**Vodík – řešení**

Pracovní list je určen žákům 2. stupně ZŠ. Jeho cílem je získat znalosti o vodíku. Dozvědět se, jakým způsobem lze vodík připravit a jaké má vlastnosti.

* [**Pokus: Příprava vodíku**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/6118-pokus-priprava-vodiku?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

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

1. **Vodík se připravuje reakcí zinku s kyselinou chlorovodíkovou.**
2. **Doplňte chemickou rovnici**

**Zn + 2 HCl → ZnCl2 + H2**

1. **Zakroužkuj správnou odpověď**

**Co se stane po přiložení hořící zápalky k vznikajícímu plynu z výše uvedené reakce?**

* **Plamen zhasne.**
* **Plamen začne hořet sytě zelenou barvou.**
* **Dojde k explozi.**

1. **Zaškrtni v sloupci ANO nebo NE, podle pravdivosti výroku.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Vodík je lehce nasládlý plyn** |  | **NE** |
| **Vodík je bezbarvý plyn** | **ANO** |  |
| **Vodík patří do skupiny nekovů** | **ANO** |  |
| **Vodík je biogenní prvek** | **ANO** |  |
| **Vodík je dobře rozpustný ve vodě** |  | **NE** |

.

**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].