

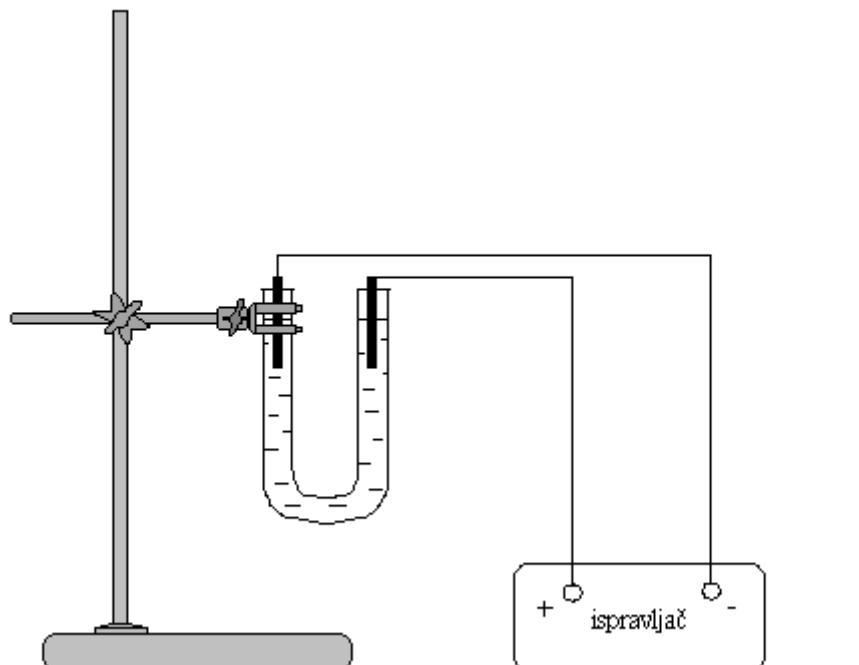
Vježba 21. Dobivanje i svojstva joda

Pokus: Dobivanje joda elektrolizom otopine kalijeva jodida

Zadatak: Elektrolizom vodene otopine kalijevog jodida pripremiti elementarni jod te ispitati njegovu topljivost u vodi, kloroformu i tetraklorugljiku.

Pribor i kemikalije: U-cijev, ispravljač, žice, grafitne elektrode, KI(aq), fenolftalein, otopina škroba, kloroform, tetraklorugljik

Opis rada: U-cijev napuni otopinom kalijevog jodida kojoj si dodao nekoliko kapi škroba i fenolftaleina. U oba kraka U-cijevi stavi ugljene elektrode i propuštaj struju kroz nekoliko minuta. Napiši opažanja. Objasni ova opažanja i napiši jednadžbe reakcija na pojedinim elektrodama. Ispitaj topljivost elementarnog joda u različitim otapalima: voda, CCl₄, kloroform.

Opažanja:**Crtež aparature:**

Slika21.1. Aparatura za elektrolizu

Zaključak:**Pitanja:**

1. Da li je jod topljiviji u tetraklorugljiku ili vodi? Objasni!