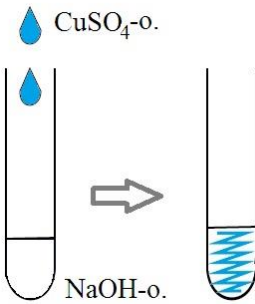


68.

– nem elvégzendő (érthetetlen okokból) –

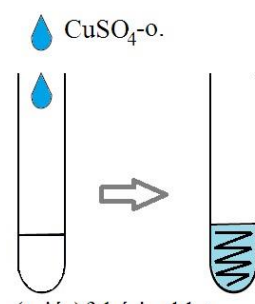
Tapasztalatok:

1.



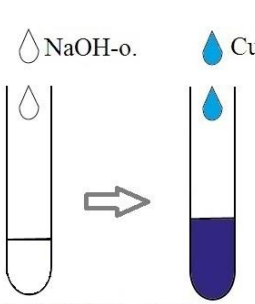
Színtelen + kék oltat
→ kék csapadék

2.



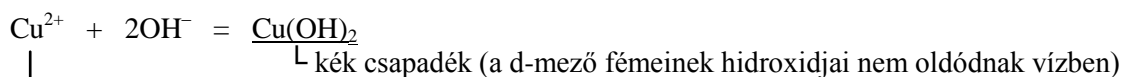
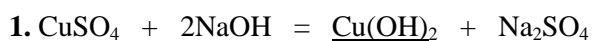
Opalizáló + kék oltat
→ fehér, túrós csapadék
(mögötte az oltat kék)

3.



Homogén, lila oltat

Magyarázat:



2. A réz(II)-szulfát kicsapja a fehérjét (irreverzibilisen, mert nehézfém sója)

3. A réz(II)-ionok lúgos közegben lila komplexet képeznek a fehérjék két szomszédos peptidcsoportjával
 –CO–NH–
 ↓
 a biuretpróba igazából ezt a szerkezeti részletet mutatja ki

Tanulság: a biuretpróba végzésekor nem mindegy, milyen sorrendben adagoljuk az oldatokat

Fogalmak:

csapadék: egy reakció során frissen képződő, az adott oldószerben nem oldódó, onnét szilárd formában kiváló anyag

komplex: olyan részecske, melyben a központi atom klasszikus vegyértékénél több kötést létesít

koaguláció = a fehérje kicsapódása; megszűnik kolloid állapota, mert térszerkezete megváltozik, elveszti hidratburkát. A koaguláció lehet *reverzibilis*, azaz vizes hígítással visszafordítható (könnyűfémek, etanol) és *irreverzibilis*, vagyis visszafordíthatatlan (H^+ , OH^- , nehézfémek, magas hőmérséklet)

denaturáció: olyan folyamat, mely során megszűnik a fehérje működése (mindig koagulációval jár)

kolloid: olyan halmazkeverék, melyben a diszpergált részecske mérete 1–500 nm közé esik.
 Eredet szerint lehet *lioszol* / *micellás* / *makromolekulás* (mint pl. a fehérjék oldata)

biuret: $\text{NH}_2\text{–CO–NH–CO–NH}_2$, a legegyszerűbb anyag, mely adja a biuretpróbát – maga nem fehérje

fehérjék kimutatásának két módszere: biuretpróba és xantoproteinpróba