

O razstrelivih.

Spisal dr. Ivan Robida.

(Dalje.)

Druge snovi, podobna v gotovem zmislu pravi gonilni matici smodnika: kalijevega solitarja, je kalijev klorat ali klorovodiksi kalij ($KClO_3$). Tudi ta je belkast, nekoliko solitarju podoben, in je spojina enega dela kalija, enega

Sladkor, žveplo, žvepleni antimon, fosfor, magnezij, oglje, stearin in še cela vrsta drugih snovi tvorijo s klorovodiksim kalijem eksplozivne zmesi.

Kalijev klorat uporabljamo zlasti za napravo bengaličnih luči, in tistim zmesem primešavamo pri-



ALJAŽEV DOM — ODNESEL PLAZ

(Koder je zarisan križ ×, je stal Aljažev dom)

dela klora in treh delov kisavca. Svoj kisavec odaja na svojo okolico še rajši nego solitar, če se ga segreva. Vse gorivne snovi zgoré živahno, ako jim primešamo kalijevega klorata. Zmesine organskih tvarin — n. pr. vzeti iz rastlinstva — zažgane zgoré sicer živahno, toda ne eksplodirajo. Ako jih pa segrevamo, tedaj se razpoknejo pri gotovi temperaturi. Mnogo teh stvari — in v tem tiči velika nevarnost — pa eksplodira s silnim pokom, ako jih teremo zmešane s kalijevega kloratom.

mernih soli, s katerimi pobarvamo slabo modrikasto sveteči plamen kloratovih kompozicij.

Tako n. pr. dobivamo s primesjo litijevega nitrata rdečo, kalcijevega nitrata oranžasto, bakrovega oksida ali baritovega nitrata zeleno, kadmijevega nitrata rumeno luč itd.

Kot razstrelivo v pravem pomenu besede se kalijev klorat sam ali v zvezi z drugimi snovmi malo uporablja, pač ker so te zmesi jako razpokljive in skrajno občutljive za vsak količkaj krepkejši udarec.