

KEMIJA

LOČEVANJE ZMESI TREH SNOVI

ZMES: trden NaCl, Fe-opilki in kristalčki I₂

POTEK VAJE: zmes, ki je v petrijevki, ločimo v naslednjem zaporedju:

-ŽELEZOVI OPILKI: magnet zavijemo v papir in ga približamo zmesi v petrijevki. Opilki se ločijo zaradi magnetnega privlaka. Opilke odstranimo v čašo, ki je na srednjem pultu. Papirčke vržemo v koš za smeti.

-NaCl + I₂: ostanek zmesi pretresemo v 250 ml čašo in vse skupaj postavimo na magnetno mešalo oz. uporabimo gorilnik. Na čašo postavimo petrijevko, napolnjeno z hladno vodo. Segrevamo počasi in previdno, saj so pare joda strupene. Zmes se loči na osnovi sublimacije, NaCl ostane na dnu čaše, kristalčki joda pa se naberejo na spodnji strani petrijevke.