**Elektrolýza NaCl – řešení**

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, 9 V baterii (popř. dvě 4,5 V 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 **elektrolýza** .

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 | **O** | **X** | **I** | **D** | **A** | **C** | **E** |  |
| 2 | **E** | **T** | **H** | **A** | **N** | **O** | **L** |  |
| 3 |  |  | **p** | **R** | **O** | **T** | **O** | **N** |
| 4 |  |  | **V** | **O** | **D** | **A** |  |  |
| 5 | **P** | **R** | **O** | **P** | **A** | **N** |  |  |

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].