**Zapalování ledem – řešení**

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):**

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

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

Dusičnan barnatý se do směsi přidává kvůli barvě plamene. Barnaté kationty barví plamen do zelena.

1. **Doplňte tabulku:**

| **Chemický název** | **Chemický vzorec** |
| --- | --- |
| chlorid amonný | NH4Cl |
| dusičnan amonný | NH4NO3 |
| dusičnan barnatý | Ba(NO3)2 |
| karbid vápenatý | CaC2 |
| acetylen (ethyn) | C2H2 |

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

CaC2 + 2 H2O → Ca(OH)2 + C2H2

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

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

