracujeme zadané úkoly.



- Vyhledej pojmy a zapiš do závěru laboratorního protokolu svoje zjištění:
- 1. Berlínská modř - zjisti její použití v souvislosti s radioaktivitou
- 2. Hatchettova hněd'

9.12. 2013

2.A/ I



16.12. 2013

2.A/ II



11.12. 2013

3.A/I



18.12.2013

3.A/ II

