

PROTOKOL č.17

- Téma: Sublimácia jódu
- Úloha: Sublimáciou prečistíte zmes jódu znečisteného pieskom.
- Teória: Pri sublimácii za normálneho tlaku sa pripraví zahrievacia plocha (kadička) a nad ňou ochladzovaná (odparovacia miska). Pary sublimujúcej látky I_2 pri styku s chladnejšou stenou misky vytvárajú kryštály a nesublímujúca látka SiO_2 zostáva v pevnom stave v kadičke. Jód má druhú najmenšiu elektronegativitu. V kryštáloch jódu sa nachádzajú van der Waalsové sily, ktoré patria k slabým silám. V zlúčenine I_2 sa nachádzajú kovalentné nepolárne väzby.
- Chemikálie: I_2 , SiO_2
- Postup:
1. Do kadičky nasypeme piesok a kryštalický jód. Zmiešame.
 2. Kadičku uzavrieme dnom druhej kadičky, ktorá je naplnená studenou vodou a začneme zahrievať.
 3. Pozorujeme sublimáciu jódu a následnú kryštalizáciu na dne kadičky s vodou.
 4. Pokus prevádzame dovtedy, dokiaľ sa nevysublímujú všetky jód.
- Záver: Sublimáciou sme prečistili jód.

Laboratórna práca č.17

Téma: Sublimácia jódu

IV.B