



Keverékek alkotórészeinek szétválasztása

Oddelovani zložiek zmesi



TK: 30.- 31. oldal



Füzetbe:

1. Szűrés: eltérő szemcsenagyságon alapszik
-heterogén szuszpenziós keverék szétválasztása
pl. homokos víz, leves

- szűrőpapír, szűrőtölcsér, állvány, üvegbot,
- szűrőpapír – lyukacsos (pórusos) szerkezetű
- a szilárd anyag fennmarad a szűrőpapíron, a víz (szűrlet) pedig átfolyik rajta
- víztisztító helyeken homokot használnak szűrőként, akvárium tisztítása, ételek szűrése, digesztorokban, porszívókban is szűrő van



2. Ülepítés: az alkotórészek eltérő sűrűsége alapján alapszik

- szuszpenziós keverékek esetében
- oldhatatlan szilárd anyagot a folyadéktól
- pl. homokos víz esetében a homok leülepszik, a vizet pedig leöntjük
- szennyvíztisztításnál alkalmazzák

3. Kristályosítás: eltérő párolgási képességen alapszik

- homogén keveréket, cseppfolyós oldatok szétválasztása
- szilárd anyag kristályai keletkeznek
- pl. sósvíz, cukrosvíz, ásványvíz ...
- cukorgyárakban alkalmazzák, só kinyerése a tengervízből, cseppkövek keletkezése

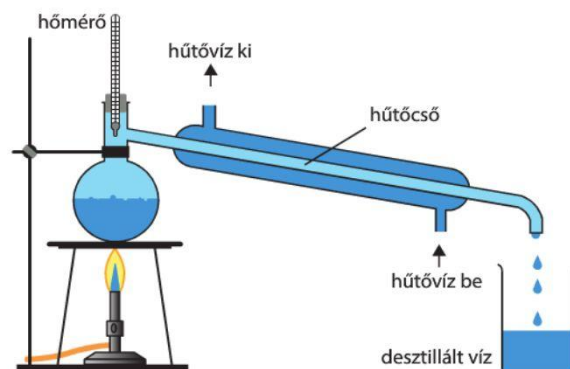
4. Desztilláció – lepárlás: eltérő forrásponton alapszik

- kettő egymással keveredő folyadék szétválasztása, pl. etanol és víz keveréke
- etanol forráspontja 78 C^0 , vízé 100 C^0
- desztillált víz előállítása



Laboratóriumi desztilláló berendezés

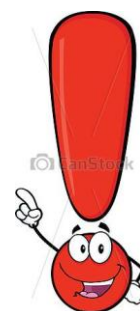
(víz desztillációja)





A Zoom órán feleltetés is lesz

A füzetbe leírt tananyagot és a házi feladatot kérem szépen lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.



Köszönöm