**Stupnice pH – řešení**

Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol a studenty středních škol a jeho cílem je seznámit se se stupnicí pH.

* [**Pokus: Indikace kyselin a zásad**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/931-pokus-indikace-kyselin-a-zasad?vsrc=vyhledavani&vsrcid=kyseliny+a+zásady)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/931-pokus-indikace-kyselin-a-zasad?vsrc=vyhledavani&vsrcid=kyseliny+a+zásady)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Do schématu doplňte pojmy kyselý, zásaditý a neutrální.**

 **1–6 kyselý 7 neutrální 8–14 zásaditý**

1. **Označte správnou odpověď.**
	* **pH představuje míru koncentrace hydroxidových iontů v roztoku**
	* **pH představuje míru koncentrace volných protonů v roztoku**
	* **pH představuje míru koncentrace všech protonů v roztoku**
2. **Určete pravdivost výroků**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Ocet má vždy nižší pH než 7.**  | **✓** |  |
| **Destilovaná voda má pH 14.** |  | **✓** |
| **Roztok o hodnotě pH 13 má vyšší koncentraci volných protonů než roztok o hodnotě pH 11.** |  | **✓** |
| **Amoniak má kyselé pH.**  |  | **✓** |

1. **Urči, ve které sklenici se nachází kyselina a ve které zásada, jestliže indikátorem je flavin.**

****

Indikátor flavin barví kyseliny do růžova, proto se kyselina nachází ve sklenici napravo. Zásadité roztoky barví flavin do zelena, zásada se tedy nachází v levé sklenici.

**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].