Institut für Organische Chemie Karlsruher Institut für Technologie (KIT)

Klausur zur Vorlesung Organische Chemie 1 (Sommersemester 2025)

am Donnerstag, den 7. August 2025

Name:				Vorname:													
Unters	schr	ift:															
Matrikelnummer:						Studiengang:											
		1										П			ı		
Aufgabe	1		2		3		4	ı		5		6			7		
Punkte	12	22		14		13	3	1	0		14			15			
Erreicht		а	b	С	d	а	b	а	b	а	b	а	b	С	а	b	С

Summe der erreichten Punkte:

von 102 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 (12 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.

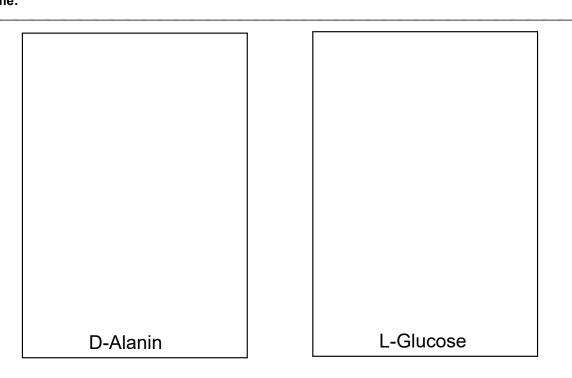
Welche Verbindung ist ein	Hier die Verbindungsnummer(n) angeben!
Carbonsäureester?	
Imin?	
Amin?	
Aldehyd?	
Alken?	
Carbonsäureamid?	
Aromat?	
Acetal?	
Keton?	
Verbindungsnummer	Die Verbindung ist ein
7	
8	

Aufgabe 2: Konstitution und Stereochemie (7+6+5+4=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.

b) Kreuzen Sie bei den unten gezeichneten Verbindungen **15-20** diejenigen an, die chiral sind.

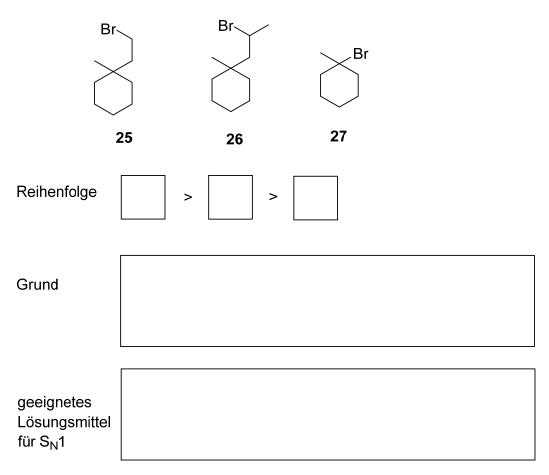
c) Zeichnen Sie D-Alanin und L-Glucose in der Fischer-Projektion.



d) Geben Sie rechts neben den dargestellten Verbindungen **21a-24b** an, ob es sich bei den folgenden Paaren von Verbindungen um Konstitutionsisomere, Konformationsisomere, Diastereomere, oder Enantiomere handelt, oder, ob die Verbindungen identisch sind.

Aufgabe 3: Nucleophile Substitutionen (7+7=14 Punkte)

a) Ordnen Sie die Verbindungen **25-27** hinsichtlich ihrer Reaktivität in einer S_N 1-Reaktion mit MeOH als Nucleophil und geben Sie stichwortartig den Grund für die Reaktivitätsreihenfolge an. Geben Sie ein geeignetes Lösungsmittel für die S_N 1-Reaktion an.

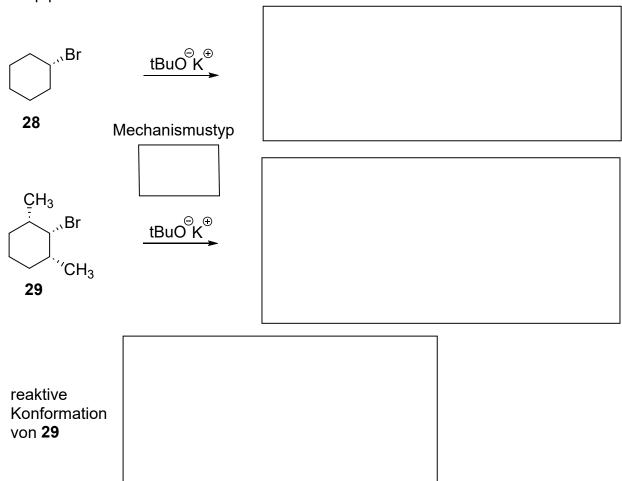


b) Ordnen Sie die Verbindungen **25-27** hinsichtlich ihrer Reaktivität in einer S_N 2-Reaktion mit NaOMe als Nucleophil. Geben Sie stichwortartig den Grund für die Reaktivitätsreihenfolge an. Geben Sie ein geeignetes Lösungsmittel für die S_N 2-Reaktion an.

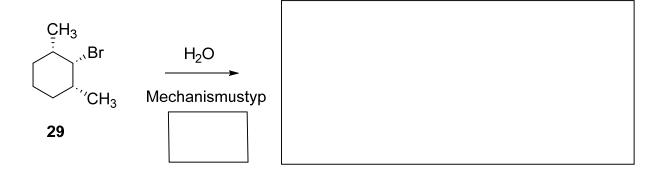
Reihenfolge	>
Grund	
geeignetes Lösungsmittel für S _N 2	

Aufgabe 4: Eliminierung und nucleophile Substitution (10+3=13 Punkte)

a) Geben Sie jeweils die Hauptprodukte der folgenden Eliminierungen von **28** und **29** an, zeichnen Sie die reaktive Sesselkonformation von **29** und geben Sie den Mechanismustyp dieser beiden Reaktionen an. Beachten Sie, dass auch zwei Hauptprodukte entstehen können.



b) Führt man die Eliminierung von **29** als Solvolyse in Wasser durch, beobachtet man neben der Eliminierung noch eine zweite Reaktion. Geben Sie das Produkt und den Mechanismustyp an.



Aufgabe 5: Mesomerie und Carbokationen (4+6=10 Punkte)

a) Ordnen Sie die folgenden Carbokationen 30-33 nach fallender Stabilität.

$$H_3C \xrightarrow{\oplus} CH_3 \xrightarrow{CH_2} CH_3 \xrightarrow{CH_3} CH_3 \xrightarrow{CH_3} > \boxed{} > \boxed{} > \boxed{}$$
30 31 32 33

b) Für eines der Carbokationen aus der Reihe **30-33** kann die Stabilität mit mesomeren Grenzstrukturen begründet werden. Zeichnen Sie alle sinnvollen Resonanzstrukturen. Wie nennt man den stabilisierenden Effekt bei den anderen drei Carbokationen?

Resonanzstrukturen des einen Carbokations

Stabilisierender Effekt bei den anderen drei Carbokationen

Aufgabe 6: Elektrophile aromatische Substitution (5+3+6=14 Punkte)

a) Ordnen Sie die folgenden Aromaten **34-38** nach steigender Reaktivität bezüglich der elektrophilen Substitution.

b) Für zwei der unter a) dargestellten Aromaten **35-38** kann die veränderte Reaktivität am Aromaten bezüglich der elektrophilen Substitution im Vergleich zu Benzol (**34**) mit entsprechenden Resonanzstrukturen begründet werden. Zeichnen Sie für <u>einen dieser beiden Aromaten</u> drei Resonanzstrukturen.

c) Welche Produkte entstehen bei der elektrophilen Nitrierung von **35** und **36**? Zeichnen Sie die Produkte. Beachten Sie, dass auch mehrere Produkte möglich sind.

Aufgabe 7: Carbonylreaktionen (5+7+3=15 Punkte)

a) Geben Sie die Produkte der folgenden Reaktionen von **39** und **40** an. Auf die Stereochemie muss nicht geachtet werden.

$$\begin{array}{c}
1. \text{ LiAlH}_4 \\
2. \text{ H}_2\text{O}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
1. \text{ LiAlH}_4 \\
2. \text{ H}_2\text{O}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
40
\end{array}$$

b) Geben Sie die Produkte der folgenden Reaktionen von **41** an. Auf die Stereochemie muss nicht geachtet werden.

c) Welches Produkt entsteht bei der Reduktion von D-Glucose mit NaBH₄? Zeichnen Sie die Struktur in der Fischer-Projektion.

1. NaBH₄ 2. H⁺/H₂O D-Glucose

Klausur	Vorlesung	Organische	Chemie 1	, 2025
Name:				

Seite 12 von 14

Konzeptpapier

Klausur	Vorlesung	Organische	Chemie 1	I, 2025
Name:	_	_		

Seite 13 von 14

Konzeptpapier

Klausur	Vorlesung	Organische	Chemie 1	1, 2025	5
Name:					

Seite 14 von 14

Konzeptpapier