

**POKUS 6.9. Suha destilacija drva**

D

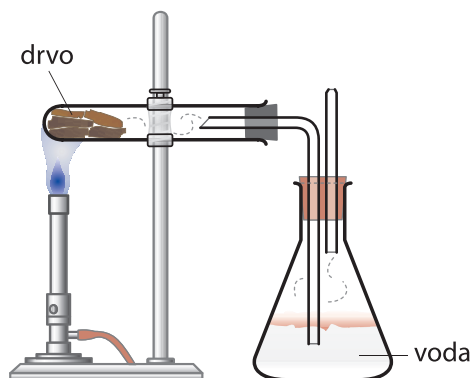
Potreban pribor i kemikalije:

- epruveta, stalak, stezaljke, savinuta staklena cijev, plamenik, žigice, staklena cijev sužena na vrhu, Erlenmeyerova tikvica širokoga grla, gumeni čep s jednom rupom, gumeni čep s dvjema rupama, plamenik, zaštitne naočale i rukavice
- drvene čačkalice

**Aktivnosti tijekom pokusa**

1. U epruvetu stavite snop čačkalica. Začepite je gumenim čepom s rupom kroz koju je provučena savinuta staklena cijev. Epruvetu pričvrstite na stalak i blago ukosite otvorom prema dolje.

Drugi kraj staklene cijevi provucite kroz gumeni čep kojim ćete začepiti Erlenmeyerovu tikvicu. Ta cijev mora biti uronjena u vodu kojom dopola napunite tikvicu. Kroz drugu rupu čepa na tikvici provucite staklenu cijev suženu na vrhu. Ona ne smije biti uronjena u vodu.



2. Kad učvrstite sve dijelove aparature, lagano zagrijavajte čačkalice u epruveti i promatrajte što se događa. Nakon nekoliko minuta pokušajte zapaliti plin koji izlazi iz staklene cijevi sužene pri vrhu.

Što opažaš? _____

Koji plinovi što ih poznaješ mogu gorjeti?

Nakon prestanka zagrijavanja odmah uklonite čep s Erlenmeyerove tikvice!
Pošto se epruveta ohladi, iz nje izvadi nekoliko drvaca i isprobaj njihovu čvrstoću.
Pokušaj njima pisati po papiru te ih pokušaj zapaliti. Zabilježi opažanja.

3. a) Zašto je važno zapaliti plinove koji nastaju suhom destilacijom drveta?

b) Suhom destilacijom ugljena nastaje *rasvjetni plin*, koji se sastoji od vodika, metana, ugljikova monoksida, dušika, ugljikova dioksida.

Izdvojite plinove koji mogu gorjeti.

Svoj odgovor komentiraj s učiteljicom/učiteljem.