**Kyselé deště**

Pracovní list je vhodný pro žáky střední školy a 2. stupně ZŠ. Žáci si zopakují, jak je definován kyselý déšť a které oxidy jej způsobují. Na základě videa si zopakují nejen přípravu oxidu uhličitého, ale také určení pH.

* [**Pokus: Který plyn může za kyselé deště**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5693-pokus-ktery-plyn-muze-za-kysele-deste?vsrc=predmet&vsrcid=chemie~stredni-skola)

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

1. **Určete, ve které sklenici je nejvíce kyselý roztok, odpověď zdůvodněte.**

**V roztoku flavinového indikátoru jsme rozpustili tři druhy plynů, vzduch, čistý oxid uhličitý a vydechovaný vzduch z plic.**

 ****

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

1. **Doplňte do textu chybějící slova z nabídky:**

 *dusičnou, kyselý, 5, uhličitá, 6, uhličitý, dusičitý, okyselení, 7,4*

………. déšť je definován jako typ srážek s pH nižším než ……. . Normální déšť má hodnotu pH ….. , je mírně ………. . Toto je přirozené ……………., způsobuje jej oxid …………. , který s vodou tvoří slabou kyselinu …………….. .

1. **Vysvětlete, kterými dalšími oxidy je způsoben kyselý déšť, jak tyto oxidy vznikají a co způsobuje zvýšená kyselost v půdě a ve vodních tocích.**

 ****

**Soubor:Acid rain woods1.JPG. (2021, 3. dubna). *Wikimedia Commons, bezplatné úložiště médií* . Získáno 15:38, 8. dubna 2022 z** [**https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Acid\_rain\_woods1.JPG&oldid=549638869**](https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Acid_rain_woods1.JPG&oldid=549638869)**.**

**……………………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………………………..
………………………………………………………………………………………………………………………...**

.

**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].