NASLOV: Ponovitev učne snovi o indikatorjih

NALOGA: Dopolni!

Kislost ali bazičnost raztopin določamo s snovmi, ki so različno \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ v kislem oziroma bazičnem.

Te snovi imenujemo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Uporabljamo raztopine indikatorjev ali \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ papir.

Najpogosteje uporabljamo raztopine \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, lakmusa ali \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Lakmus je v kislem \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ obarvan, v bazičnem pa \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ obarvan.

Fenolftalein se v \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ obarva rdeče (indikator za baze), drugače pa je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Metiloranž je v kislem \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ obarvan, v \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ pa oranžnorumen.

Rešitve pošlji na elektronski naslov: [ana.murko@os-mk.si](mailto:ana.murko@os-mk.si)