

Øving 1

torsdag 11. januar 2018 16.44

1.

a)

Ingen formell ladning på oksygen.

b)

Formell ladning +1 på oksygen

c)

Ingen formell ladning.

d)

Siden alle de andre molekylene i oppgaven har tegnet på frie elektronpar på oksygen er jeg fristet til å si at formell ladning på oksygen er +4, men siden det ikke gir noe mening fordi da er ikke oktettregelen fylt opp og molekylet ellers er propanon antar jeg det skal være ingen formell ladning på oksygen her og.

e)

Formell ladning +1 på oksygen

f)

Ingen formell ladning på oksygen og +1 formell ladning på nitrogen.

2.

a)

Forskjellig antall karbon- og hydrogenatom så de er forskjellig.

b)

De er konstitusjonsisomere siden du kan bytte plass på metylgruppen lengst vekk fra klor og ett av hydrogenene på karbon 2 fra klor og få det første molekylet.

c)

Konstitusjonsisomere siden en kan flytte bindingen som danner propyl-ringen til dobbeltbindingen og ende opp med samme antal hydrogen.

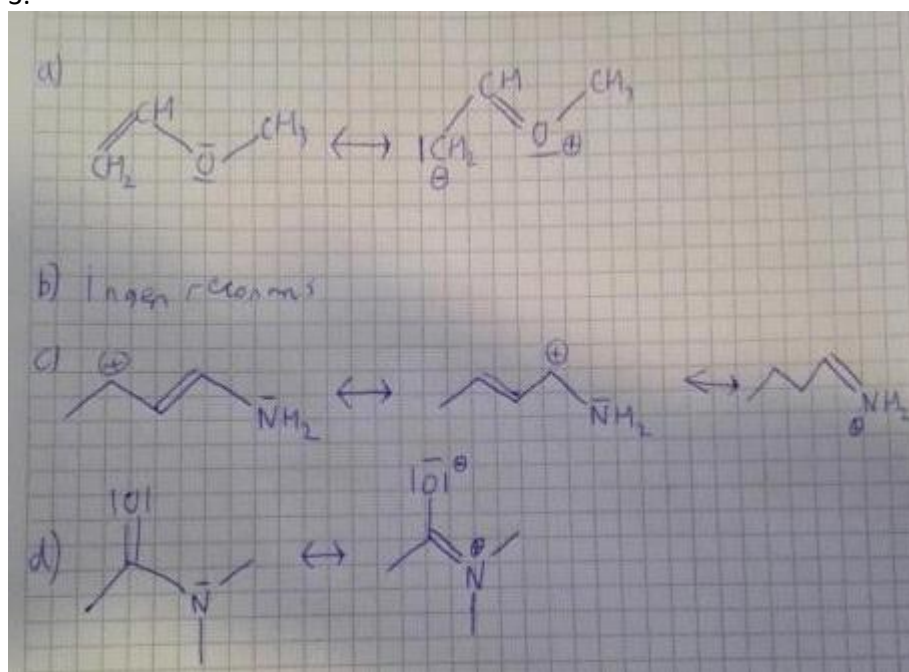
d)

Forskjellige molekyler siden det ene har to fler hydrogen enn det andre.

e)

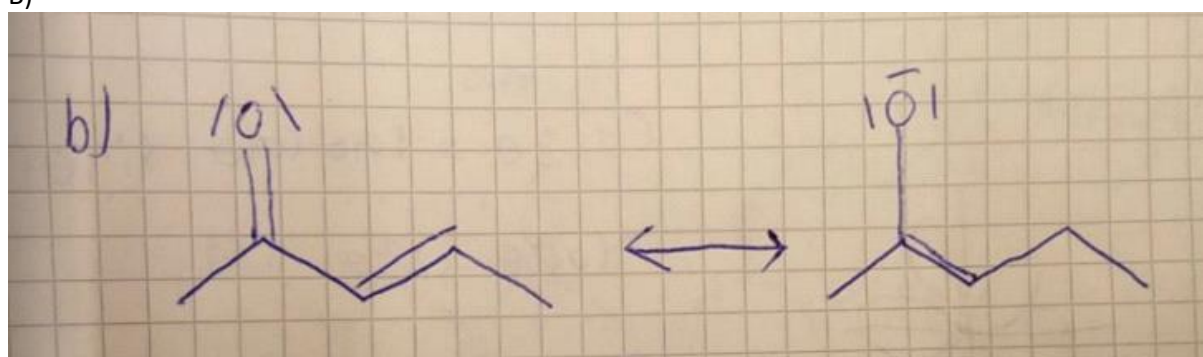
Identiske molekyl siden det bare er snudd baklengs.

3.

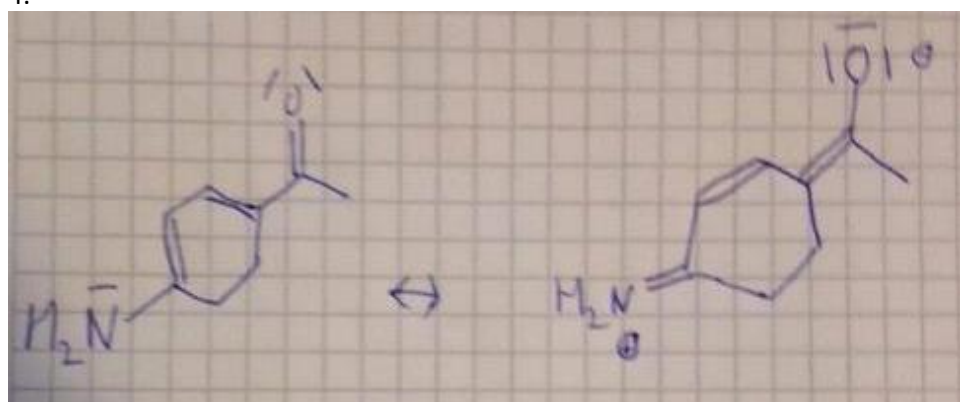


Korreksjon:

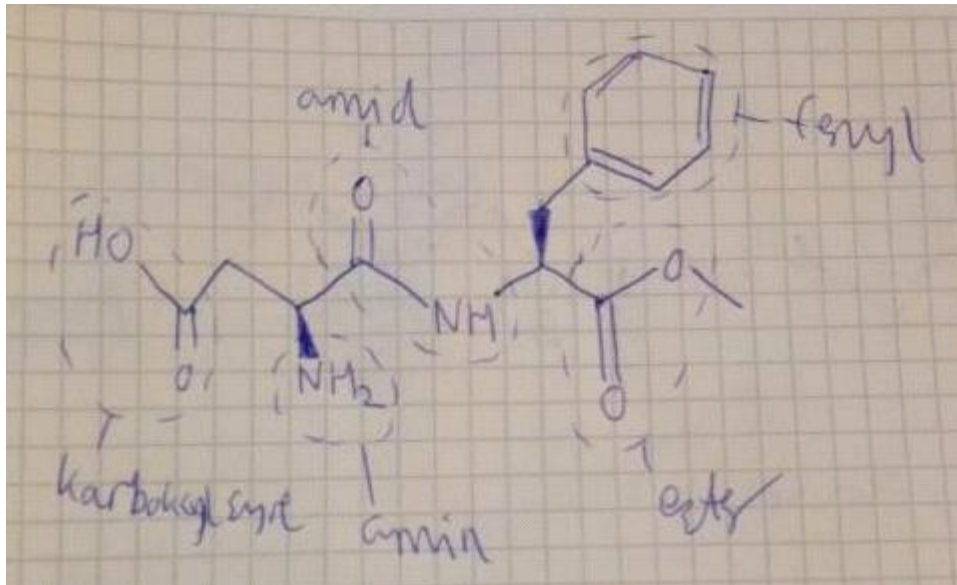
B)



4.



5.



6.

d- er rett fordi I A flytter et hydrogen på seg og de er da konstitusjonsisomere

7.

a)

Konstitusjonsisomere

b)

Konstitusjonsisomere

c)

Resonansstrukturer

d)

Identiske