**Horký led - řešení**

Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je poznat vlastnosti octanu sodného [a podchlazených kapalin.](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5520-pokus-horky-led?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

* [**Pokus: Horký led**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5520-pokus-horky-led?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5520-pokus-horky-led?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Jaký je chemický vzorec octanu sodného?**

CH3COONa

1. **Doplňte pravou stranu rovnice. Rovnici vyčíslete a pojmenujte reaktanty a produkty.**

 **1 NaHCO3 + 1 CH3COOH 1 CH3COONa + 1 CO2 + 1 H2O**

hydrogenuhličitan + kyselina octan + oxid + voda

sodný octová sodný uhličitý

1. **Vysvětlete na jakém principu fungují ohřívací sáčky?**

Ohřívací sáčky obsahují podchlazený octan sodný, jeho krystalizace se spustí zmáčknutím plíšku. Proces krystalizace octanu sodného je exotermický proces, uvolňuje tedy teplo.

1. **Určete pravdivost výroků.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Reakcí kuchyňské soli a octa vzniká octan sodný.** | **✓** |  |
| **Přesycený roztok octanu sodného vzniká rekrystalizací.** |  | **✓** |
| **Podchlazená kapalina vzniká ochlazením pod její teplotu tání bez toho, aby došlo k tuhnutí dané kapaliny.** | **✓** |  |
| **Při exotermické reakci se uvolňuje energie.** | **✓** |  |

**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].