**Dichroman amonný – řešení**

Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je poznat vlastnosti sloučenin chromu.

* [**Pokus: Sopka**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5515-pokus-sopka?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5515-pokus-sopka?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Doplňte pravou stranu rovnice při tepelném rozkladu a rovnici vyčíslete.**

**(NH4)2Cr2O7 Cr2O3 + N2 + 4 H2O**

1. **Doplňte tabulku.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Chemický vzorec** | **Chemický název** | **Barva** |
| **(NH4)2Cr2O7** | dichroman amonný | oranžová |
| **Cr2O3** | oxid chromitý | zelená |

1. **Vyberte nepravdivá tvrzení:**
2. Dichroman amonný je silné redukční činidlo.
3. Dichroman amonný je vysoce toxická a výbušná látka.
4. Dichroman amonný se používá v pyrotechnice.
5. **Vypočítejte, kolik vznikne oxidu chromitého z 15 kg dichromanu amonného.**

$$n\_{\left(NH\_{4}\right)\_{2}Cr\_{2}O\_{7}}=n\_{Cr\_{2}O\_{3}}$$

$$m\_{Cr\_{2}O\_{3}}=\frac{n\_{\left(NH\_{4}\right)\_{2}Cr\_{2}O\_{7}}⋅M\_{Cr\_{2}O\_{3}}\_{}}{M\_{\left(NH\_{4}\right)\_{2}Cr\_{2}O\_{7}}}=\frac{15000⋅252}{152}g=24,9kg$$

 Z 15 kg dichromanu amonného vznikne 24,9 kg oxidu chromitého.

**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].