

Predmet: **Kemija**

Razred: IX

Nastavni tjedan: 23.03.2020.-27.03.2020.

Nastavna jedinica: **Dobivanje i uporaba alkohola**

Udžbenik: Kemija 9, str. 100.-103.

### UVODNI DIO

Sažetom strukturnom i moleklarnom formulom prikazati prva tri članahomogenog niza alkohola.

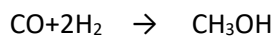
Kemijskom jednadžbom prikazati gorenje:  $C_3H_7OH$  i  $C_4H_9OH$

### GLAVNI DIO:

METANOL (METILNI ALKOHOL) –  $CH_3OH$

DOBIVANJE – reakcijom ugljikovog (II)oksida i vodika pri visokom tlaku i temperaturi uz katalizator

katalizator



P, t

UPORABA METANOLA:

- dobro otapalo
- bistra tekućina
- pogonsko gorivo (raketno gorivo)
- ne smije se nalaziti u alkoholnim pićima
- otrovan
- uzrokuje: (5 g)- sljepoću  
(25 g)- smrt

ETANOL (ETILNI ALKOHOL) – CH<sub>3</sub>OH<sub>2</sub>OH ili C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH

Etanol – alkohol koji se nalazi u alkoholnim pićima dobiva se:

1. ALKOHOLNIM VRENJEM (FERMENTACIJA) – prirodno dobivanje

enzim iz kvašćevih gljivica

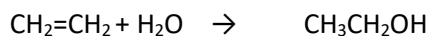


šećer

glukoza

2. REAKCIJOM ETENA S VODOM uz katalizator – industrijsko dobivanje

katalizator



UPOTREBA ETANOLA :

- za piće
- dezinfekcisko sredstvo
- dobro otapalo
- pogonsko gorivo
- neotrovan (u umjerenim količinama)

DJELOVANJE ALKOHOLA NA ČOVIJEKA:

-neotrovan u umjerenim količinama

-razgrađuje se u jetri

-štetan za vozače

- veće količine alkohola (jetra ne može preraditi) ALKOHOLIZIRANO STANJE

- ALKOTEST- očitavanje koncentracije alkohola u tijelu

**ZAVRŠNI DIO:**

Odgovoriti na pitanja:

1. Što je alkoholno vrenje ili fermentacija?
2. Što je apsolutni alkohol i kako se dobiva?
3. Što je alkoholizam i koji su načini utvrđivanja alkohola u tijelu?



