

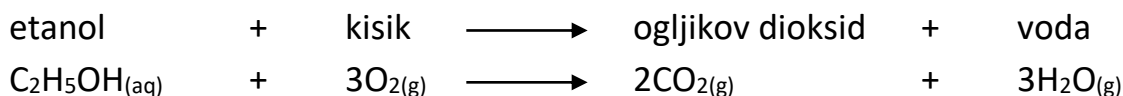
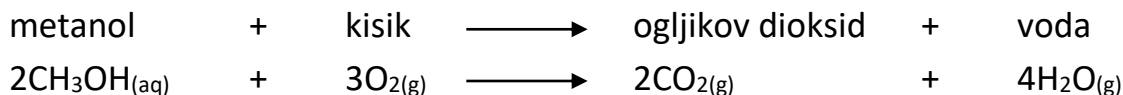
REAKCIJE NA ALKOHOLE

Poglej videoposnetka. Opazuj barvo plamena.

https://www.youtube.com/watch?v=cxd_CH2NIWE&t=209s – primerjava gorenja metanola in etanola

<https://www.youtube.com/watch?v=pFkbtDm2N9A> – primerjava eksplozivnosti metanola in etanola

1. Gorenje ali oksidacija alkoholov:



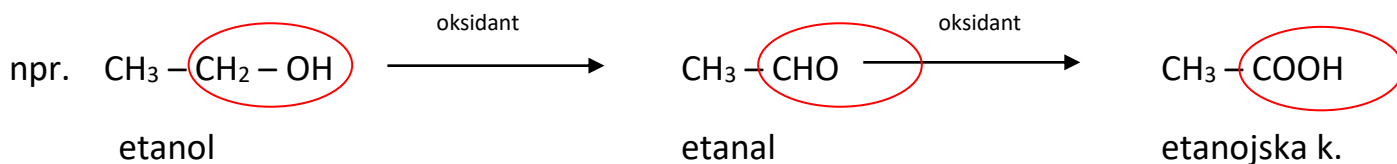
Pri obeh nastaneta enaka produkta, ogljikov dioksid in voda. V obeh plamenih opazimo tudi MODRO barvo. To je dokaz, da molekula alkohola vsebuje kisik.

2. Postopne oksidacije alkoholov

Alkohole postopno oksidiramo z **oksidanti**. To so kemikalije (npr. $K_2C_2O_7$ – ni potrebno znati), ki povzročajo, da se druga snov oksidira.

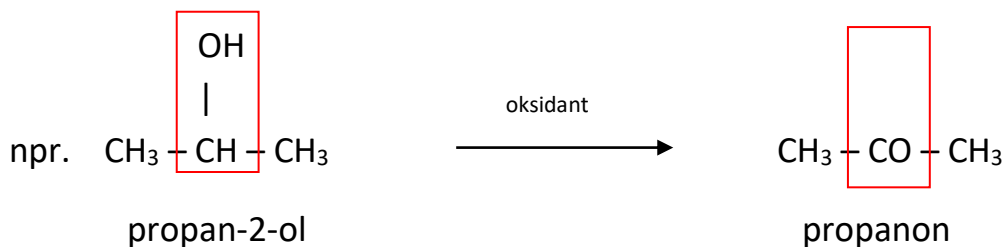
Alkohole pri postopni oksidaciji pretvorimo v druge organske kisikove spojine.

PRAVILO:



Poteka v dveh stopnjah!

Pazi na število ogljikovih atomov!



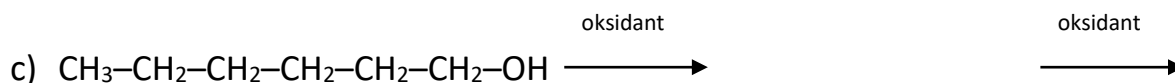
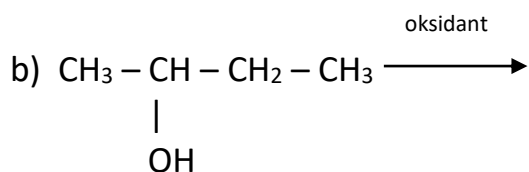
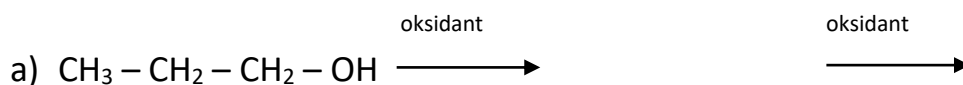
Oglej si eksperimenta postopna oksidacija etanola:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1101/index2.html>

https://www.youtube.com/watch?v=XXrPdrxYsmg&feature=emb_err_watch_on_yt

Sprememba iz oranžne do modrozelenene kaže, da je potekla reakcija. Na podobnem principu deluje alkotest.

3. Uporabi zgoraj zapisana pravila in dopolni enačbe postopnih oksidacij alkoholov. Pazi da ne dodajaš, ali odvzemaš ogljikovih atomov.



d) zapiši enačbo za postopno oksidacijo alkohola z imenom pentan-3-ol (*za višjo oceno)