**Reakce siřičitanu sodného s jodičnanem draselným – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol. Jeho cílem je seznámit je s reakcí siřičitanu sodného s jodičnanem draselným.

* [**Reakce siřičitanu sodného s jodičnanem draselným**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3401-reakce-siricitanu-sodneho-s-jodicnanem-draselnym)

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

1. **Doplňte produkty reakce a reakci vyčíslete.**

5 Na2SO3 + 2 KIO3 + H2SO4 → I2 + 5 Na2SO4 + K2SO4 + H2O

1. **Určete, který prvek se oxiduje a který redukuje. Určete také oxidační a redukční činidla.**

oxidace: síra

redukce: jod

oxidační činidlo: KIO3

redukční činidlo: Na2SO3

1. **Jak lze dokázat přítomnost jodu?**

Přítomnost jodu lze dokázat modrým zbarvením roztoku se škrobem.

1. **Určete pravdivost výroků.**

|  | **ANO** | **NE** |
| --- | --- | --- |
| **Vodný roztok jodičnanu draselného má modrou barvu.** |  | **✓** |
| **Reakce probíhá v zásaditém prostředí.** |  | **✓** |
| **Jod patří mezi chalkogeny.** |  | **✓** |
| **Reakce není redoxní.** |  | **✓** |

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

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

Autor: Markéta Tomandlová



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