Institut für Organische Chemie Karlsruher Institut für Technologie (KIT)

Nachklausur zur Vorlesung Organische Chemie 1 (Sommersemester 2025)

am Donnerstag, den 16. Oktober 2025

Name:							Vorname:								
Unters	schr	ift:													
Matrik	elnu	ımn	ner:				9	Studio	engai	ng:					
	ı	ı					1		1		1				
Aufgabe	1	2			3	4	4	5		6		7			
Punkte	13	22		12	1	3	19		12			9			
Erreicht		а	b	С	d	а	а	b	а	b	а	b	С	а	b

Summe der erreichten Punkte:

von 100 möglichen Punkten

Wichtige Hinweise:

Diese Seite bitte als **Deckblatt** für die Klausur verwenden. Bitte tragen Sie auf jeder Seite der Klausur Ihren Namen ein.

Bitte verwenden Sie Konzeptpapier und schreiben Sie dann ihre Antworten **geordnet** nieder. Antworten auf Konzeptpapier und auf Extrablättern werden nicht gewertet. Sollte der Platz bei den Aufgaben nicht ausreichen, geben Sie bitte an, auf welcher Rückseite die Lösung fortgesetzt wird.

Eintragungen mit **Bleistift** oder **roter Farbe** werden nicht gewertet.

Bei mehreren Antworten gilt die falsche Antwort. Nicht lesbare und sehr unübersichtliche Antworten werden nicht korrigiert und gelten als falsch.

Edukte und Schlüsselintermediate, die zur weiteren Beantwortung der Aufgaben benötigt werden, können unter Punktabzug bei den Assistierenden erfragt werden.

Sichtbare **Handys** werden abgenommen. Benutzte Handys sowie das Tragen und die Benutzung von **Smartwatches** werden als Täuschung gewertet.

Aufgabe 1: Stoffklassen (13 Punkte)

Ordnen Sie die dargestellten Verbindungen **1-9** den Verbindungsklassen in der Tabelle durch Angabe der Verbindungsnummer oder durch Angabe der Verbindungsklasse zu gegebener Verbindungsnummer zu. Bitte beachten Sie, dass auch mehrere Antworten pro Tabellenfeld möglich sind.

Welche Verbindung ist ein	Hier die Verbindungsnummer(n) angeben!
Carbonsäureester?	
Aldehyd?	
Alken?	
Ether?	
Keton?	
Carbonsäureamid?	
Aromat?	
Acetal?	
Alkohol?	
Verbindungsnummer	Die Verbindung ist ein
8	
2	

Aufgabe 2: Konstitution und Stereochemie (7+4+8+3=22 Punkte)

a) Bestimmen Sie in den Verbindungen **10-14** an allen asymmetrischen Kohlenstoffatomen die Konfiguration nach der R/S-Nomenklatur und an allen Doppelbindungen die Konfiguration nach der E/Z-Nomenklatur.

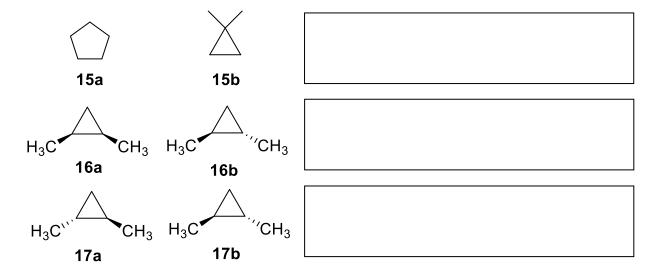
$$H_3C$$
 CH_3
 CH_3

b) Die folgende Fischer-Projektion der Verbindung 13 stellt L-Mandelsäure dar.

Welche der folgenden Stereoformeln stellen ebenfalls L-Mandelsäure dar? Kreuzen Sie die richtigen Strukturen an.

c) Dargestellt ist D-Galactose in der Fischer-Projektion. Vervollständigen Sie die offenkettige Form der D-Galactose in der Keil-Strich-Schreibweise und die Hexapyranosid der D-Galactose in der Sesselkonformation.

d) Geben Sie rechts neben den dargestellten Verbindungen **15a-17b** an, ob es sich bei den folgenden Paaren von Verbindungen um Konstitutionsisomere, Konformationsisomere, Diastereomere, oder Enantiomere handelt.



Aufgabe 3: Additionen (12 Punkte)

Zeichnen Sie die jeweiligen Produkte der folgenden Additionen mit dem Edukt **18**. Die Stereochemie darf vernachlässigt werden.

18

1.
$$B_2H_6$$
2. H_2O_2/OH^{\odot}

18

1. OsO_4
2. H_2O
18

18

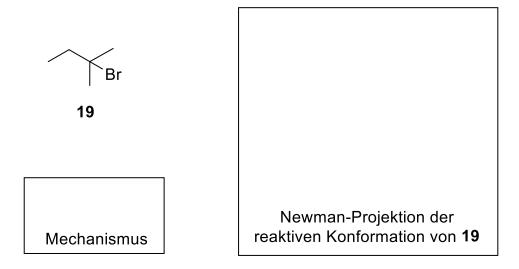
 $H_2 / Pd-C$
18

 Br_2
18

Aufgabe 4: Eliminierungen (8+5=13 Punkte)

a) Ergänzen Sie folgende Eliminierungen der Edukte **19** und **20** mit den fehlenden Hauptprodukten und den fehlenden Reagenzien.

b) Nennen Sie den Mechanismus für die Elimierung des Eduktes **19** mit NaOMe und zeichnen Sie die reaktive Konformation des Eduktes **19** für die Eliminierung in der Newman-Projektion entlang der C2-C3-Bindung, C2 vorne.



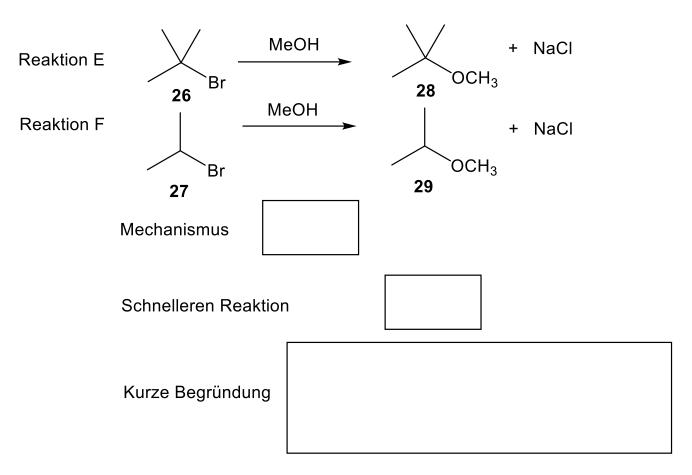
Aufgabe 5: Nucleophile Substitution (15+4=19 Punkte)

a) Geben Sie bei den nachfolgenden Reaktionspaaren A/B, C/D und E/F jeweils die Abkürzung für den Mechanismus an und beantworten Sie jeweils die Frage, welche Reaktion die schnellere ist. Begründen Sie Ihre Entscheidung bezüglich der relativen Reaktionsgeschwindigkeit kurz mit wenigen Stichworten.

Reaktion A	22	Me ₂ N-CHO	OCH ₃	+ Nal
Reaktion B	23 CI	NaOCH ₃ Me ₂ N-CHO	OCH ₃	+ NaCl
	Mechanismus			
	Schnellere Rea	ktion		
	Kurze Begründ	ung		

Reaktion C	23 CI	NaOCH ₃ Me ₂ N-CHO	OCH ₃	+	NaCl
Reaktion D	23 CI	NaSCH ₃ Me ₂ N-CHO	SCH ₃ 25	+	NaCl
	Mechanismus				
	Schnelleren Re	eaktion			

Kurze Begründung

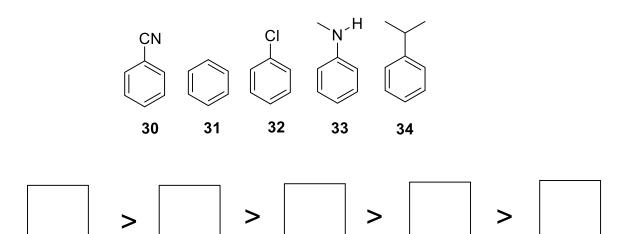


b) Welches Molekül der folgenden Paare ist jeweils das bessere Nukleophil? Markieren Sie es jeweils.

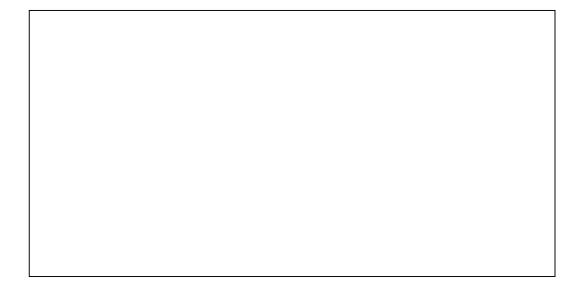
$$H_3C$$
— NH_2 / NH_3
 $O = C(CH_3)_3$ / $O = CH_3$
 $CCI_3COO = / CH_3COO = /$

Aufgabe 6: Elektrophile aromatische Substitution (5+3+4=12 Punkte)

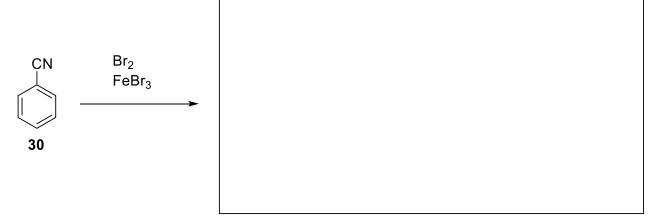
a) Ordnen Sie die folgenden Aromaten **30-34** nach fallender Reaktivität gegenüber Elektrophilen.



b) Für den Aromaten **33** kann die veränderte Reaktivität im Vergleich zu Benzol mit entsprechenden Resonanzstrukturen begründet werden. Zeichnen Sie zur Begründung drei Resonanzstrukturen der Verbindung **33**.



c) Welche Hauptprodukte entstehen bei der elektrophilen Bromierung der Verbindungen **30** und **34**? Zeichnen Sie die Hauptprodukte.





Aufgabe 7: Carbonylreaktionen (7+2 = 9 Punkte)

a) Geben Sie die jeweils das Hauptprodukt der folgenden Reaktionen von Verbindung **35** an. Auf die Stereochemie muss nicht geachtet werden.

b) Geben Sie das Hauptprodukt der folgenden Reaktion von Verbindung **36** an. Auf die Stereochemie muss nicht geachtet werden.

Konzeptpapier

Konzeptpapier

Konzeptpapier