KEM 8: INDIKATORJI IN pH-LESTVICA

1. **Preberi snov v učbeniku str. 101–103**
2. **Zapis v zvezek**
3. **INDIKATORJI** ali pokazatelji so barvila, ki spreminjajo barvo v odvisnosti od kislosti oziroma bazičnosti raztopin.

Z indikatorji ugotovimo, ali je raztopina kisla, bazična ali nevtralna.

1. **VRSTE INDIKATORJEV:**

* Lakmus
* Fenolftalein – indikator za baze
* Metil oranž
* Indikator iz izvlečka rdečega zelja
* Univerzalni indikator (mešanica barvil)

1. **pH-LESTVICA:**

Uporabljamo za natančno opredelitev, kako kisla oziroma kako bazična je neka raztopina.

V pH-lestvici vrednosti naraščajo od 0 do 14.

Raztopine, ki imajo pH-vrednost:

* od 0 do 7, rečemo da so KISLE (deževnica, limonin sok, kis…)
* od 7 do 14, pa BAZIČNE (čistila, morska voda, detergenti…)
* približno 7, rečemo da so NEVTRALNE (čista voda)

1. **Reši delovni zvezek str. 111-113 –** pomagaj si z učbenikom.