**Elektřina z ovoce a zeleniny – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně ZŠ a žáky SŠ. Na základě videa a obrázku si sestaví vlastní elektrický obvod a zopakují si principy redoxních reakcí.

* [**Pokus: elektřina z ovoce a zeleniny**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5524-pokus-elektrina-z-ovoce-a-zeleniny?vsrc=vyhledavani&vsrcid=Pokus%3A+elektřina+z+ovoce)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Podle obrázku sestav elektrický obvod:**



1. **Doplňte + nebo – v dílčích redoxních reakcích probíhající na elektrodách, označte oxidaci a redukci:**

**katoda: Zn0 – 2e → Zn2+** oxidace

**anoda: Cu2+  +2e→ Cu0**redukce

1. **Popište vznik elektromotorické síly podle obrázku v úloze 1.**

Citron obsahuje kyselinu citronovou, ta je elektrolytem. Do citronu dáme plátek mědi a pozinkovaný hřebík. Elektrony se pohybují elektrolytem, reakce vytváří elektromotorickou sílu.

1. **Označte správné tvrzení:**

Určete konečné produkty elektrolýzy taveniny a vodného roztoku chloridu sodného.

 **tavenina vodný roztok**

 **katoda anoda katoda anoda**

* Na Cl2 Na Cl2
* Na Cl2 H2 / NaOH Cl2
* Cl2  Na Cl2  Na
* Cl2  Na Cl2 H2 / NaOH

.

**Co jsem se touto aktivitou naučil/a:**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

 Autor:
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].