**ODREĐIVANJE KISELOSTI NEUTRALNOSTI I LUŽNATOSTI OTOPINE**

**INDIKATOR**I – tvari koje promjenom boje dokazuju prisutnost neke druge tvari u uzorku koji ispitujemo

Kiselo – bazni indikatori:

1. Crveni lakmus papir – indikator za lužine

 - promjeni boju u plavu

1. plavi lakmus papir – indikator za kiseline

 -promjeni boju u crvenu

1. metiloranž – narančaste boje

 U kiselini: narančasta→ crvena

 U lužini: narančasta → žuta

1. fenolftalein – bezbojne boje

 U lužini: bezbojna$ \rightarrow $ ljubičasta

pH – vrijednost = pokazatelj kiselosti, odnosno lužnatosti neke tvari

(dobiva se mjerenjem)

1. univerzalni indikatorski papir
2. pH – metar

pH < 7 kisela otopina

primjeri: limun, ocat...

pH > 7 lužnata otopina

primjeri: vodena otopina sode bikarbone, obični sapun,...

pH = 7 neutralna otopina

primjeri: vodena otopina natrijeva klorida, voda