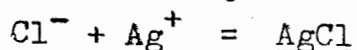


Laboratóriumi gyakorlat
az I.a/1./, I.b./2./ és a III./3./ kategória
részére

A versenyző sorszáma:

Klorid-ionok meghatározása Fajans-szerint

A mérés alapelve az, hogy a vizsgálandó oldatban lévő klorid-ionok a mérőoldat ezüst-ionjaival csapadékot képeznek:



A reakció végpontját fluoreszcein indikátor alkalmazásával jól észlelhetjük. A keletkezett csapadék ugyanis a felületén ionokat adszorbeál, mégpedig klorid-ionok feleslegében a klorid-ionokat, ezüst-ion feleslegben az indikátor anionjait. Ez színváltozással jár: klorid-ion feleslegben sárga, ezüst-ion feleslegben rózsaszínű az indikátor.

A gyakorlat végrehajtása

Az asztalodon lévő 100 cm³-es mérőlombikba mértünkcm³ oldatot, amelyg szennyezett NaCl-ot tartalmaz. Ebből az oldatból készíts 100 cm³ törzsoldatot, majd 10-10 cm³-ét titrálj megmol/dm³ koncentrációju AgNO₃ mérőoldattal 2-2 csepp fluoreszcein indikátor mellett a végpontig.

A mérési adatokat és eredményeket a második

lap kitöltésével add be !