

Vježba : Vatra bez šibice

1. Jednu kašiku KMnO_4 (2-3g) stavimo na filterpapir (10x10cm), kapnemo nekoliko kapi glicerola $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$, papir brzo zamotamo i stavimo ga u veću porcelansku zdjelu (ili na komad željeznog lima). Poslije desetak sekundi do minute doći će do samoupaljenja smjese. Pri reakciji glicerola sa KMnO_4 oslobađa se toplota pri čemu se permanganat razlaže:

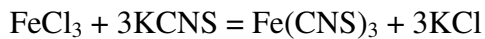


Toplota i oslobođeni kisik dovode do upaljenja glicerola.

Vježba: Vještačka krv

Pribor i hemikalije: epruveta, vodena otopina željeznog (III) klorida i vodena otopina kalijeva rodanida (tiocijanata).

Pamučnim štapićem nanesimo vodenu otopinu željeznog (III) klorida na kožu iznad zgloba šake. Plastičnim nožem koji smo predhodno uronili u vodenu otopinu kalijeva rodanida povučemo preko kože simulirajući da smo se posjekli. Nastane boja crvena kao krv.



$\text{Fe}(\text{CNS})_3$ — crven kao krv