**Sloní pasta - řešení**

[Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základní škol a jeho cílem je se seznámit s pokusem sloní pasta.](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5514-pokus-sloni-pasta?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

* [**Pokus: Sloní pasta**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5514-pokus-sloni-pasta?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5514-pokus-sloni-pasta?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Označte správnou odpověď:**

Reakce, při které se uvolňuje energie nejčastěji ve formě tepla, nazýváme **~~endotermickou~~ / exotermickou**.

1. **Která sloučenina v reakci vystupuje jako katalyzátor?**
2. saponát
3. jodid draselný
4. peroxid vodíku
5. **Napište vyčíslenou rovnici rozkladu peroxidu vodíku:**

2 H2O2 2 H2O + O2

1. **Proč reakční směs zvětšila tolik svůj objem?**

Reakční směs zvětšila tolik svůj objem, protože jako reaktant vzniká kyslík, který je plynný a má tedy mnohem větší objem.

**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].