**Zapalování ledem**

Pracovní list je určen pro studenty středních škol. Jeho cílem je se seznámit s pokusy, při kterých se zapaluje pomocí ledu či se zapaluje sníh. Studenti si také zopakují názvosloví.

* [**Pokus: Zapalování ledem**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5519-pokus-zapalovani-ledem?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

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

1. **Doplňte slova z nabídky (ne všechna musíte využít):**

*dusný, barnatého, vápenatého, zinečnatý, železa, amonný, dusičitý, zinku*

Při vhození ledu do směsi práškového …………………, dusičnanu …………………, dusičnanu amonného a chloridu amonného, dusičnan se ………………… začne měnit na oxid ………………… a vodní páru a v tomto prostředí se zinečný prach začne velmi rychle měnit na oxid ………………….

1. **Proč se do směsi v prvním pokusu přidával dusičnan barnatý?**

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

1. **Doplňte tabulku:**

| **Chemický název** | **Chemický vzorec** |
| --- | --- |
| chlorid amonný |  |
| dusičnan amonný |  |
| dusičnan barnatý |  |
|  | CaC2 |
|  | C2H2 |

1. **Napište rovnici reakce karbidu vápenatého s vodou:**

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

**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].

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].