# MNK KJ 120 ORGASNISK KJEMI

## EKSAMEN ONSDAG 23 MAI 2001 KL. 0900-1500

Tillatte hjelpemidler: Ingen Oppgavesett består av 7 sider Alle oppgaver skal besvares Sensurfrist 13.06.2001

# roglarer: Vassilia Partali 96209

## OPPGAVE 1

- A) Skriv strukturformel for følgende forbindelser. Hvilke av dem er kirale? Marker alle kirale senter med en stjerne.
  - a) cis-1,2-dimetylsyklobutan
  - b) trans-1,2-dimetylsyklobutan
  - c) trans-1,3-dimetylsyklobutan
- B) Angi konfigurasjonen ( $\mathbf{R}$  eller  $\mathbf{S}$ ) for alle kirale senter i følgende forbindelser :

C) Skriv definisjonen for konstitusjonsisomerer og angi om følgende par er konstitusjonsisomerer eller ikke.

a) 
$$CH_3CH_2CH_2CH$$
  $CH_3CH_2CCH_3$ 

oppgave 1 fortsetter

b) CICH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CI

c) 
$$CH_2$$
= $CHCH_2CH_2OH$   $CH_3CH_2CCH_3$ 

d) 
$$CH_2 = CHCH_2CH_3$$

D) Angi IUPAC navn for følgende forbindelser:

#### **OPPGAVE 2**

A) Klassifiser hver av følgende reaksjoner som subtitusjon , addisjon eller eliminasjon:

a) 
$$CH_3CH_2CH_2Br$$
 +  $KOH$   $\longrightarrow$   $CH_3CH=CH_2$  +  $KBr$  +  $H_2O$ 

c) 
$$H_3C$$
  $CH_3$  + KOH  $\longrightarrow$   $H_3C$   $CH_3$  + KBr OH

d) 
$$CH_3CHO + HCN \longrightarrow CH_3C \stackrel{H}{\longleftrightarrow} OH$$

oppgave 2 fortsetter

e) 
$$\rightarrow$$
  $Br_2$   $\rightarrow$   $Br_2$ 

Skriv mekanismen for reaksjon f)

B) Skriv følgense karbokationer i avtagende stabilitetsrekkefølge. Oppgi hvilken type karbokationer handler det om.

C) Man kan syntetisere isopropylmetyleter ved reaksjonene 1 og 2. Hvilken reaksjon ville gi bedre utbytte? Forklar hvorfor.

(1) 
$$CH_3ONa + (CH_3)_2CHI \longrightarrow CH_3OCH(CH_3)_2$$

(2) 
$$(CH_3)_2CHONa + CH_3I \longrightarrow CH_3OCH(CH_3)_2$$

D) Skriv strukturen av produkt (er) som dannes i følgende reaksjoner. Angi om produkt (er) dannes etter  $S_N1,S_N2$ , E1 eller E2. Oppgi stereokjemi hvis nødvendig.

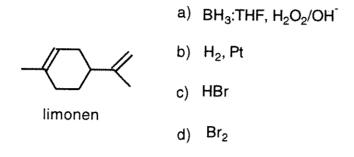
a) 
$$CI + CH_3COO^- \longrightarrow$$

b) 
$$\rightarrow$$
 Br +  $(CH_3)_3CO^-$ 

c) 
$$\rightarrow$$
 Br + CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O  $\rightarrow$ 

#### **OPPGAVE 3**

A) Limonen er den forbindelse som gir sitronen sin karakteristisk lukt. Skriv strukturen av produktene som dannes når limonen reagerer med følgende reagenser:

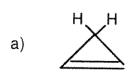


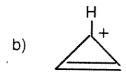
- B) Når 2,2-difenyl-1-etanol reagerer med vandig HI er hovedprodukt 1-iod-1,1- difenyletan. Foreslå en reaksjonsmekanisme.
- C) Vis hvordan du kan syntetisere følgende forbindelser ut fra en alkohol og de reagenser som er nødvendig.

E) Skriv reaksjonsmekanismen for dannelse av 1,2- og 1,4-addisjonsprodukter når 1,3-sykloheksadien reagerer med en ekvivalent av HCl.

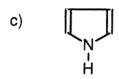
#### OPPGAVE 4

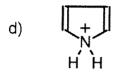
A) Hvilke av følgende strukturer er aromatiske? Gi antall pi  $(\pi)$  elektroner i ringen for aromatiske forbindelser.





#### oppgave 4 fortsetter





B) Skriv alle reaksjonstrinn for intramolekulær aldolkondesasjon for 2,7-oktandion i basisk miljø

C) Angi struktur av produktene A, B, C og D som mangler i følgende reaksjon:

D) Hvilke produkter ville du forvente fra reaksjon mellom etylmagnesiumbromid med hver av følgende reagenser, etter behandling med syre.

b) 
$$C_6H_5CH$$

Oppgave 4 fortsetter

d) 
$$C_6H_5C \equiv CH$$

## OPPGAVE 5

A) Hvilket molekyl av følgende par er den sterkeste syren? Forklar svaret.

B) Hvilket molekyl av følgende par er den sterkeste basen? Forklar svaret.

C) For hver molekyl nedenfor indiker med en stjerne det mest sure hydrogen atom. Skriv også resonans strukturer for anionet som oppstår når man fjerne det mest sure hydrogen atom.

D) Hvilke produkter dannes i følgende reaksjoner:

a) 
$$+$$
  $C \equiv N$ 

Oppgave 5 fortsetter

E) Foreslå strukturer for A, B og C som mangler i følgende reaksjon: