## NORGES TEKNISK-NATURVITENSKAPELIGE UNIVERSITET

side 1 av 4

INSTITUTT FOR KJEMI

Faglig kontakt under eksamen:

Institutt for kjemi, Realfagbygget

Første amanuensis: Vassilia Partali 73 59 62 09, 906 48 710 (mobil)

# EKSAMEN I EMNE KJ 1020

Mandag 29 november 2004

Tid: 09.00-13.00

Hjelpemidler: molekyl-byggesett Sensuren faller 20 desember 2004

Studenter som har bestått midtsemestereksamen, kan sløyfe den første oppgave, som er market med en stjerne

## OPPGAVE 1\*

A) Hvilke av de følgende forbindelser er kirale? Marker alle kirale senter med en stjerne.

a) 
$$CH_3$$
  $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $COOH_2$   $COOH_3$   $CH_3$   $COOH_3$   $COOH_3$   $COOH_4$   $COOH_5$   $COOH_5$ 

Penicilln V

- B) Angi strukturen og konfigurasjon for ((1R,2S)-syklopentadiol og (1R,2R)-syklopentadiol. Hvilken av de to forbindelser er meso?
- C) I en stereoisomer av 2-isopropyl-5-metylsykloheksanol, står metylgruppen i cis posisjon til hydroksylgruppen og isopropylgruppen står i trans posisjon til hydroksylgruppen. Tegn de to stol konformasjonene av denne forbindelsen og bestem hvilken av de to som vil være den mest stabile.
- D) Angi strukturen for A når optisk aktiv alken (1) blir hydrogenert. Velg ordet som beskriver hva som skjer med den optiske dreiningen av (1) etter at den er blitt hydrogenert til A.

OPPGAVE 2 side 2 av 4

A) Angi produkter og reaksjonsmekanismen i følgende reaksjoner:

- B) Skriv struktur av produktene som dannes når 1-butyn reagerer med følgende reagenser:
  - a) 1 mol ekvivalent av Br<sub>2</sub>
  - b) H<sub>2</sub> (overskudd )/Pt
  - c) 1 mol ekvivalent av HBr
- C) Når (R)-3-bromsykloheksen reagerer med Br<sub>2</sub> i CCl<sub>4</sub> dannes to produkter A og B. Et av dem er optisk inaktivt, mens det andre er optisk aktivt. Hva er strukturen av A og B?

#### **OPPGAVE 3**

- A) Angi reaksjonsmekanismen og produktene som dannes når 1 mol HCl adderes til 1 mol 1-fenyl-1,3-butadien.
- B) Reaksjonen mellom isopren (2-metyl-1,3-butadien) og etylpropenoat gir en Diels-Alder addukt. Vis stukturen for adduktet.
- C) Ranger f
  ølgende dienofiler i forventet reaktivitetsrekkef
  ølge i Diels-Alder reaksjonen. Forklar rekkef
  ølgen.

$$CH_2 = CHCHO$$
  $(CN)_2C = C(CN)_2$   $H_2C = CHCH_3$ 

D) Geranial (1) som forekommer i naturen kan brukes som utgangsstoff i syntesen av Vitamin A. I første trinn av syntesen dannes pseudoionon (2) i en Claisen-Schmidt aldol reaksjon med aceton. Gi reaksjonsbetingelser og fullstendig mekanisme for reaksjonen.

E) Det neste trinn i syntesen av Vitamin A er ringslutning av pseudoionon (2) hvor det dannes en blanding av α-ionon (3) og β-ionon (4). Etter separasjon skal 3 og 4 identifiseres ved hjelp av UV-visible spektroskopi. Hvilket ionon forventer du å absorbere ved lengere bølgelengde og hvorfor.

### **OPPGAVE 4**

A) 3,5-Dibromtoluen skal fremstilles fra p-toluidin (1) i følgende reaksjon.

Skriv strukturen for A og B. Hvorfor kan ikke produktet framstilles ved direkte bromering av toluen?

- B) o-Aminobenzoesyre reagerer med NaNO<sub>2</sub> og H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> og gir et diazoniumsalt som kan behandles med base og gir et nøytralt diazoniumkarboksylat. Hva er strukturen av det nøytrale diazoniumkarboksylat?
- C) Når diazoniumkarboksylat varmes opp, resulterer dette i dannelse av N<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub> og et reaktiv høyenergiintermediat som reagerer med 1,3-syklopentadien og gir følgende organiske produkt.



Hva er strukturen av det reaktive intermediatet?

- D) Skriv reagenser som du trenger for å transformere 1-pentanol til følgende forbindelser:
  - a) 1-brompentan
  - b) 1-penten
  - c) pentanal

E) Hvilke reduksjons eller oxidasjonsmidler ville man bruke for å gjøre følgende transformasjoner:

## **OPPGAVE 5**

A) Hvilke karbonylforbindelser og Grignard reagenser trenger man for å syntetisere følgende alkoholer. Skriv også reaksjonsmekanismen.

- B) Dersom et primært amin reagerer med et aldehyd dannes et imin (RN=CHR). Skriv reaksjonsmekanismen.
- C) Hvor mange signaler forventer man i <sup>1</sup>H-NMR for 1,4-diethylbenzen? Forutsi splittningsmønster for hver type proton.