

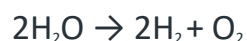
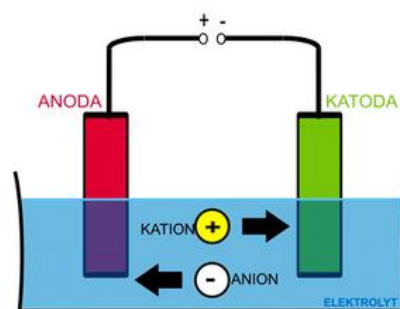
Alternativní zdroje elektřiny – VODÍK

Práce s výukovou pomůckou značky Horizon

Elektrolýza

Na elektrolýzu se využívá pouze voda a elektrický proud.

Elektrolýza je děj, při kterém dochází k rozkladu roztoku elektrolytu procházejícím stejnosměrným proudem. Proud je do roztoku přiveden pomocí dvojice elektrod-katody a anody. Na katodě, která je nabitá záporně, probíhá redukce. Na anodě, která je nabitá kladně, probíhá oxidace.



<https://www.wikiskripta.eu/w/Elektrol%C3%BDza>

Zdroj:

- <http://e-chembook.eu/elektrolyza>
- <http://www.multimediaexpo.cz/mmecz/index.php/Elektrol%C3%BDza>
- <https://www.devinn.cz/blog/vyroba-vodiku>
- https://www.idnes.cz/technet/technika/jak-se-vyrabi-palivo-budoucnosti-vodik-pro-auta-i-elektroniku.A080127_234744_tec_technika_vse

Využití elektrolýzy

Elektrolýza se využívá při výrobě chemických prvků (např. hliníku, vodíku, kyslíku) i sloučenin (např. hydroxidu sodného). Kromě toho se elektrolýza uplatňuje například při galvanickém poměďování či přečišťování kovů.

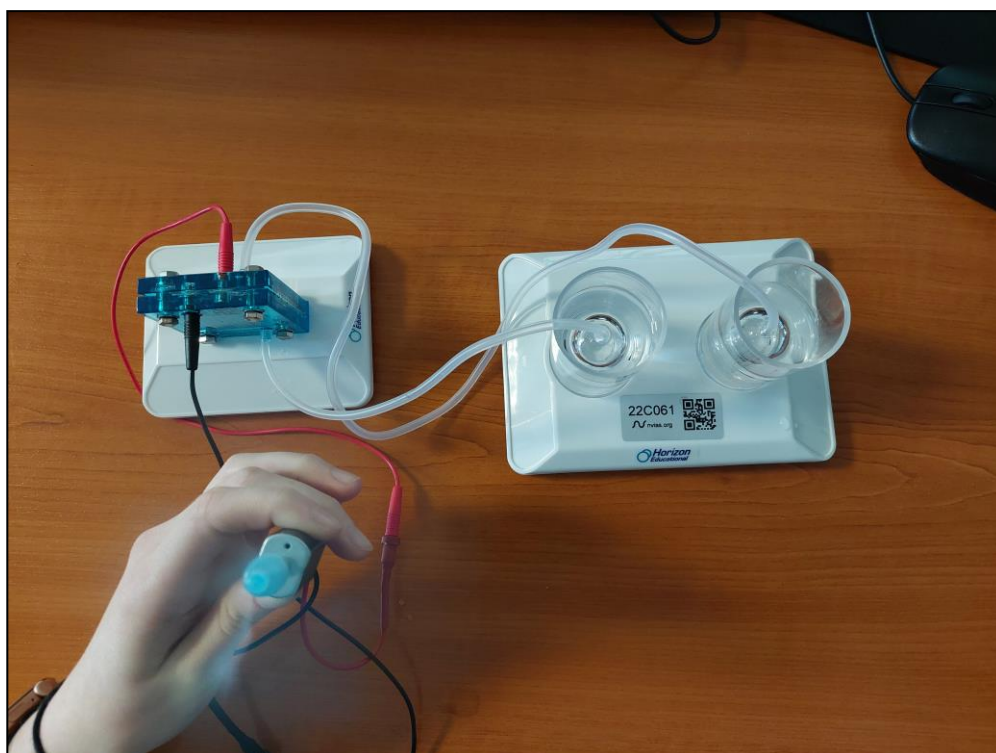
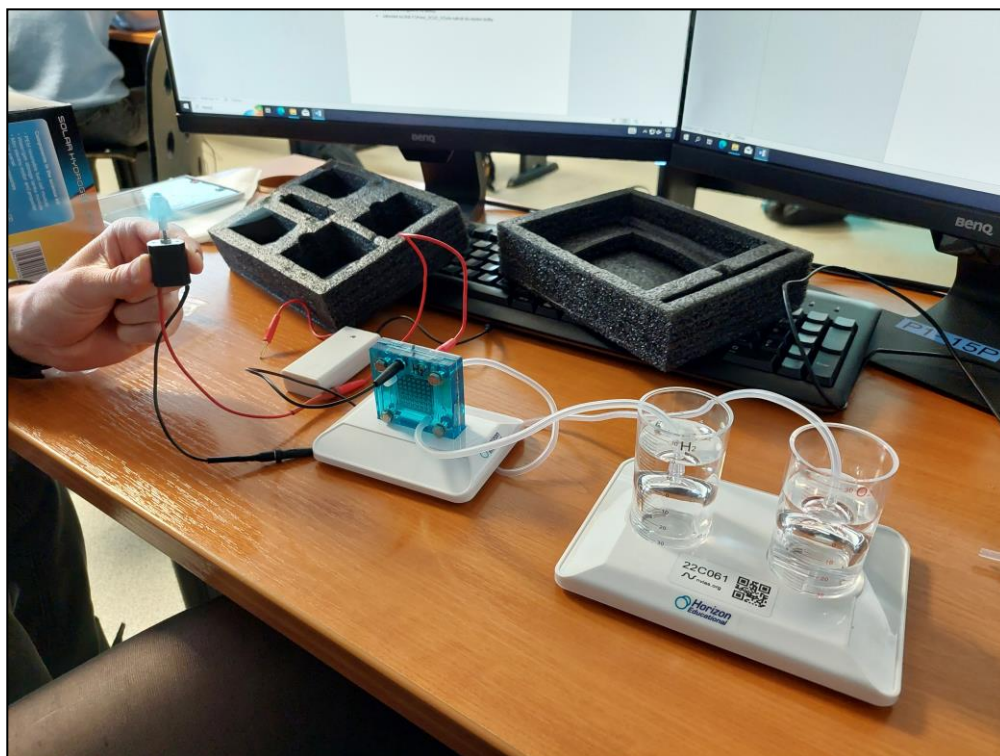
Budoucnost vodíku jako zdroje energie

Elektrolýza vody jako budoucnost pro akumulaci elektřiny. Výroba vodíku se stává technologickou budoucností k uložení energie. Energii lze vyprodukovat z různých zdrojů, problém je v jejím uchování. Vodík se zdá být v tomto problému jako řešení.

Zdroje:

- <https://ekonomickydenik.cz/vodik-misto-plynu-viden-prestavuje-elektrarnu-kdyz-se-prestavba-povede-bude-to-sance-pro-dalsich-115-turbin-po-cele-evrope/>
- <https://www.eon.cz/byznys-energie/elektrolyza-vody-jako-budoucnost-akumulace-elekriny/>

Sestavená stavebnice



Video:

[Výroba vodíku](#)

[Vrtule v provozu](#)

Veškerá fotodokumentace – na <https://www.gyarab.cz/> (odkaz Aktivity)