

Záhada rudých hřebíků



Při prohledávání půdy ve snaze najít poklad jste našli krabičku plnou hřebíků, které byly pokryty červenou vrstvou kovu. Co to je za kov? Je tento kov natolik vzácný, že z Vás udělá boháče nebo patří tak maximálně na skládku? Pod hřebíky jste našli ještě modrý prášek (jedná se o síran nebo chlorid?) pro přípravu roztoku, kuchyňskou sůl a zaprášený složený plánek nějakého zařízení, který ke svému fungování potřebuje zdroj napětí. Je možné, že by se pomocí tohoto zařízení podařilo onen neznámý červený a třeba i velmi vzácný kov vyrobit? Dokážeš navrhnout a vysvětlit princip výroby tohoto kovu a analyzovat neznámý modrý prášek? Čas na výrobu Tvého červeného „pokladu“ se právě začal odsýpat. ⏳

Pro řešení tohoto úkolu, musíte vytvořit alespoň jeden hřebík podobný předloze.
V závěru uveďte odpovědi na všechny otázky!!!

Autoři motivačního textu: Alena Juřicová a Martin Harok (2020)

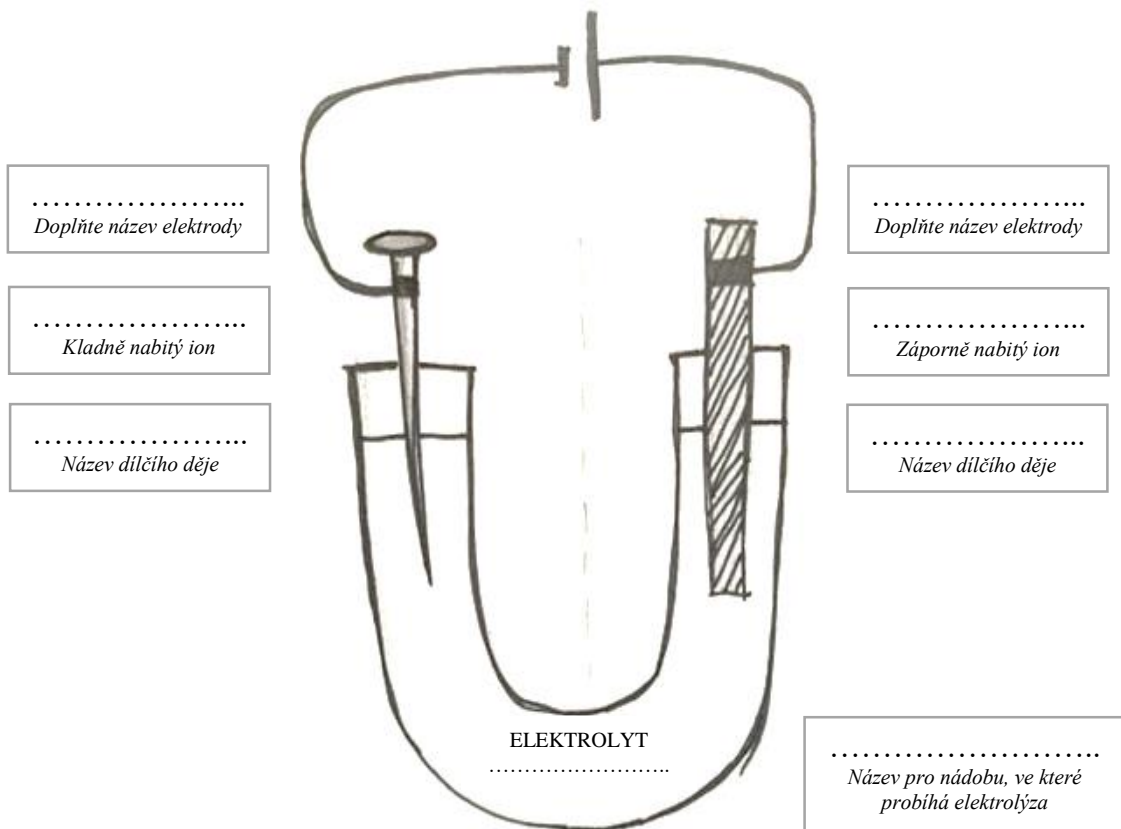
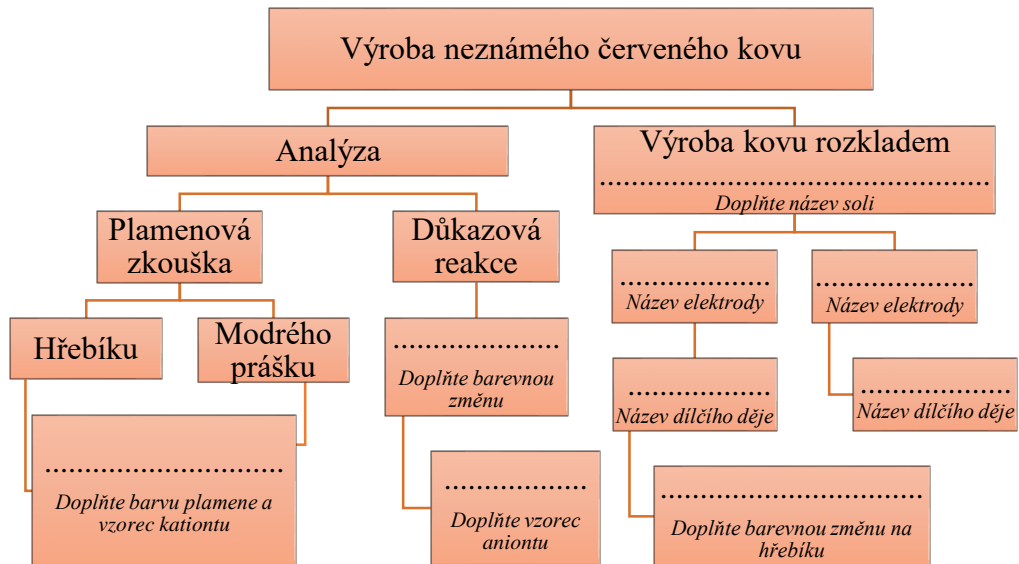
Kation	Li ⁺	Na ⁺	Cu ²⁺	Ca ²⁺	K ⁺
Barva plamene	karmínová	žlutá	zelená	cihlová	fialová

Anion	Cl ⁻	I ⁻	SO ₄ ²⁻
Důkaz reakcí s AgNO ₃	bílá sraženina	žlutá sraženina	beze změny

Výzkumný problém a jeho řešení (rozbor problémové situace, struktura řešení problému)

(Zde napiš, jakým způsobem budeš problém řešit).

Zjistit složení červené vrstvy kovu. Provést analýzu neznámého modrého prášku. Navrhnout a vysvětlit princip výroby červeného kovu. Popsat elektrolyzér.



Potřebné pomůcky a chemikálie

(Zde napiš, které pomůcky a chemikálie budeš k řešení problému požadovat).

Postup

(Zde napiš zkráceně v bodech postup řešení problému).

Výsledky pozorování

(Zde napiš a zduvodni výsledky své práce).