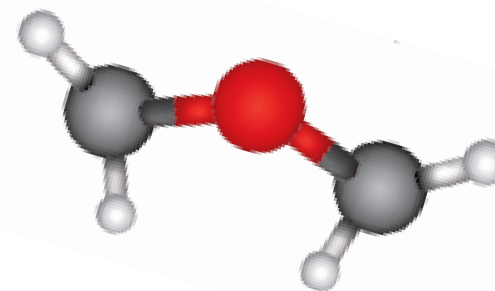
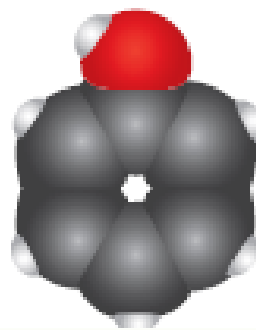
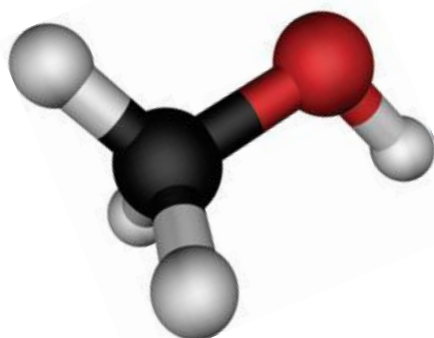




PONAVLJANJE I VJEŽBANJE

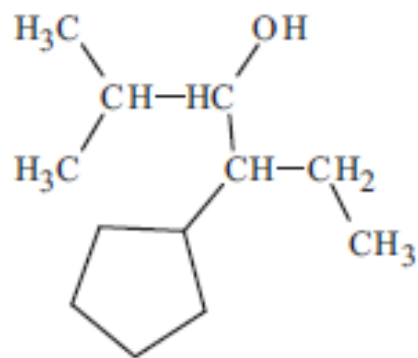
areni, alkoholi, fenoli i eteri



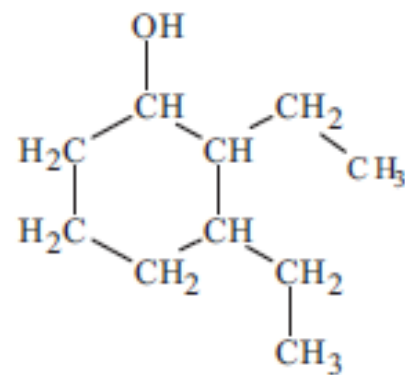
Usvojenost osnovnih pojmova

1. Imenujte ove spojeve:

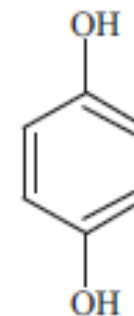
a)



b)



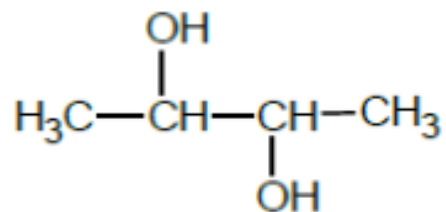
c)



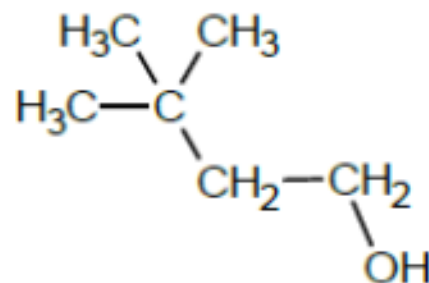
4-ciklopentil-2-metilheksan-3-ol 2,3-dietilcikloheksanol 4-hidroksifenol

2. Nacrtajte sažete strukturne formule za ove spojeve

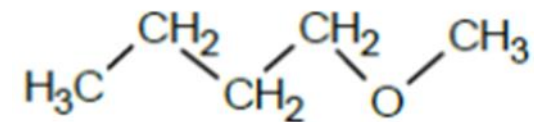
a) butan-2,3-diol



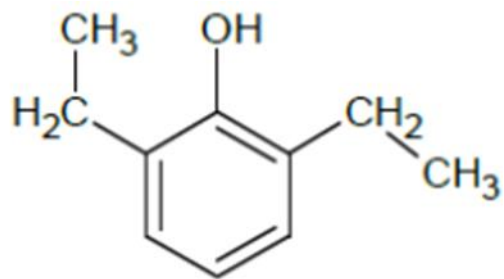
b) 3,3-dimetilbutan-1-ol



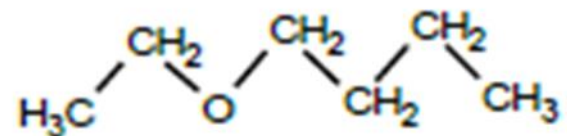
c) butil-metil-eter



d) 2,6-dietilfenol



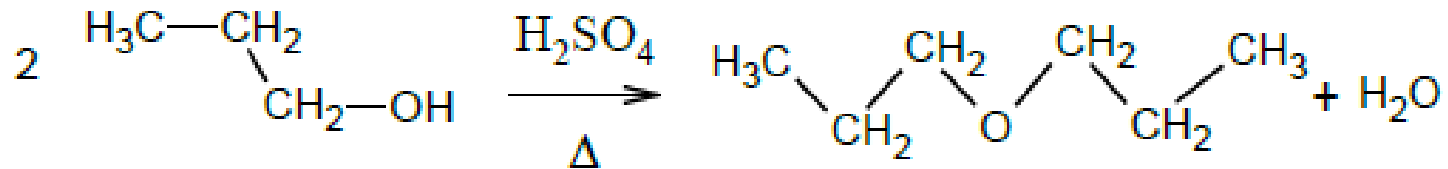
e) etoksibutan



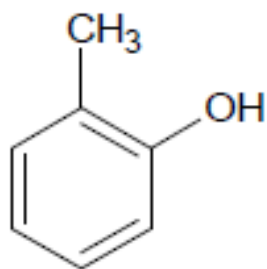
3. Napišite jednadžbu kemijske reakcije etanola s kalijem i imenujte produkte reakcije.



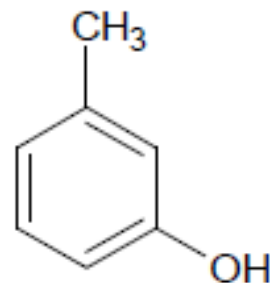
4. Jednadžbom kemijske reakcije prikažite dobivanje dipropil-etera.



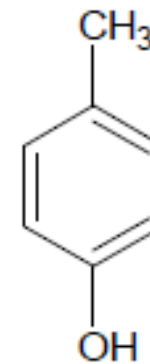
5. Nacrtajte sažete strukturne formule svih izomera metilfenola i imenujte ih.



o-metilfenol

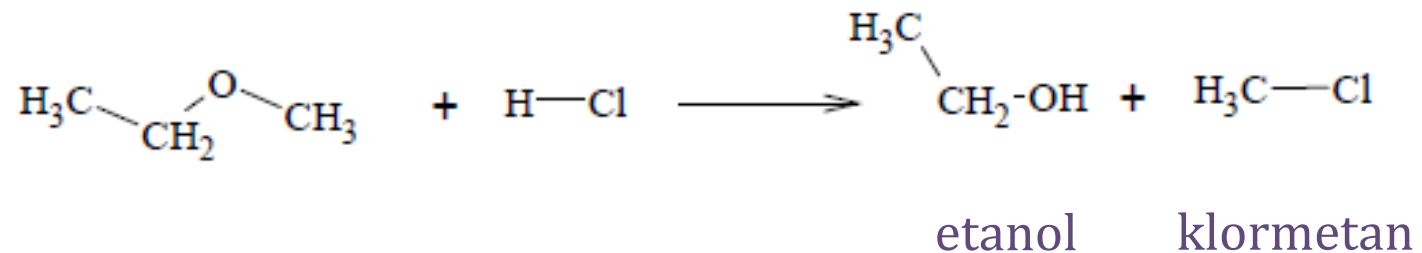


m-metilfenol

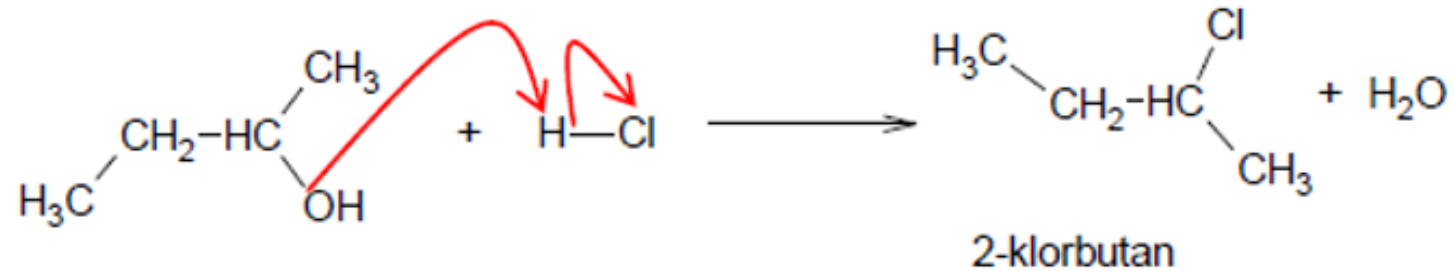


p-metilfenol

6. Jednadžbom kemijske reakcije prikažite reakciju etil-metil-etera s klorovodičnom kiselinom i imenujte produkte reakcije.



7. Prikažite kemijsku reakciju butan-2-ola s klorovodikom i imenujte produkte.

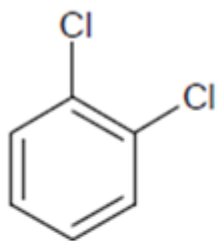


8. Etanol i dimetil-eter konstitucijski su izomeri. Eter je pri sobnoj temperaturi u plinovitom, a etanol u tekućem agregacijskom stanju. Objasnite činjenicu da dva spoja iste molekulske formule pri sobnoj temperaturi dolaze u različitim agregacijskim stanjima.

Etanol u strukturi ima hidroksilnu skupinu koja je odgovorna za stvaranje vodikove veze među molekulama etanola pa i za više vrelište etanola u odnosu na dimetil-eter.

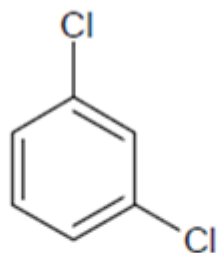


9. Nacrtajte sažete strukturne formule i imenujte strukturne izomere spoja čija je molekulska formula $C_6H_4Cl_2$.



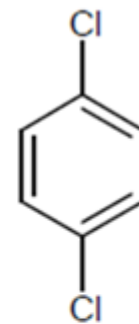
o-diklorbenzen

1,2- diklorbenzen



m-diklorbenzen

1,3- diklorbenzen



p-diklorbenzen

1,4- diklorbenzen