### PRIDOBIVANJE METANA

Zmešamo vodno raztopino etanojske kisline in natrijev hidroksid. Dobljeno zmes natrijevega acetata in natrijevega hidroksida v vodi uparimo med mešanjem do suhega. Suho zmes damo v epruveto in priključimo na aparaturo. Zaradi segrevanja poteče suha destilacija in nastaja metan. Ujamemo ga v epruveto, napolnjeno z vodo. Metan v epruveti prižgemo in zagori z rumenim plamenom.

S Suho destilacijo zmesi natrijevega acetata in natrijevega hidroksida

CH3COONa +NaOH CH4 +Na2CO3

Zmes natrijevega aceteta in natrijevega hidroksida pripravimo iz razdrečene etanojske kisline in natrijevega hidroksida. Pri reakciji med etanojsko kisl. In natrijevim hidroksidom nastaja natrijev acetat

CH3COOH +NaOH  CH3COONa + H2O

Dokaz metana:

CH4 + O2  CO2 +H20 -H

Reagenti:

10 ml 50% raztopine etanojske kisline

20 ml koncentriranega Na0H

Aparatura:

 epruveta nagnjena nekoliko navzgor, da reakc. zmes pri segrevanju ne zamaši odvodne cevi.

 zamašek

 gorilnik