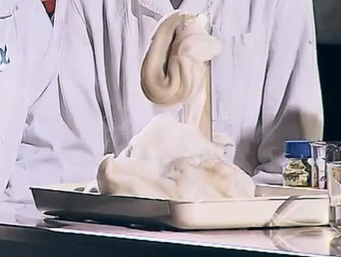
**Peroxid vodíku a jeho vlastnosti – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky základní a střední školy. Žáci si zopakují základní znalosti o vlastnostech a reaktivitě peroxidu vodíku.

* [**Pokus: Pěnový had**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3444-pokus-penovy-had)

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

1. **Označte správnou odpověď.**



Co se stane, smícháme-li peroxid vodíku, manganistan draselný a saponát?

* **Dojde k prudké reakci a vytvoření „pěnového hada“.**
* Roztok se odbarví.
* Uvolní se oxid uhličitý.

1. **Na základě pokusu napište rovnici rozkladu peroxidu vodíku.**

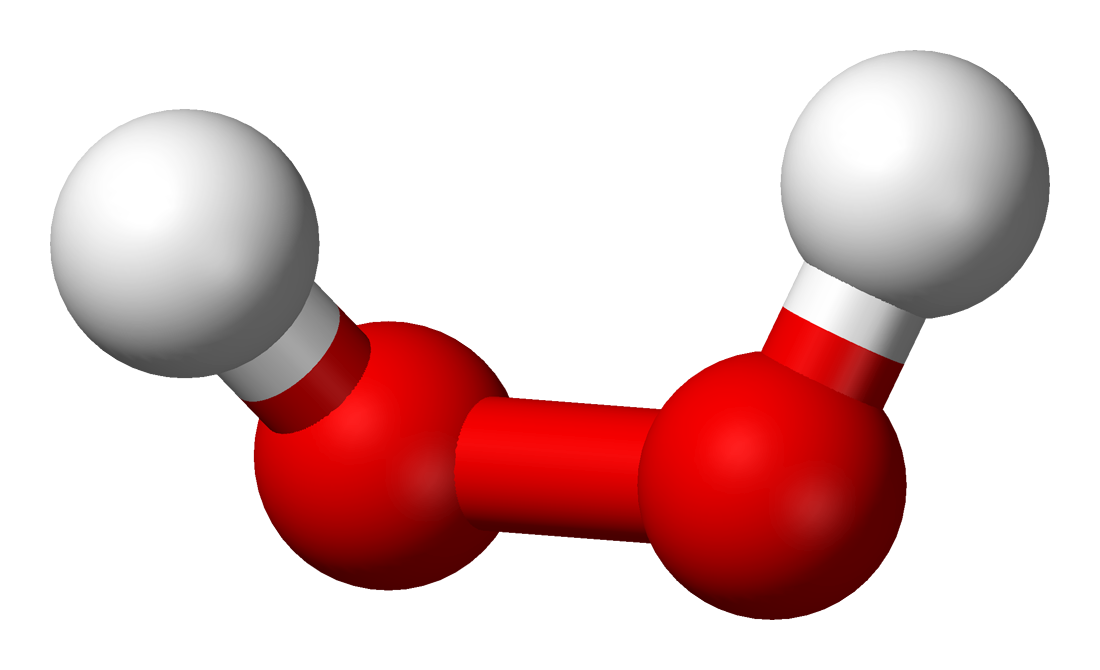
**2H2O2 → 2H2O + O2**

1. **Napište dvě rovnice přípravy peroxidu vodíku.**

**BaO2 + H2SO4 → H2O2 + BaSO4**

**Na2O2 + 2 H2O → 2 NaOH + H2O2**

1. **Napište vlastnosti a použití peroxidu vodíku.**



**Soubor: Hydrogen-peroxide-3D-balls.png. (2023, 4. února). *Wikimedia Commons, bezplatné úložiště médií*. Získáno 19:05, 18. března 2023 z** [**https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Hydrogen-peroxide-3D-balls.png&oldid=730061504**](https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Hydrogen-peroxide-3D-balls.png&oldid=730061504)**.**

Peroxid vodíku je čirá namodralá kapalina. Má silné oxidační i redukční účinky. Používá se jako dezinfekce (3% vodný roztok). Má bělicí účinky, používá se k odbarvování vlasů.

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

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

