**Kapalný dusík – řešení**

Pracovní list je vhodný pro žáky základní a střední školy. Žáci se seznámí s vlastnostmi kapalného dusíku, zopakují si přípravu a výrobu dusíku.

* [**Pokus: Odpaření dusíku**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5517-pokus-odpareni-dusiku?vsrc=predmet&vsrcid=chemie~stredni-skola)

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

1. **Označte správnou odpověď.**

**Co se stane při odpaření dusíku?**

* **Přemění se na vločky.**
* **Vznikne modrý plyn.**
* **Zvětší svůj objem.**

1. **Vyjmenujte vlastnosti kapalného dusíku.**

**Kapalný dusík je netoxická, nehořlavá, bezbarvá kapalina. Za normálního tlaku má teplotu varu ‒196 °C.**

**…………………………………………………………………………………………………………………….**

1. **Napište rovnici laboratorní přípravy dusíku.**

* **Jak se průmyslově vyrábí dusík?**

**NH4NO2 → N2 + 2 H2O**

* **Průmyslově se dusík vyrábí frakční destilací zkapalněného vzduchu.**

1. **Napište, kde se kapalný dusík používá.**



Soubor: Liquidnitrogen.jpg. (26. února 2022). *Wikimedia Commons, bezplatné úložiště médií*. Převzato 19:28, 14. května 2022 z <https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Liquidnitrogen.jpg&oldid=633258439> .

**Kapalný dusík se používá v průmyslu, ve zdravotnictví a k různým experimentům.**

**…………………………………………………………………………………………………………………….**

**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].