

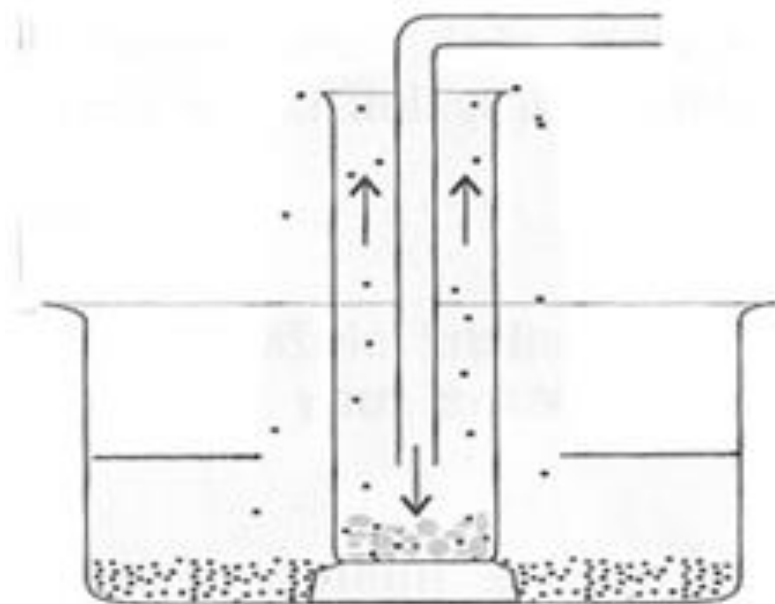
DĚLENÍ SMĚSÍ

Jednotlivé složky je možné ze směsi oddělit (izolovat) jen na základě rozdílných fyzikálních vlastností (hustota, teplota tání-varu, rozpustnost, magnetické vlastnosti aj.)

DĚLENÍ SMĚSÍ RŮZNORODÝCH

- ⊙ **A. Směs dvou pevných látek:**
- ⊙ **Přebírání:** Př.: uhlí a kameny, ruda a hlušina, různobarevné polodrahokamy...
- ⊙ **Přesívání:** Př.: písek a kameny, různě velké drahokamy...
- ⊙ **Plavení:** Př.: písek a hlína, uhlí a jííl, zlato a písek
- ⊙ **Odstřed'ování** - prádlo od vody

PLAVENÍ



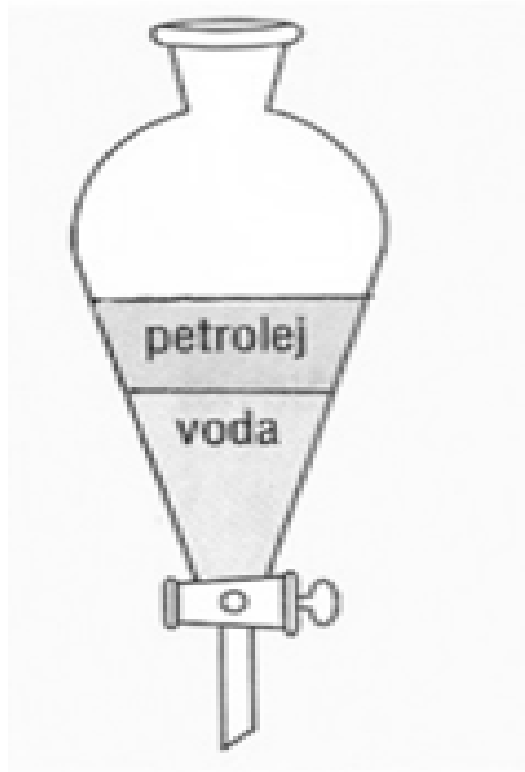
- ◉ ***B. Směs nerozpuštěné pevné látky a kapaliny:***
- ◉ ***Usazování:*** Př.: kalné vody, odpadní vody, vody po plavení... (pomalé)
- ◉ ***Filtrace:*** kalná voda, křída a voda... (rychlejší)

FILTRACE



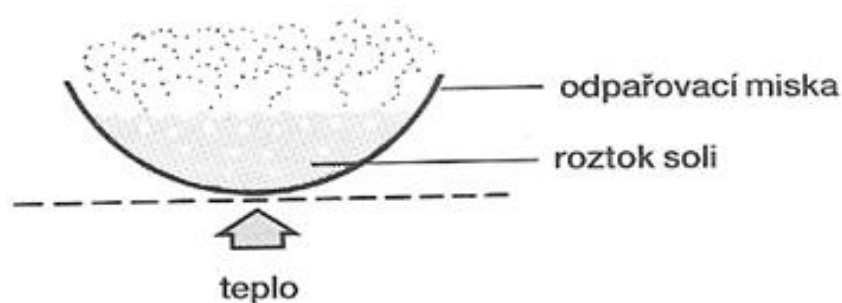
- ◉ ***C. Směs dvou nemísitelných (v sobě neroz-pustných) kapalin:***
- ◉ ***Dělicí nálevka:*** Př.: benzín a voda, olej a voda, petrolej a voda... (v laboratoři)
!! Pozor ne líh a voda - líh je ve vodě rozpustný
- ◉ ***Norné stěny:*** Př.: únik ropy do moře, benzínu nebo oleje do řeky (při ekologických haváriích)

DĚLICÍ NÁLEVKA



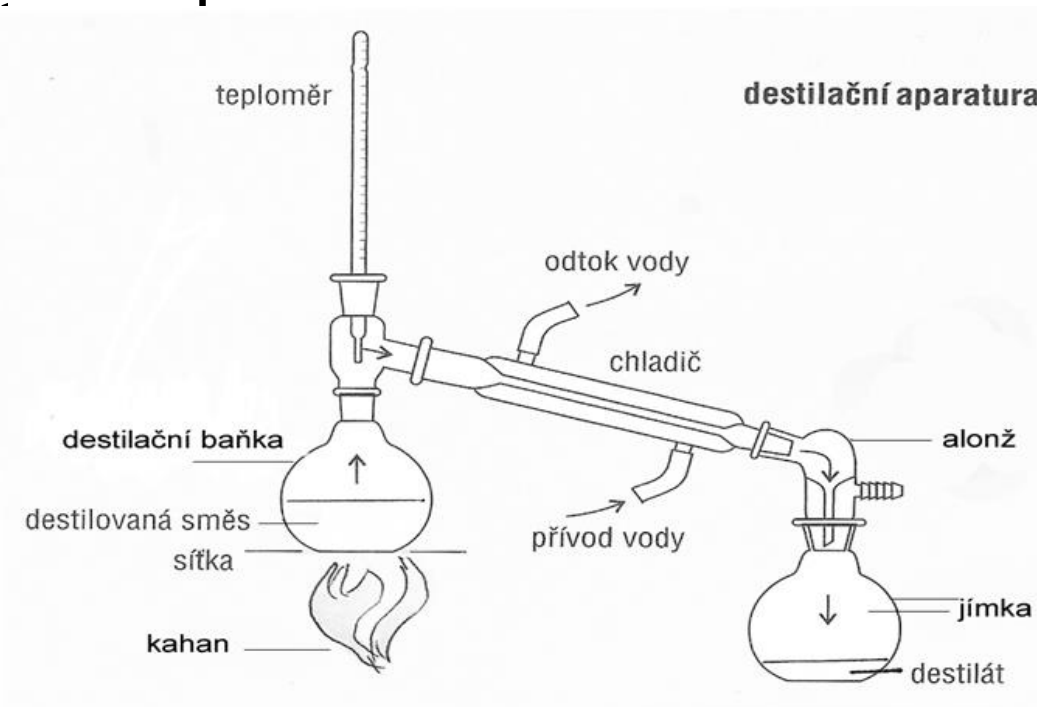
DELENÍ SMĚSI STEJNORODÝCH (ROZTOKŮ)

- ◉ **Krystalizace (odpařování):** pro oddělení rozpuštěné pevné látky z roztoku. Příklad: sůl a voda, cukr a voda...



DELENÍ SMĚSI STEJNORODÝCH (ROZTOKŮ)

- ◉ **Destilace:** pro oddělení roztoku dvou kapalin na základě různého bodu varu. Příklad: líh a voda, oceň



DALŠÍ MOŽNÉ ZPŮSOBY DELENÍ SMĚSÍ

- ◉ **Magnet** - magnetické vlastnosti (hřebíky + piliny)
- ◉ **Chromatografie** - rozdílná rozpustnost

ODKAZY

- ◉ <http://www.youtube.com/watch?v=xqnhQ9S3raQ>
- ◉ <http://www.youtube.com/watch?v=Dl9iGmmD2us>
- ◉ http://www.youtube.com/watch?v=wPB9n_G0Hxk