

# LASTNOSTI ALKOHOLOV (plamenišče, gorenje in vnetljivost)

# 3. PLAMENIŠČE ALKOHOLOV

Plameniščje je najnižja temperatura pri kateri se hlapi nad vnetljivo tekočino vnamejo, če približamo plamen.

Plameniščje ETANOLA je 12 - 26 °C. To je relativno malo, kar pomeni, da se hlapi etanola vnamejo brez težav tudi če je zunaj relativno mrzlo.

BENCIN ima relativno nizko plameniščje -40 °C.

PETROLEJ precej visoko vrelišče 47 °C

## 4. GORENJE IN VNETLJIVOST ALKOHOLOV

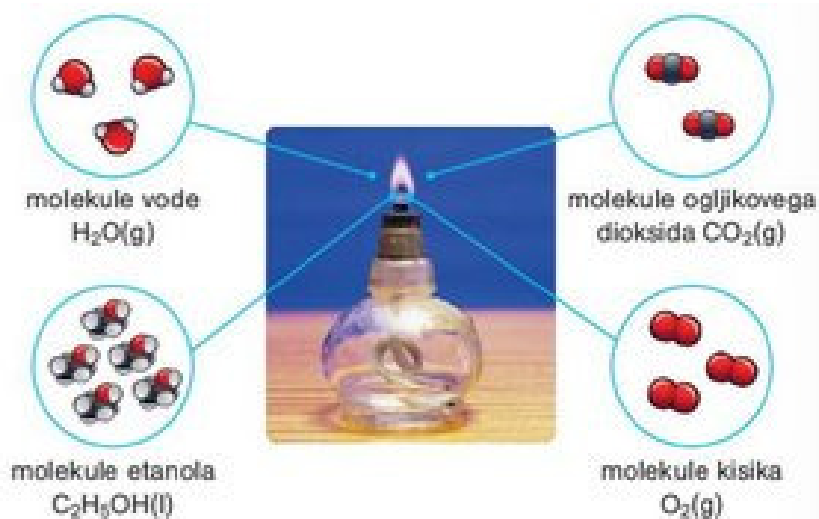
Alkoholi so vnetljivi, zato jih ne smemo imeti v bližini ognja in moramo biti pri delu z njimi previdni.

- Za **OGLJIKOVODIKE** (-CH) je bolj značilno **NEPOPOLNO** gorenje
- Za **ALKOHOLE** je bolj značilno **POPOLNO** gorenje. To je predvsem zato, ker alkoholi vsebujejo dodaten kisikov atom. Kljub temu pa alkoholi z daljšimi verigami **ne** gorijo popolno.

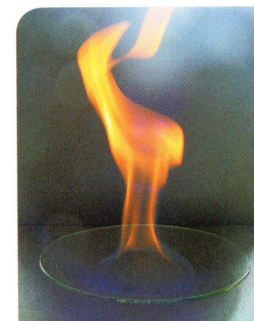
ETANOL in METANOL se hitro vnameta in sta odlično gorivo.

# Gorenje ETANOLA

Značilno je da gori z modro - rumenim plamenom. Gori popolno, pri gorenju ki je popolno, nastaja ogljikov dioksid in voda.

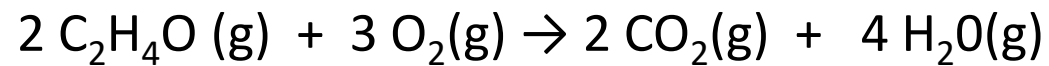


**Enačba gorenja ETANOLA (CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH ali C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O)**



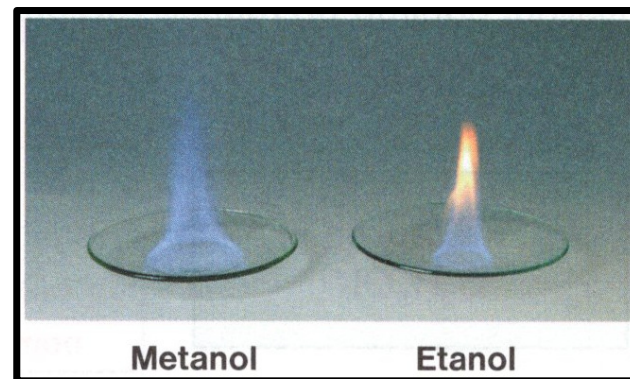
Gorenje etanola

## Enačba gorenja METANOLA (CH<sub>3</sub>OH ali CH<sub>4</sub>O)



Značilno je da METANOL gori z modrim plamenom. Gori popolno.

Slika prikazuje plamen pri gorenju METANOLA in pri gorenju ALKOHOLA



# PONOVITEV

1. Ali je možno iz barve plamena razbrati ali snov gori popolno ali nepopolno? Kako?

a) Kateri alkoholi gorijo popolno?

b) Kaj so produkti popolnega gorenja?

c) Kaj so produkti nepopolnega gorenja?

d) Napiši simbolni kemijski enačbi gorenja metanola in etanola ter ju uredi:

2. Kaj je plamenišče?