

Kyselost a zásaditost roztoků

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?** …………………………………
	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:**

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

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

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

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

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



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

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

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

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