



## Sitnice iz praktikuma koje se pitaju na pismenom iz MKBK 1

### Fotokemijsko određivanje željeza

- $\text{Fe}^{3+}$  ioni reagiraju s  $\text{SCN}^-$  ionima davajući crveno obojeni kompleks. Metoda kvantitativnog određivanja osniva se na mjerenju apsorbancije **crveno** obojenog kompleksa.

### Dokazivanje bjelančevina biruetskom metodom

- reakcija pokazuju proteini i polipeptidi, dok amonijak, aminokiseline i dipeptidi ne reagiraju. Ukoliko se pojavi **ljubičasta boja** dokaz je peptidnih veza, a ako u otopini nema bjelančevina otopina ostaje **plava** jer sadrži  $\text{CuSO}_4$ .

### Dokazivanje klorida

- pomoću  $\text{AgNO}_3$ , koji iz otopine koja sadrži kloride izlučuje bijeli sirasti talog  $\text{AgCl}$ .

### Dokazivanje kalcija

- pomoću  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$ , koji iz otopine koja sadrži ione kalcija taloži bijeli talog  $\text{CaC}_2\text{O}_4$

### Dokazivanje mokraćevine ureazom



- tijekom reakcije stvaranjem amonijaka otopina postaje lužnata, pa se uz dodatak otopine fenolftaleina otopina oboji **crvenoljubičasto**.

### Dokazivanje kreatinina po Jaffe-u

- reakcijom kreatinina i pikirinske kiseline u lužnatom mediju nastaje **narančasto** obojeno produkt.

### Test na sulfate

- otopina  $\text{BaCl}_2$

Određivanje koncentracije proteina metodom po Lowryju

- metoda se temelji na formiranju obojenog kompleksa reakcijom  $\text{Cu}^{2+}$  iona u lužatom mediju s atomima dušika u polipeptidnom ili proteinskom lancu, te reakcijom fosfomolibdata i fosfovolframata u Folin-Ciocalteu reagensu djelovanjem fenolin spojeva npr. tirozin
- stvarna ili alkalna kiselost iskazuje se koncentracijom  $\text{H}^+$  iona ili pomoću vrijednosti pH.
- Titracijska kiselost jednaka je ukupnoj koncentraciji.

Fenilketonurija je bolest uzrokovana poremećajem u razgradnji fenilalanina usljed nedostatka enzima hidroksilaza koji fenilalanina prevodi u tirozin. U takvim uvjetima transaminacijom fenilalanina nastaje fenil-piruvat koji se izlučuje urinom.