**Vápník a jeho soli**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol, částečně může být použit i na 2. stupni základních škol. Žáci si osvojí princip tuhnutí malty, zopakují si základní chemické reakce a některé sloučeniny vápníku.

* [**Pokus: Tuhnutí malty**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3468-pokus-tuhnuti-malty)

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

1. **Označte správnou odpověď.**

**Co se stane, když budeme skleněnou trubičkou foukat do roztoku hydroxidu vápenatého?**

* Roztok se začne vařit.
* Roztok zčervená.
* Roztok se zakalí a vznikne bílá sraženina.
* **Jaký je triviální název hydroxidu vápenatého?**

**……………………………………….**

* **Napište vzorce hašeného vápna a páleného vápna.**

**…………………… ………………….**

1. **Napište chemickou rovnici pokusu ve videu.**

 **……………………………………………………………………………………………………**

1. **Pálené vápno se vyrábí z vápence. Napište rovnici jeho vzniku.**

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

1. **Ke sloučeninám napište jejich vzorce a doplňte jejich význam, případně použití.**

hydrogenuhličitan vápenatý …………………………………………………….

 fluorid vápenatý ……………………………………………………

 dihydrát síranu vápenatého ……………………………………………………

 karbid vápníku ……………………………………………………

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

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

Autor: Zora Knoppová

Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].