**Elektrolýza NaCl**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně ZŠ a žáky SŠ a jeho cílem je zopakovat si princip elektrolýzy. Na základě druhého videa si žáci mohou sestavit jednoduchou aparaturu na elektrolýzu. Budou potřebovat kádinku, sůl, dvě tužky ořezané na obou koncích a 9V baterii (popřípadě dvě 4,5V baterie).

* [**Elektrolýza chloridu sodného**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3453-elektrolyza-chloridu-sodneho)
* [**Elektrolýza vodného roztoku chloridu sodného**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/796-elektrolyza-vodneho-roztoku-chloridu-sodneho?vsrc=vyhledavani&vsrcid=Elektrolýza+vodného+roztoku+chloridu+sodného+)

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

1. **Podtrhni správnou odpověď.**

Do roztoku NaCl s fenolftaleinem ponoříme 2 elektrody a připojíme zdroj stejnosměrného napětí. Co se stane po chvíli průběhu elektrolýzy?

* Na katodě se vyloučí Na a začne hořet.
* Roztok kolem katody se zbarví do růžova.
* Na katodě vznikne chlor.
1. **Doplň správné slovo v souvětí.**

Fyzikálně-chemický jev způsobený průchodem stejnosměrného elektrického proudu kapalinou se nazývá …………………..

1. **Na základě druhého videa Elektrolýza vodného roztoku NaCl sestav jednoduchou aparaturu pro elektrolýzu.**
2. **Na které elektrodě se vylučuje chlor?**

*Správnou odpověď nalezneš vyluštěním tajenky.*

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 5 |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. děj, při kterém se zvyšuje oxidační číslo prvku
2. systematický název pro líh
3. kladně nabitá částice atomu
4. sloučenina tvořící 60 % hmotnosti těla
5. nasycený uhlovodík se třemi atomy uhlíku

.

**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].