

Kyselost a zásaditost roztoků – řešení

Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol a jeho cílem je poznat kyselost a zásaditost roztoků.

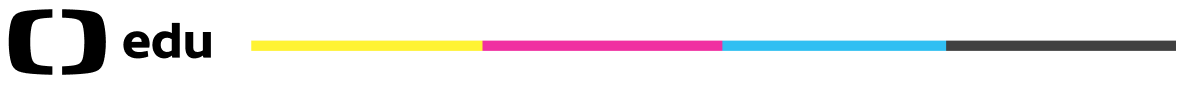
* [**Porovnání pH**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3406-porovnani-ph?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)
  1. **Která veličina vyjadřuje kyselost a zásaditost roztoku?** pH
  2. **Hodnota pH 3 značí, že roztok je…?**
     1. kyselý
     2. neutrální
     3. zásaditý
  3. **Určete pravdivost výroků:**

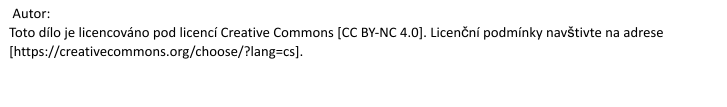
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Roztok o hodnotě pH 5 je kyselejší než roztok o hodnotě pH 3.** |  | ✓ |
| **Neutrální pH má hodnotu 7.** | ✓ |  |
| **Vitamín C je zásada.** |  | ✓ |
| **Kola je kyselejší než vitamín C.** | ✓ |  |

* 1. **Napište alespoň dva příklady kyselých a zásaditých látek z běžného života:**

Kyselé – ocet, vitamín C, citron, kola

Zásadité – jedlá soda, prací prášek, savo





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

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

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

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