**Sloučeniny vápníku**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol a jeho cílem je poznat sloučeniny vápníku a jejich vlastnosti.

* [**Vápno: užitečné na stavbě i při vaření**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/9391-vapno-uzitecne-na-stavbe-i-pri-vareni?vsrc=vyhledavani&vsrcid=vápno)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/9391-vapno-uzitecne-na-stavbe-i-pri-vareni?vsrc=vyhledavani&vsrcid=vápno)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Doplňte k uvedeným sloučeninám vápníku chemické názvy a vzorce.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Triviální název** | **Chemický název** | **Chemický vzorec** |
| **vápenec** |  |  |
| **pálené vápno** |  |  |
| **hašené vápno** |  |  |

1. **Doplňte pravou stranu rovnice, vyčíslete ji a pojmenujte reaktanty i produkty.**

**CaCO3**

**CaO + H2O**

**Ca(OH)2 + CO2**

1. **Proč nemá sklo přesný bod tání?**

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. **Doplňte pojmy do textu.**

teplo, hydroxidu, exotermickou, vazbách, vodou, oxidu, přerušení

Chemickou reakci …………………… vápenatého s vodou můžeme použít k ohřívání jídla. Oxid vápenatý má ve svých …………………… energii. Když jej necháme reagovat s ……………………, tyto vazby, které vyžadují energii, se přetrhají. A nové vazby se vytvoří v …………………… vápenatém. Při vzniku těchto nových vazeb se uvolňuje ……………………. a uvolní se více energie, než kolik je jí potřeba k …………………… původních vazeb. Jedná se tedy o …………………… chemickou reakci.

**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].