

# A gyakorlati forduló feladatlapja

## I. feladat

Az asztalodon sötét színű kristályos jódot találsz. Vizsgálataidhoz ebből az anyagból kanálhegynyi mennyiségekkel dolgozz! A felhasználandó oldatokból 2-3 cm<sup>3</sup>-t használj!

Tapasztalataidat részletesen rögzítsd a jegyzőkönyvedben!

1. Oldj fel egy kevés jódot desztillált vízben!  
Oszd kétfelé az oldatot!
2. Oldj fel jódot szén-tetrakloridban!
3. Az 1. vizsgálatban kapott vizes jóddoldat egyik részletéhez önts 1 cm<sup>3</sup> szén-tetraklorid-oldatot!  
Az oldatokat alaposan rázd össze!
4. Kálium-jodid-oldatba szórj kevés jódkristályt! Rázogatással oldd fel a jódot benne!
5. Az 1. vizsgálatban kapott vizes jóddoldat második részletéhez cseppents keményítőoldatot!
6. Száraz kémcsőbe tégy kevés jódot, majd óvatosan melegítsd a kémcsövet!

Ha a vizsgálatsorozattal és a tapasztalatok részletes feljegyzésével végeztél, kérd el a felügyelő tanártól az ismeretlen oldatsorozatot!

## II. feladat

Öt számozott kémcsőben a következő oldatok vannak:

indikátor (metilnarancs)-oldat, jódoldat,  
szén-tetraklorid, sósav, keményítő.

Az ismeretlen oldatok egymás közti reakcióinak segítségével határozd meg, melyik kémcső melyik anyag oldatát tartalmazza! Más vegyszert az azonosításhoz nem használhatsz! Tapasztalataidat és következtetéseidet részletesen rögzítsd a jegyzőkönyvedben!