**Reakce a vlastnosti oxidu vápenatého – řešení**

Pracovní list je vhodný pro studenty střední školy a žáky 2. stupně ZŠ. Zopakují si základní vlastnosti oxidu vápenatého, jeho výrobu a použití.

* [**Pokus: Reakce oxidu vápenatého s vodou**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/6155-pokus-reakce-oxidu-vapenateho-s-vodou?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

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

1. **Napište vlastnosti a použití oxidu vápenatého.**

****

Autor: Ondřej Mangl – Vlastní dílo, Volné dílo, <https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=2298995>

Je to žíravá, alkalická a krystalická látka bílé barvy.

Používá se hlavně v hydratované podobě – hašené vápno, do malty a sádry. Také se například používá na výrobu skla, při úpravě vody, v papírenství a při moderních postupech výroby oceli.

1. **Označte a zdůvodněte správnou odpověď:**

Co se stane, pokud kádinku s oxidem vápenatým a vejcem, zalijeme studenou vodou?

* vejce se obarví na žluto
* dojde k varu, a tím k uvaření vejce
* vejce vyskočí ze sklenice

1. **Vysvětlete pojmy exotermická a endotermická reakce.**

exotermická reakce – při reakci se teplo uvolňuje

endotermická reakce – při reakci musíme teplo dodávat

1. **Napište rovnice vzniku:**

* **páleného vápna**

CaCO3 → t>825°C CaO + CO2

* **hašeného vápna**

CaO+ H2O→ Ca(OH)2

**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].