**Stupnice pH a indikátor flavin – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky SŠ. Jeho cílem je vysvětlit žákům stupnici pH a ukázat, jak indikátor flavin reaguje v kyselém, neutrálním a zásaditém prostředí.

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

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

1. **Do textu doplňte slova z nabídky:**

*protony, 14, 10, zásaditost, nejkyselejší, pH, 1, vodík*

Stupnice pH představuje míru volných protonů v roztoku. Volný proton je jádro atomu vodíku bez elektronu. Stupnice hodnoty pH je měřítko poměrné koncentrace volných protonů. Začíná na pH 1 , které je nejkyselejší. Na druhém konci je pH 14, které má nejvyšší zásaditost.

1. **Označte správnou odpověď:**

 pH 14 má

* nejnižší koncentraci volných protonů
* nejvyšší koncentraci volných protonů
1. **Doplňte:**

Indikátor z červeného zelí se nazývá flavin.

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



Kyselina je v první sklenici, kde je červená barva, zásada v poslední – zelená.

**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].