**Reakce hořčíku s manganistanem draselným**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol. Zpracováním pracovního listu si zopakují vlastnosti a použití manganistanu draselného a redoxní reakce.

* [**Reakce hořčíku s manganistanovou dezinfekcí**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3436-reakce-horciku-s-manganistanovou-dezinfekci)

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

1. **Označte správnou odpověď.**

**Co se stane, když zapálíme práškový hořčík s manganistanem draselným?**

* Směs začne kouřit a dýmit.
* Dojde k silnému záblesku.
* Směs začne hořet fialovým plamenem.
* **K čemu byla tato chemická reakce poprvé používána?**

**…………………………………………………………………………………………………………….**

1. **Zapište chemickou reakci z videa chemickou rovnicí, určete stechiometrické koeficienty a prvek, který se oxiduje a který se redukuje.**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

1. **Co je oxidovadlo a co je redukovadlo?**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

1. **Určete oxidační čísla manganu v následujících sloučeninách.**

**KMnO4, K2MnO4, MnO2, MnO**

1. **Triviální název KMnO4 najdete v tajence.**

1. jeden ze vzácných plynů

2. vojenský plyn, který byl použit v první světové válce

3. 3% antiseptický kožní roztok

4. záporně nabitá částice

5. jediný kov, který je při normální teplotě kapalný

6. částice složené z atomů nebo iontů

7. kladně nabitá elektroda

8. chemický prvek patřící mezi vzácné plyny

9. druh gumy, která se podobá kaučuku

10. přírodní dusíkaté látky

11. fyzikální veličina a vlastnost hmoty se nazývá elektrický …

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |

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

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

Autor: Zora Knoppová

Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].