**Elektrolýza chloridu sodného**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně základních škol, ale i žáky středních škol. Jeho cílem je seznámit s elektrolýzou chloridu sodného.

* [**Elektrolýza kuchyňské soli**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3377-elektrolyza-kuchynske-soli)

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

1. **Co je to elektrolýza?**

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

1. **Fialové zbarvení fenolftaleinu je důkazem přítomnosti:**
   1. sodíku
   2. vody
   3. hydroxidu sodného
2. **U tučně vyznačených výrazů vyberte správnou možnost.**

Anoda je elektroda, na které vždy probíhá **oxidace / redukce**. Katoda je elektroda, na které vždy probíhá **oxidace / redukce**. Při elektrolýze je anoda **kladně / záporně** nabitá a katoda je **kladně / záporně** nabitá.

1. **Určete pravdivost výroků.**

|  | **ANO** | **NE** |
| --- | --- | --- |
| **Při elektrolýze na elektrodách probíhají redoxní děje.** |  |  |
| **Kuchyňská sůl má chemický vzorec KCl.** |  |  |
| **Elektrolýza může probíhat v roztoku, ale v tavenině probíhat nemůže.** |  |  |
| **Při elektrolýze kuchyňské soli se na anodě vylučuje plynný chlor.** |  |  |

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

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

Autor: Tomandlová Markéta



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