

Institut für Chemie und Biochemie	
der Freien Universität Berlin	
Organische Chemie II, Teil 1	Datum: 18.03.2014 <i>Date:</i>
Verfasser <i>Author:</i> C. C. Tzschucke	
Höchstpunktzahl / <i>Max. of points</i> 200	
Mindestpunktzahl / <i>Min of points</i> 100	
Seite/Assistent	2 3 4 5 6 8 9 10 11 12 13
Punkte	
	Summe:

Bitte füllen Sie den nachfolgenden Block aus:

Please fill out the following form:

Nachname: <i>Last name:</i> +-----+ Vorname: <i>First name:</i> +-----+ Matrikelnr. / <i>Enrolment no.:</i> +-----+	Fachrichtung <i>Subject:</i> <input type="checkbox"/> Biochemie <input type="checkbox"/> Chemie <input type="checkbox"/> Biologie <input type="checkbox"/> Lehramt Chemie
---	---

Bitte beachten Sie die folgenden Dinge:

Please watch the following things:

- Verwenden Sie zur Beantwortung der Fragen ausschließlich die ausgehändigten Blätter!
Use only those sheets of paper handed out to you for your answers.
- Verwenden Sie keinen Bleistift, keinen Rotstift und keine Korrekturflüssigkeiten!
Do not use a pencil or red pen and do not use correction fluids!
- Heftung bitte nicht öffnen! Bei der Abgabe der Klausur müssen alle Blätter wieder abgegeben werden. Klausuren gelten erst dann als abgegeben, wenn sie sich in sicherem Gewahrsam des Assistenten befinden.
Do not unstaple the sheets! All sheets of paper have to be returned. Your test is needed to be in safe keeping by the assistant to be counted as "returned".

Ein Recht auf Klausureinsicht/Reklamation der Korrektur gibt es nur zum angekündigten Termin! Ein Nachholen der Klausureinsicht ist nur möglich, wenn

- ein unverschuldeter Hinderungsgrund vorliegt und
- dieser vor dem Einsichtnahmetermin persönlich, telefonisch oder per Mail angezeigt wird.

Aufgabe 1

12 Punkte

a) Geben sie für die folgenden Bindungen jeweils Bindungsenergie und Bindungslänge an.

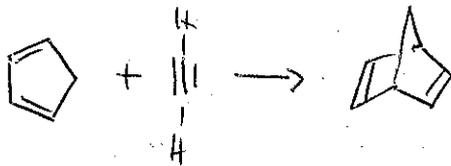
Einheiten nicht vergessen!



je Wert 1P
± 5 kcal/mol
± 0.05 Å

b) Schätzen Sie Reaktionsenthalpie der Diels-Alder-Reaktion von Cyclopentadien und Acetylen ab. Zeigen Sie die zugehörige Reaktionsgleichung und Ihren Rechenweg.

Vorzeichen beachten!



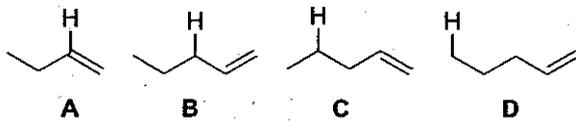
gebrochen: $2 \text{ C}=\text{C}$, $\text{C}\equiv\text{C}$, $\text{C}-\text{C}$
gebildet: $2 \text{ C}=\text{C}$, $4 \text{ C}-\text{C}$

$$\Delta H_R = \text{BDE}_{\text{C}\equiv\text{C}} - 3 \text{BDE}_{\text{C}=\text{C}} = [200 - 3 \cdot 84] \frac{\text{kcal}}{\text{mol}} = -52 \frac{\text{kcal}}{\text{mol}}$$

Reaktion 1P
Rechnung 2P
Ergebnis 1P

Aufgabe 2

4 Punkte

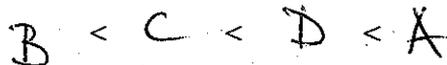


keine Teilpunkte!

a) Ordnen Sie die Verbindungen A-D nach steigender Acidität der gezeigten C-H-Bindung.



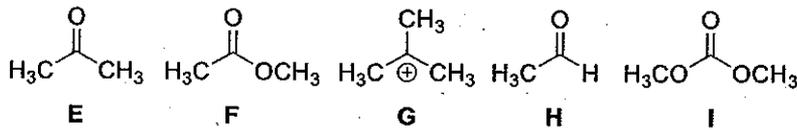
b) Ordnen Sie die Verbindungen A-D nach steigender Bindungsdissoziationsenergie der gezeigten C-H-Bindung.



Bitte wiederholen Sie hier noch einmal Ihren Namen:

Aufgabe 3

4 Punkte



a) Ordnen Sie die Verbindungen E-I nach steigender Elektrophilie.

29 kein Teilpunkte!



b) Geben Sie für zwei wesentliche Faktoren an, wie sie jeweils die Elektrophilie beeinflussen.

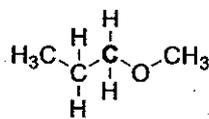
- Substituenten mit freien Elektronenpaaren verringern die Elektrophilie
- Sterische Hinderung verringert die Elektrophilie
- positive Ladung erhöht die Elektrophilie

↳ davon zwei gefordert, je 1P

Aufgabe 4

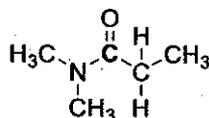
8 Punkte

Geben Sie die Oxidationszahl der fett ausgezeichneten C-Atome an und benennen Sie die Verbindungsklasse bzw. funktionelle Gruppe.



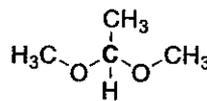
-1

Ether



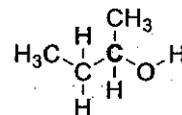
+3

Amid



+1

Acetal



±0

Alkohol

f je 1P

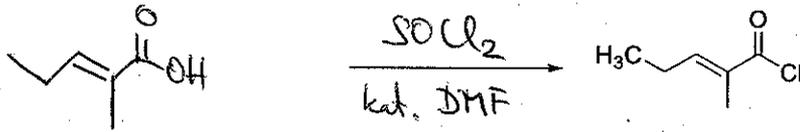
j je 1P

Aufgabe 5

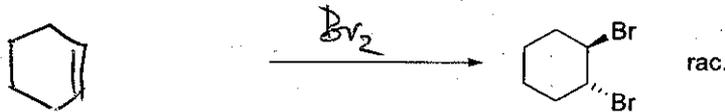
insgesamt 12 Punkte

Wie können Sie die folgenden Verbindungen aus einer nichthalogenierten Verbindung einfach darstellen? Ergänzen Sie in den folgenden Reaktionsschemata die fehlenden Edukte, Reagenzien und Reaktionsbedingungen. Beachten Sie wo nötig die Stereochemie

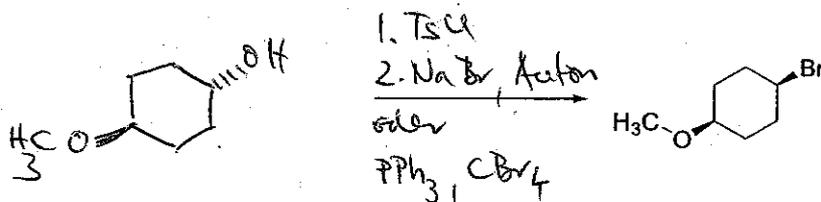
a)



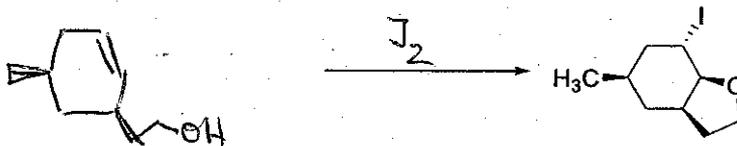
b)



c)



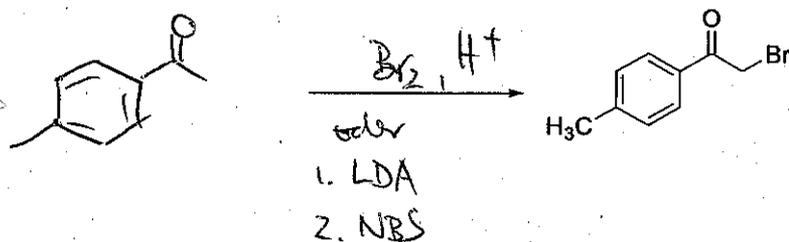
d)



e)



f)



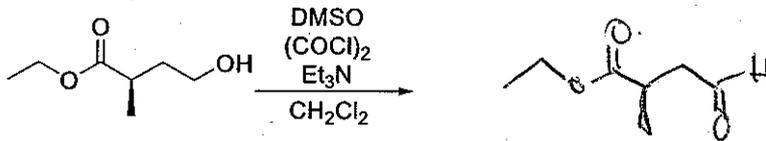
Bitte wiederholen Sie hier noch einmal Ihren Namen:

Aufgabe 6

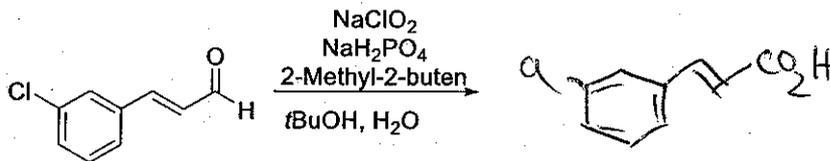
insgesamt 16 Punkte

Ergänzen Sie jeweils das Hauptprodukt der folgenden Umsetzungen an

a)



b)



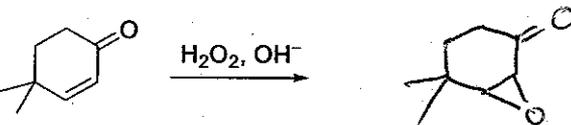
c)



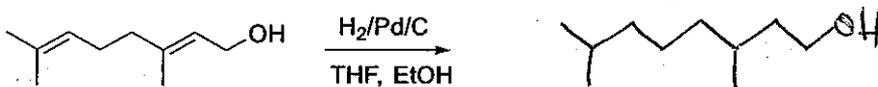
d)



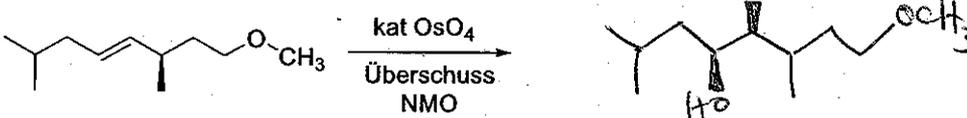
e)



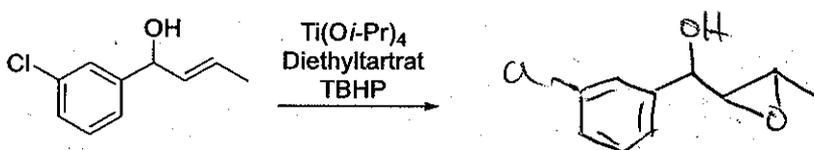
f)



g)



h)

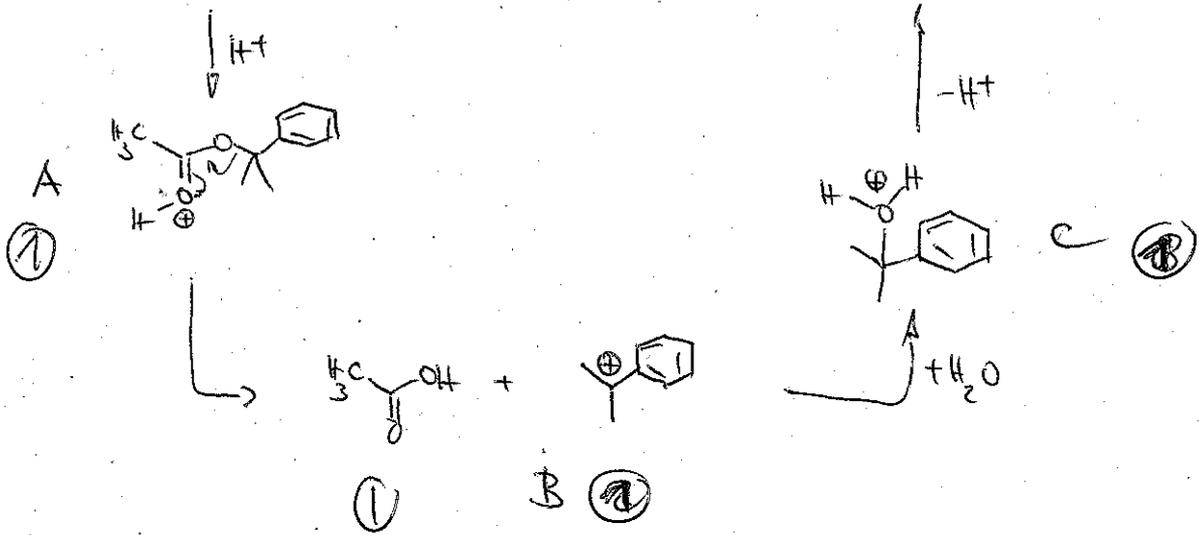
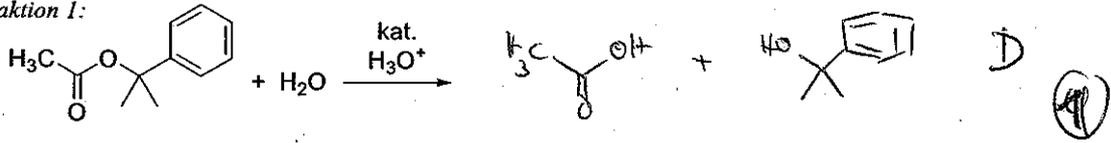


Aufgabe 7

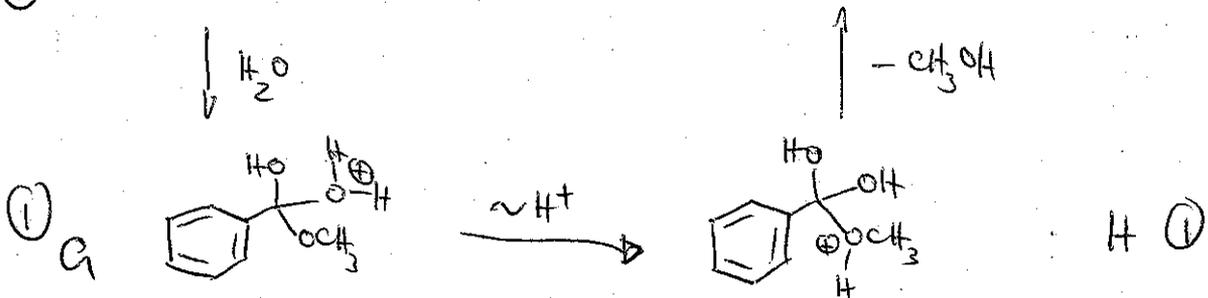
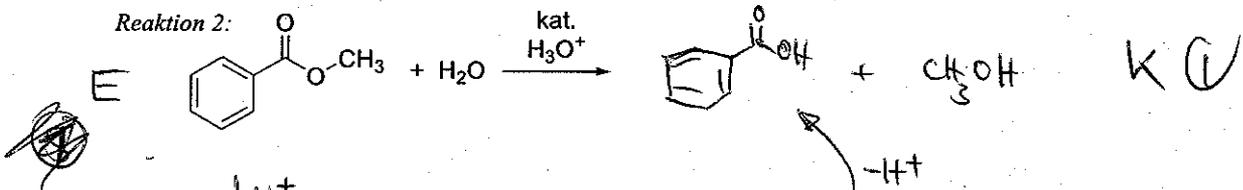
insgesamt 20 Punkte

a) Geben Sie jeweils das Hauptprodukt der folgenden Reaktionen an und formulieren sie jeweils den *vollständigen* Mechanismus. 10 Punkte

Reaktion 1:



Reaktion 2:

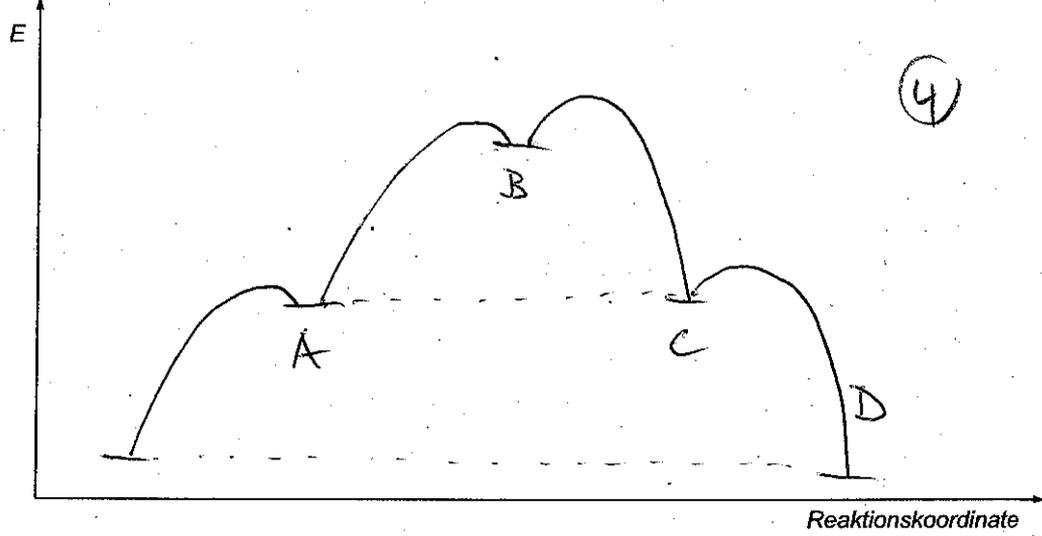


b) Zeichnen Sie die Energieprofile der beiden Reaktionen. Ordnen Sie die Intermediate aus Teil a) den korrekten Punkten auf der Reaktionskoordinate zu. *Kennzeichnen Sie dazu die Intermediate jeweils mit Großbuchstaben.*

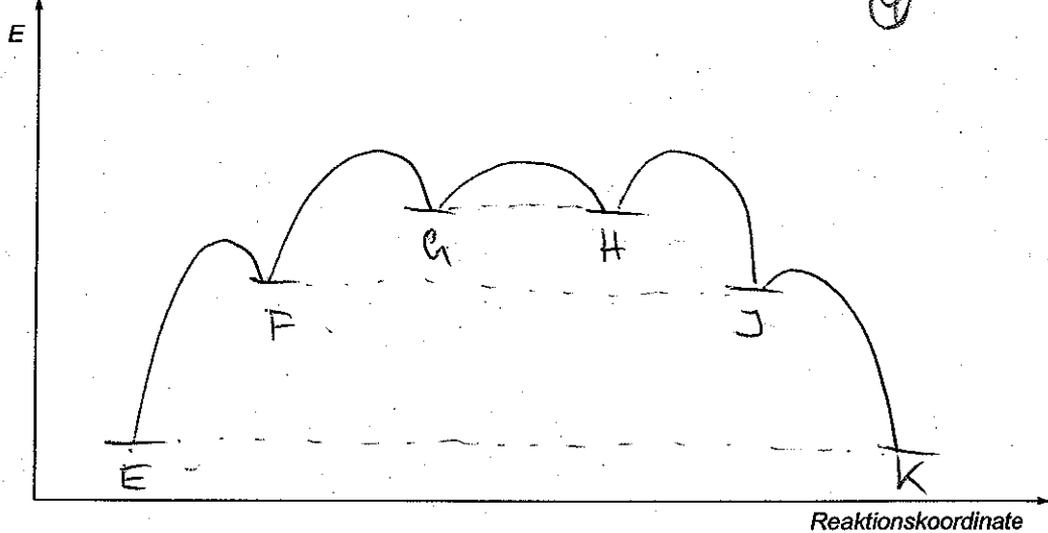
Bitte wiederholen Sie hier noch einmal Ihren Namen:
Aufgabe 7 b). Fortsetzung.

8 Punkte

Reaktion 1:



Reaktion 2:



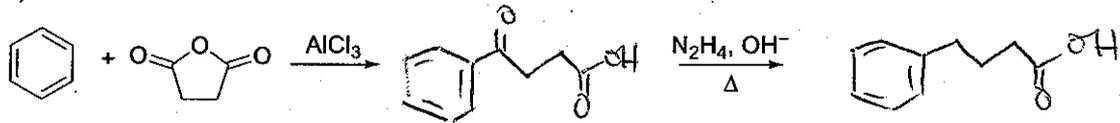
c) Begründen Sie kurz warum die Reaktionen nach unterschiedlichen Mechanismen verlaufen. (2 Punkte)

Aufgabe 8

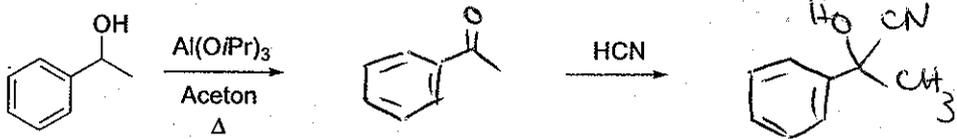
insgesamt 36 Punkte

Geben Sie jeweils die Haupt- und Zwischenprodukte der folgenden Umsetzungen an.

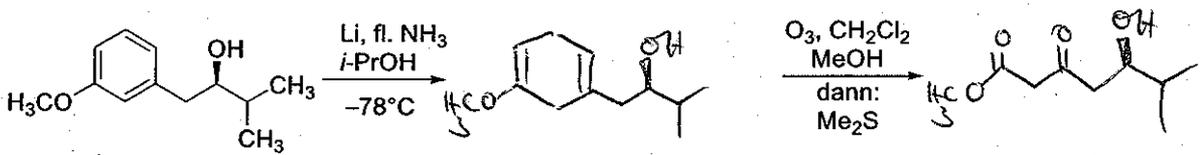
a)



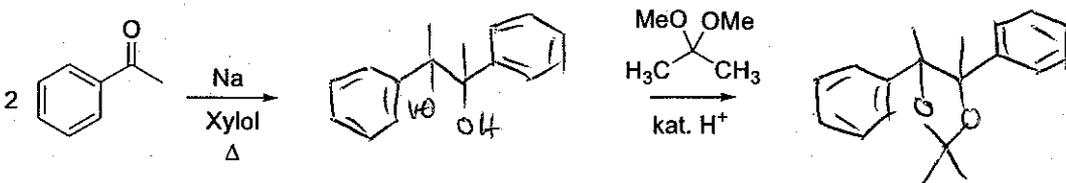
b)



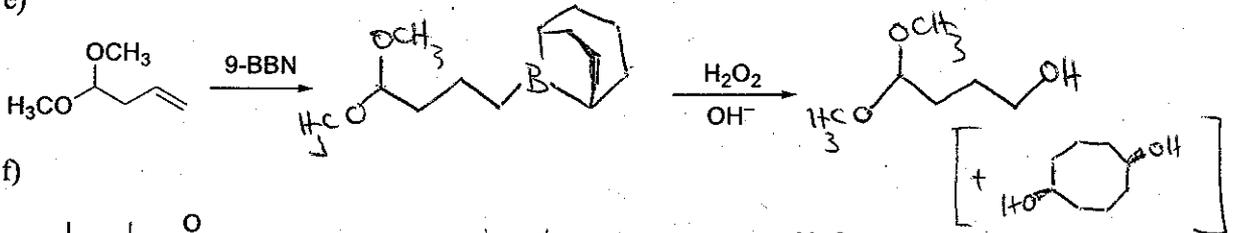
c)



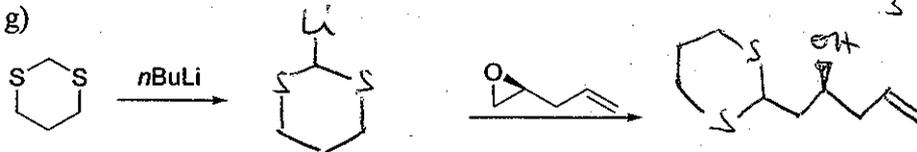
d)



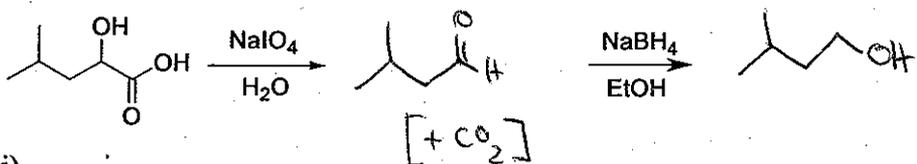
e)



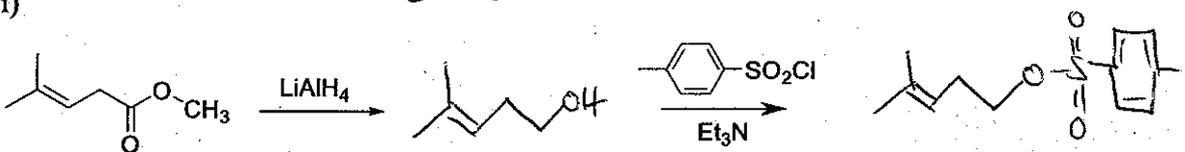
g)



h)



i)

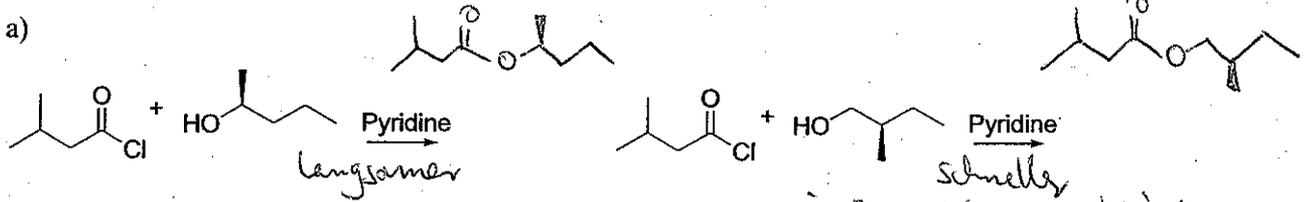


Bitte wiederholen Sie hier noch einmal Ihren Namen:

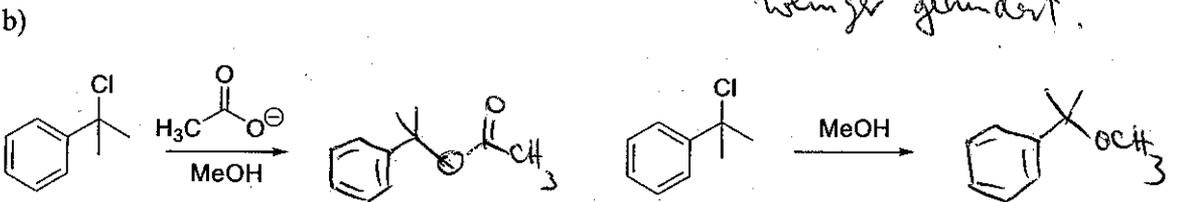
Aufgabe 9

insgesamt 30 Punkte

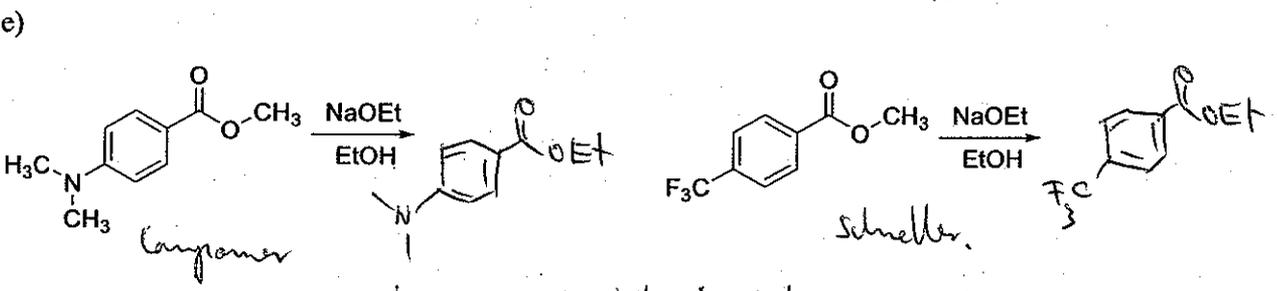
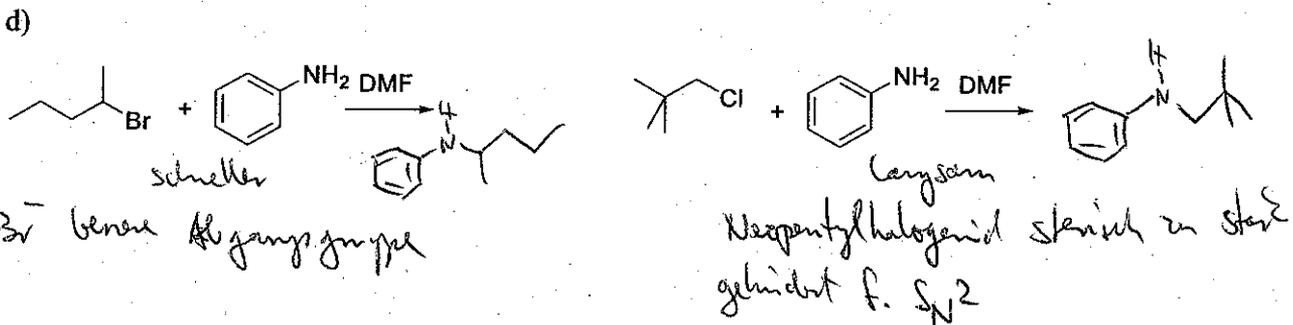
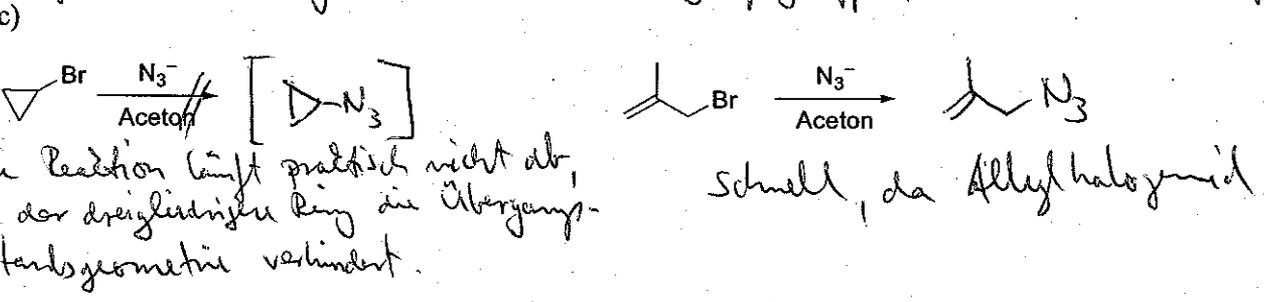
Geben Sie bei den folgenden Paaren von Reaktionen jeweils das Produkt an. Welche Reaktion verläuft jeweils schneller? Begründen Sie Ihre Antwort kurz.



primärer Alkohol sterisch weniger gehindert.



Beide Reaktionen sind gleich schnell, denn in der S_N1 -Reaktion hängt die Geschwindigkeit nur von der Abgangsgruppe, nicht vom Nucleophil ab.

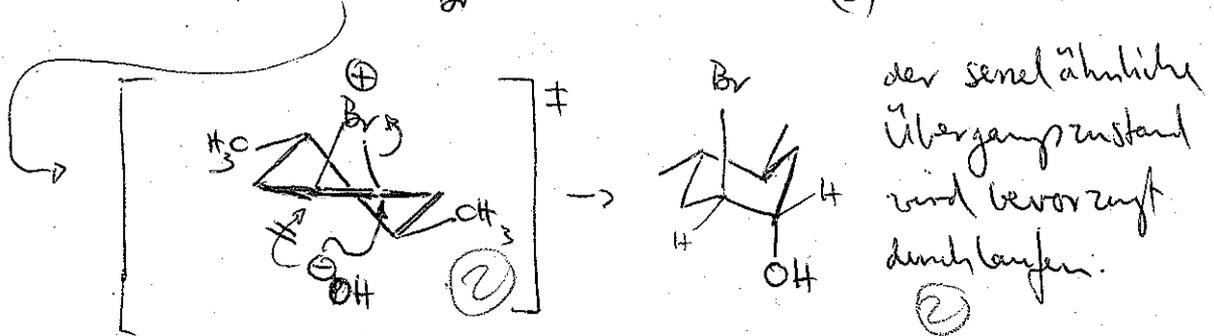
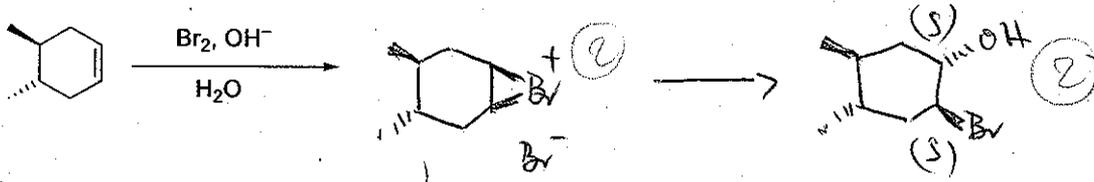


Geschwindigkeitsbestimmend ist der nucleophile Angriff, der durch den elektronenziehenden Substituenten (CF_3) erleichtert bzw. durch elektronenliefernde Substituenten (NMe_2) erschwert wird.

Aufgabe 10

insgesamt 18 Punkte

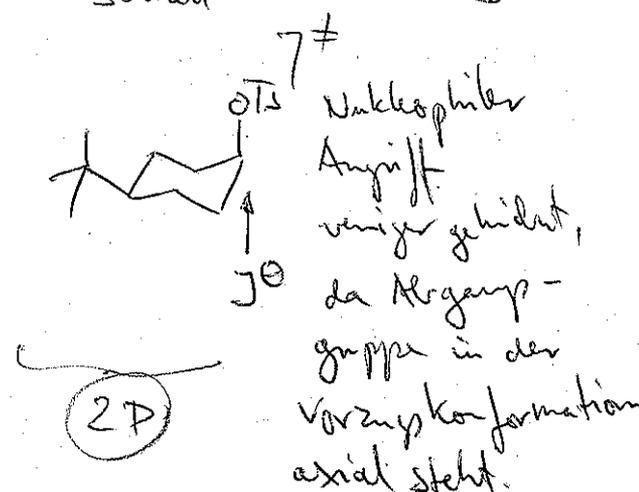
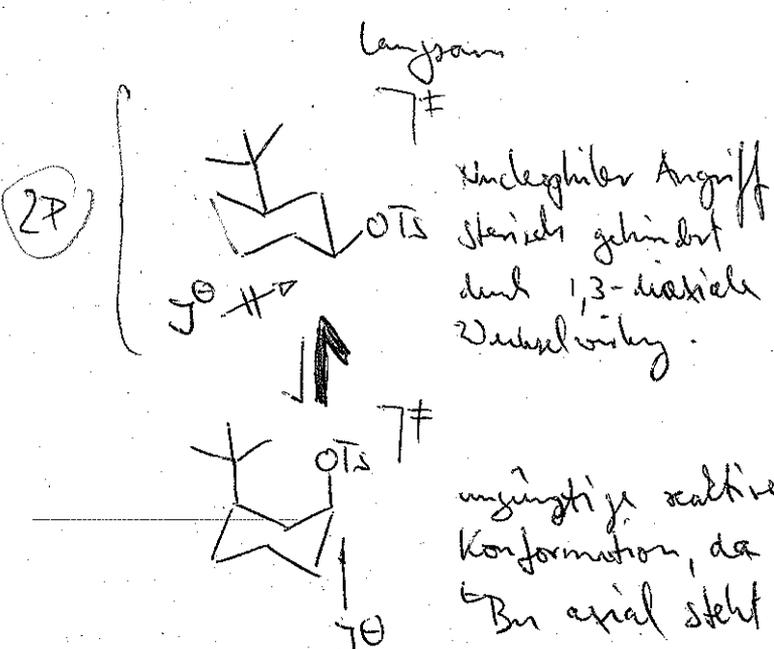
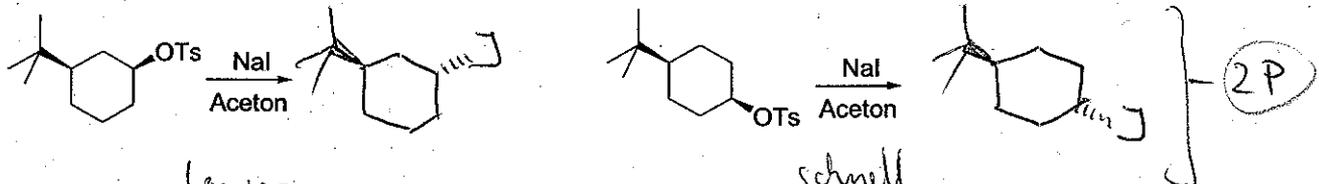
a) Was ist das Produkt der folgenden Reaktion? Beachten Sie die Stereochemie. Ergänzen Sie die fehlenden Intermediate. Zeigen Sie durch eine geeignete Darstellung des Übergangszustands der letzten Reaktion deren stereochemischen Verlauf und begründen Sie kurz. **8 Punkte**



b) Wie viele Produkte werden in a) insgesamt gebildet, um welche Form der Isomerie handelt es sich? Benennen Sie alle neu gebildeten Stereozentren nach der CIP-Konvention. **2 Punkte**

Es wird nur ein Stereoisomer gebildet (das Edukt ist C_2 -symmetrisch, deswegen ergibt Bromierung von "oben" und "unten" das selbe Produkt)

c) Geben Sie für beide folgenden Reaktionen das Produkt an und beachten Sie die Stereochemie. Welche Reaktion verläuft schneller? Begründen Sie ggf. durch geeignete räumliche Darstellungen der jeweiligen Übergangszustände. **8 Punkte**



Begründung 2P 1P
Zuordnung 1P
(schnell/langsam)

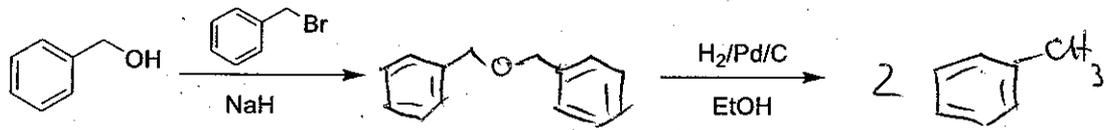
Bitte wiederholen Sie hier noch einmal Ihren Namen:

Aufgabe 11

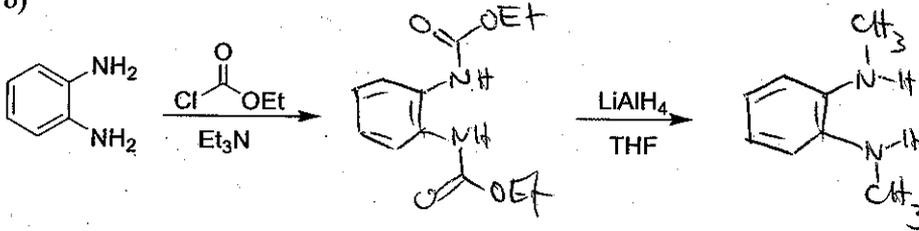
insgesamt 24 Punkte

Geben Sie jeweils die Haupt- und Zwischenprodukte der folgenden Umsetzungen an.

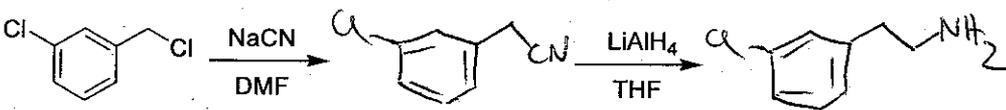
a)



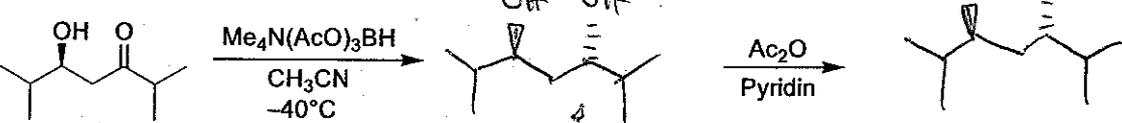
b)



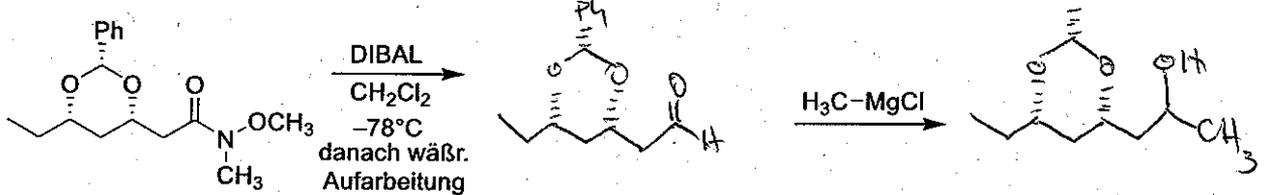
c)



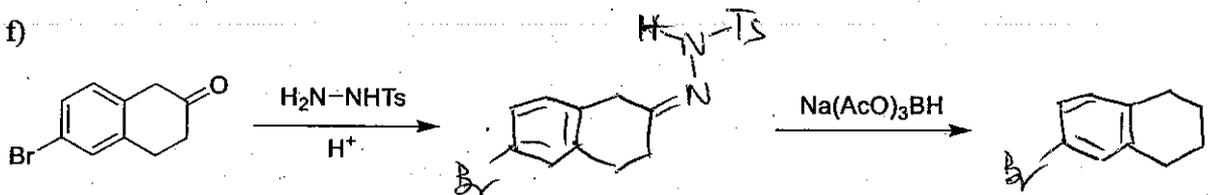
d)



e)



f)

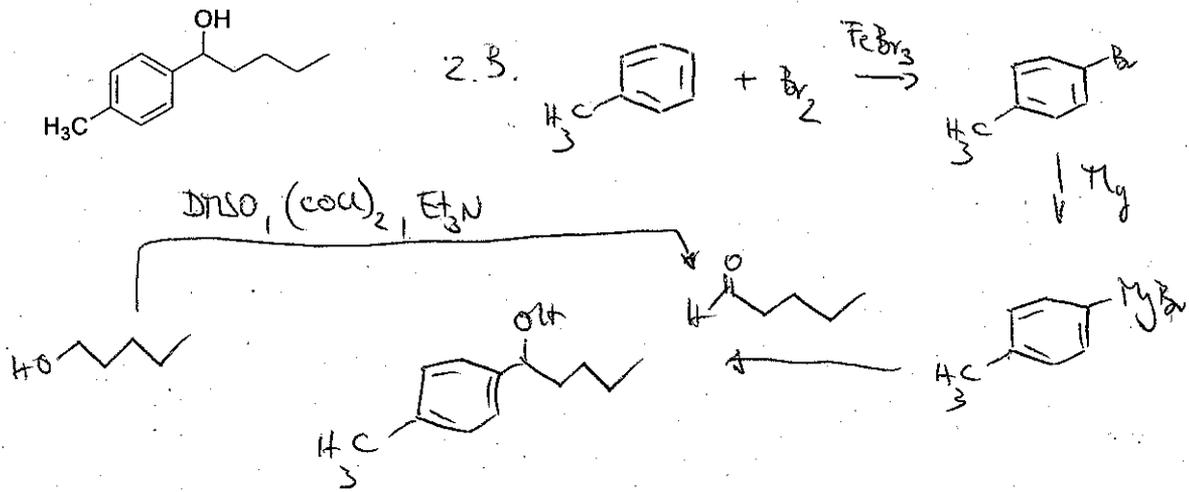


Aufgabe 12

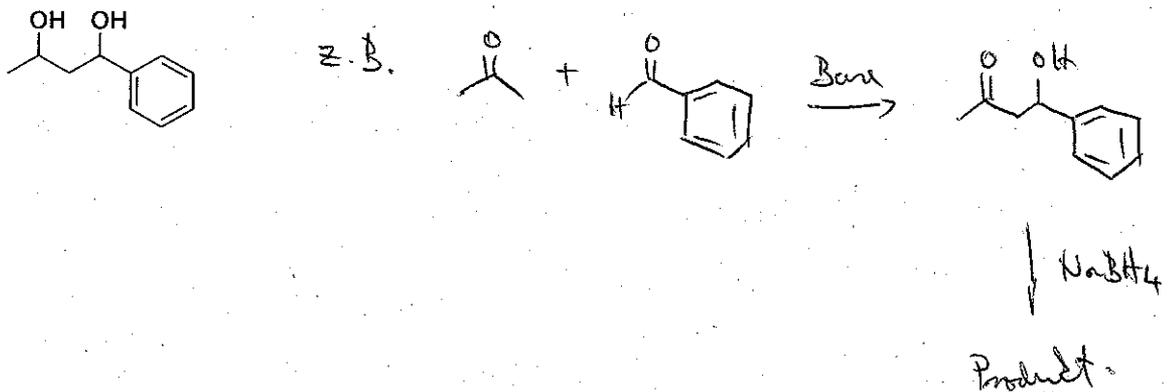
insgesamt 8 Punkte

Entwerfen Sie geeignete Synthesen für die folgenden Verbindungen, wobei Ihr Ausgangsmaterial einfacher als Ihr Produkt sein muss. Geben Sie die Zwischenstufen und Reagenzien an (keine Mechanismen!) Jeweils zwei bis drei Stufen.

a)



b)



Bitte wiederholen Sie hier noch einmal Ihren Namen:

Aufgabe 13

8 Punkte

Geben Sie das Zwischen- und Endprodukt der folgenden Reaktion an und formulieren Sie den vollständigen Mechanismus der zweiten Reaktion.

