

DOKAZ OGLJIKA

DIREKTNI DOKAZ:

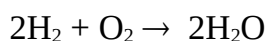
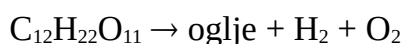
→SAJE

Nastanejo pri nepopolnem segrevanju. Plamen je bolj sajast, če je višji odstotek ogljika v spojini. Organske spojine, ki ne vsebujejo kisika, gore z bolj sajastim plamenom kakor tiste, ki vsebujejo kisik.

→OGLJE:

V epruveto damo sladkor -saharoza $C_{12}H_{22}O_{11}$ in segrevamo → nastane oglje, ki je dokaz za prisotnost ogljika v spojini. Nastaja tudi voda, ki jo vidimo kot kapljice na stenah epruvete.

Reakcije:



INDIREKTNI DOKAZ:

→ S CO_2

Pri tej reakciji nastane ogljikov dioksid v plinasti obliki, zato moramo delati v zaprti aparaturi. Ker zato v epruveti ne bo dovolj kisika, da bi oksidiral ogljik in vodik iz organske snovi, moramo dodati oksidant (bakrov II oksid).

V tarilnici zmešamo 1 del organske snovi, tj. sladkorja in 5 delov bakrovega (II) oksida.

Epruveto zatesnimo in jo s cevko povežemo z apnico tj. vodna raztopina kalcijevega hidroksida. Epruveto z zmesjo sladkorja in bakrovega (II) oksida segrevamo. Pri tem izhaja ogljikov dioksid v apnico, s katero tvori kalcijev karbonat, ki se izloči iz vode kot bela oborina. Sprošča se tudi vodik, ki se s kisikom spoji v vodo, vidimo jo kot kapljice na notranjih stenah epruvete.

Reakcije :

