



POKUS 3.6. Sedimentacija i dekantiranje

Potreban pribor i kemikalije

- staklena čaše od 100 mL, Erlenmeyerova tikvica od 100 mL, stakleni štapić, žlica
- voda iz slavine, sitni pijesak

Aktivnosti tijekom pokusa

1. Ulij u čašu od 100 mL oko 60 mL vodovodne vode. Stavi u nju žlicu pijeska i dobro promiješaj staklenim štapićem. Ostavi smjesu da odstoji nekoliko minuta.
 - a) Je li pripremljena smjesa homogena ili heterogena? _____
 - b) Kako nazivamo pripremljenu smjesu pijeska i vode? _____
 - c) Opiši izgled smjese nakon nekoliko minuta. _____
 - d) Zašto su se sastojci smjese razdvojili?

2. Odlij vodu iznad taloga u drugu čašu.

Kako nazivamo postupak odlijevanja tekućine iznad neotopljene čvrste tvari?



POKUS 3.7. Odjeljivanje sastojaka iz smjese magnetom

Potreban pribor i kemikalije

- Petrijeva zdjelica, magnet, žličica, stakleni štapić
- sumpor u prahu, željezne strugotine (ili prah)

Aktivnosti tijekom pokusa

1. Stavi u Petrijevu zdjelicu pola žličice sumpora u prahu i jednako toliko željeznih strugotina. Sadržaj pažljivo izmiješaj staklenim štapićem.
2. Približi magnet površini smjese. Zabilježi opažanje.

Zašto je moguće željezo izdvojiti magnetom iz smjese?
