**Hořčík a jeho vlastnosti – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně základních škol i studenty středních škol. Jeho cílem je se seznámit s vlastnostmi hořčíku a pokusem hoření hořčíku v suchém ledu.

* [**Pokus: Hoření hořčíku v suchém ledu**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/6115-pokus-horeni-horciku-v-suchem-ledu)

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

1. **Do které skupiny patří hořčík?**
   1. alkalické kovy
   2. kovy alkalických zemin
   3. chalkogeny
   4. halogeny
2. **Jaké oxidační číslo má hořčík ve sloučeninách?** +II
3. **Napište vyčíslenou rovnici hoření hořčíku na vzduchu (tedy reakci hořčíku s kyslíkem):**

2 Mg + O2 → 2 MgO

1. **Uvedenou rovnici reakce hořčíku se suchým ledem vyčíslete a určete, který prvek se oxiduje, a který se redukuje. Určete také oxidační a redukční činidlo.**

2 Mg + CO2 → C + 2 MgO

oxidace: Mg

redukce: C

oxidační činidlo: CO2

redukční činidlo: Mg

1. **Určete pravdivost výroků:**

|  | **ANO** | **NE** |
| --- | --- | --- |
| Hořčík je součástí slitiny dural. | **✓** |  |
| Hořčík je velmi těžký kov. |  | **✓** |
| Hořčík je součástí chlorofylu. | **✓** |  |
| Hořčík je kov růžové barvy. |  | **✓** |

**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].