

## Laboratorijske vježbe – HIDROLIZA SOLI

### Zadatak 1.

Potrebno je ispitati različitim metodama reagiraju li vodene otopine zadanih soli kiselo, lužnato ili neutralno i to objasniti jednadžbama kemijskih reakcija.

Pribor	Kemikalije
Stalak s epruvetama	Različite soli
Žličice za kemikalije	Crveni i plavi lakmus papir
	Univerzalni indikatorski papir

### Postupak

- 1- U epruvete se prirede otopine zadanih soli otapanjem male količine soli (na vrh žličice) u 5 ml (5cm) vode
- 2- Ako je potrebno sadržaj epruveti protresi (uz dlan)
- 3- Zatim se u takvim otopinama odredi približna pH vrijednost lakmusovim i univerzalnim indikatorskim papirom
- 4- Protumači njihove vrijednosti obzirom na reakcije hidrolize pojedinih soli.

### Eksperimentalni podaci

Otopina	Lakmusov papir ukazuje na	pH vrijednost indikatorskim papirom

### Rezultati mjerenja

Vodne otopine sljedećih soli su neutralne : \_\_\_\_\_

Vodne otopine sljedećih soli su kisele \_\_\_\_\_

Vodne otopine sljedećih soli su lužnate \_\_\_\_\_

Reakcije hidrolize zadanih soli: