

Kislina, baze in soli - Spoznajmo indikatorje

V tej enoti boste spoznali, kako uporabljamo indikatorje, in se naučili, kako z njihovo uporabo razlikovati med kislimi, bazičnimi in nevtralnimi raztopinami.

Da ugotovimo, ali je neka snov kislina ali bazična, so nam v pomoč posebne snovi, ki jih imenujemo **indikatorji**. V laboratoriju uporabljamo različne indikatorje, običajno v obliki raztopin. Najpogostejši so **lakmus**, **fenolftalein** in **metiloranž**. V učbeniku na strani 101 si poglej, kako se obarvajo v močno kislino oz. v močno bazično.

Pogosto za ugotavljanje kislosti oz. bazičnosti uporabljamo **lakmusove papirčke**, ki so prepojeni z **lakmusom**.

Za ugotavljanje **kislosti** vodne raztopine moramo uporabiti **moder lakmusov papir**, saj se v njej obarva **rdeče**.

Za ugotavljanje **bazičnosti** vodne raztopine moramo uporabiti **rdeč lakmusov papir**, saj se v njej obarva **modro**.

Za ugotavljanje **nevtralnosti** vodne raztopine uporabimo moder in rdeč lakmusov papir, saj se **barva** uporabljenega lakmusovega papirja v nobenem primeru **ne spremeni**.

V učbeniku na strani 222 in 223 <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/1228/index2.html> si oglej filme, pri katerih z lakmusovimi papirčki ugotavljamo kislost, bazičnost oz. nevtralnost snovi iz vsakdanjega življenja. Reši naloge v učbeniku na strani 224 do 226 in naloge v delovnem zvezku na strani 111. Naloge iz delovnega zvezka poslikaj in mi jih pošlji na petra.strekelj@gmail.com najkasneje do **petka, 29.5.2020**.