**Manganistan draselný**

Pracovní list je určen pro studenty 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** |
| **KMnO4** | **manganistan draselný** | **fialová** | **VII** |
| **K2MnO4** | **manganan draselný** | **zelená** | **VI** |
| **MnO2** | **oxid manganičitý** | **černá** | **IV** |
| **MnSO4** | **síran manganatý** | **bílá** | **II** |

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

**2 KMnO4 + 3 H2O2 3 O2 + 2 MnO2 + 2 KOH + 2 H2O**

manganistan + peroxid kyslík + oxid + hydroxid + voda

draselný vodíku manganičitý draselný

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

Přítomnost kyslíku dokážeme vzplanutím rozžhavené špejle, jelikož kyslík podporuje hoření.

**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].