**60. Mivel van jódozva a jódozott só?**

**Anyagok**

kálium-jodid

sósav, 25% (m/v)

keményítőoldat, 0,2% (m/v)

jódozott asztali só

nem jódozott asztali só

desztillált víz

**Eszközök**

főzőpohár vagy a nagy kémcső

vegyszereskanál

üvegbot

cseppentő

**A kísérlet végrehajtása**

Oldj fel 10 cm3 vízben egy vegyszereskanálnyi jódozott asztali sót. Adj hozzá 1−2 cm3 keményítőoldatot és 3 csepp sósavat (ez utóbbit a tanárod segítségével). Végül tegyél hozzá néhány kristály kálium-jodidot. Keverd jól össze a reakcióelegyet. Figyeld meg az oldat színét.

**Tapasztalat**

**Magyarázat**

**Biztonsági tudnivalók és hulladékkezelés**

* A 25%-os (m/v) sósav erősen maró hatású, ezért célszerű, ha csak a tanárod használja a kísérletnél.
* A kísérletben szereplő többi anyag nem veszélyes.

**Forrás:**

* Riedel Miklós; Rózsahegyi Márta; Szalay Luca; Wajand Judit: Tanulói feladatlapok *A kémiai kísérletek az általános iskolákban* című jegyzethez. Alkotó szerkesztő: Szalay Luca. ELTE, Budapest, 2016.