**Manganistan draselný**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol a jeho cílem je poznat vlastnosti manganistanu draselného.

* **[Oxidační vlastnosti manganistanu draselného](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3422-reakce-manganistanu-draselneho-s-peroxidem-vodiku?vsrc=vyhledavani&vsrcid=mangan)**
* **[Reakce manganistanu draselného s peroxidem vodíku](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3422-reakce-manganistanu-draselneho-s-peroxidem-vodiku?vsrc=vyhledavani&vsrcid=mangan)**

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3422-reakce-manganistanu-draselneho-s-peroxidem-vodiku?vsrc=vyhledavani&vsrcid=mangan)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Vyberte správná tvrzení.**
2. Manganistan draselný je slabé redukční činidlo.
3. Manganistan draselný nemá oxidačně-redukční vlastnosti.
4. Manganistan draselný je silné oxidační činidlo.
5. **Doplňte tabulku.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Chemický vzorec** | **Chemický název** | **Barva** | **Oxidační číslo manganu** |
|  | **manganistan draselný** |  |  |
| **K2MnO4** |  |  |  |
| **MnO2** |  |  |  |
|  | **síran manganatý** |  |  |

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

**KMnO4 + H2O2**

1. **Jak se dokazuje přítomnost kyslíku?**

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

**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].