

A gyakorlati forduló feladatlapja

I. feladat

Végezd el a következő vizsgálsorozatot! Az oldatokból a vizsgálatokhoz 1–2 cm³-t használj!

Tapasztalataidat részletesen rögzítsd a jegyzőkönyvedben!

A) Ólom-nitrát-oldathoz [Pb(NO₃)₂]

- a) adj NaCl-oldatot,
b) a terméket óvatosan melegítsd,
c) majd ugyancsak óvatosan hűtsd le!
- a) önts először kevés NaOH-oldatot,
b) majd adj feleslegben NaOH-oldatot!
- a) adj először kevés NH₃-oldatot,
b) majd önts hozzá feleslegben NH₃-oldatot!

B) Végezd el a fenti vizsgálsorozatot ezüst-nitrát-oldattal

(AgNO₃)! (Mind a 7 vizsgálatot végezd el!)

Tapasztalataidat részletesen jegyezd fel!

Ha a vizsgálsorozattal végeztél, kérd el a felügyelő tanártól a II. feladathoz az ismeretlen oldatokat!

II. feladat

Tálcádon 5 számozott kémcsőben színtelen folyadékok vannak az alábbiak közül:

Pb(NO₃)₂-oldat, AgNO₃-oldat, NaCl-oldat,
NaOH-oldat, NH₃-oldat, desztillált víz.

Az ismeretlen oldatok egymás közötti reakcióinak segítségével határozd meg, melyik kémcső melyik anyag oldatát tartalmazza!

Más vegyszert az azonosításhoz nem használhatsz!

Tapasztalataidat és következtetéseidet részletesen rögzítsd a jegyzőkönyvben!