**Chémia 8. Ročník**

**Kyslosť a zásaditosť roztokov**

Kyseliny a zásady







Kyslosť a zásaditosť roztokov zisťujeme pomocou indikátorov. **Indikátory** sú látky, ktoré reagujú najčastejšie zmenou sfarbenia na pH prostredia. pH vyjadruje záporný dekadický logaritmus koncentrácie oxóniových katiónov (kyslosť prostredia).

**Príklady indikátorov:**

* [Lakmus](https://sk.wikipedia.org/wiki/Lakmus)
* [Fenolftaleín](https://sk.wikipedia.org/wiki/Fenolftale%C3%ADn)
* [Metylénová modrá](https://sk.wikipedia.org/w/index.php?title=Metyl%C3%A9nov%C3%A1_modr%C3%A1&action=edit&redlink=1)
* [Metylová oranžová](https://sk.wikipedia.org/wiki/Metylov%C3%A1_oran%C5%BEov%C3%A1) ([metyloranž](https://sk.wikipedia.org/wiki/Metylov%C3%A1_oran%C5%BEov%C3%A1%22%20%5Co%20%22Metylov%C3%A1%20oran%C5%BEov%C3%A1))



ZDROJ: zborovňa (Viera Košická)