# CAU-Symbol

Christian-Albrechts-Universität zu Kiel ― Otto Diels-Institut für Organische Chemie

# DECKBLATT PRÜFUNGSLEISTUNG

**PERSÖNLICHE ANGABEN:**

Name und Vorname:………………………..………………………………………………………………….

Matrikelnummer: ………………..…………………

** Diplom** Chemie oder Wirtschaftschemie ** Diplom** Biochemie/Molekularbiologie

** B.Sc.** Chemie oder Wirtschaftschemie ** B.Sc.** Biochemie/Molekularbiologie

** LA Gymnasium/ Realschule  Zweifach-Bachelor**

** Anders:** ……..……………………………………

**ANGABEN ZUR PRÜFUNG:**

**Lehrveranstaltungsbezeichnung**: Organische Chemie 1: Organische Synthese und Reaktionsmechanismen

**Prüfungsfach**: Organische Chemie

**Art der Prüfungsleistung**: Klausur

**Prüfer**: Prof. Herges

**Prüftermin**: 12.10.2011

**Modulnummer**: **** chem 0303 **** chem 0311

**** 1. Prüfung **** 1. Wiederholungsprüfung **** 2. Wiederholungsprüfung

**ERKLÄRUNG ZUR PRÜFUNGSFÄHIGKEIT:** Hiermit erkläre ich gemäß §9 Abs. 6 PVO,  
dass ich prüfungsfähig bin:

Kiel, den ………………………………Unterschrift:…………………………………………………

***NICHT MIT BLEISTIFT*** *ODER ROTSTIFT SCHREIBEN!!*

**PRÜFUNGSERGEBNIS:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Zulässige Notenwerte** | **1** | **1,3** | | **1,7** | | **2,0** | | **2,3** | | **2,7** | | **3,0** | | **3,3** | | **3,7** | | **4,0** | | **5,0** |
| **Punkte** | ≥ 91,5 | 86,5-91 | | 82,5-86 | | 78,5-82 | | 74,5-78 | | 70,5-74 | | 66,5-70 | | 62,5-66 | | 58,5-62 | | 50-58 | | < 50 |
| **Aufgabe** | **1** | | **2** | | **3** | | **4** | | **5** | | **6** | | **7** | | **8** | | **9** | | **** | |
| **Punkte** | 12 | | 5 | | 8 | | 16 | | 4 | | 20 | | 16 | | 11 | | 8 | | 100 | |
| **erreicht** |  | |  | |  | |  | |  | |  | |  | |  | |  | |  | |

**Note**: ..………………………….

Unterschrift Prüfer/in (eventuell Zweitkorrektor/in bei Wiederholungspr.)

Kiel, den ……………………………… Prüfer/in:…………………………………………………

Kiel, den ……………………………… Zweitprüfer/in:…………………………………………………

Gegen die Benotung kann bis zu einem Monat nach Bekanntgabe schriftlich oder zur Niederschrift bei dem zuständigen Prüfungsausschuss Widerspruch eingelegt werden. Erfolgt dieser nicht, wird die Benotung unwider­ruflich anerkannt. Innerhalb eines Jahres kann auf Antrag in die schriftliche Prüfungsarbeit Einsicht genommen werden. Die Einsichtnahme der Klausuren im Anschluss an den Prüfungszeitraum erfolgt entsprechend den Regelungen des Faches.

**1.** Ester Carbinale versucht die folgenden Reaktionen in ihrem Organik-Grundpraktikum. Kein einziger Ansatz ergibt das gewünschte Produkt. Geben sie das entstehende Produkt an und begründen Sie kurz warum das gewünschte Produkt nicht entsteht.

a)



b)



c)



d)



e)



f)



/ 12 Punkte

**2.** Was erhält man, wenn man 2-Methylpropanamid unter den Bedingungen des Hofmann-Abbaus mit Brom

1. in Ethanol / Natriumethanolat und in
2. wäßriger NaOH

umsetzt?



/ 5 Punkte

**3.** Labetalol ist ein Wirkstoff zur Behandlung von erhöhtem Blutdruck. Auf dem Beipackzettel ist folgende Formal angegeben:



a) Labetalol ist laut Hersteller ein Salz. Wie sieht die Struktur genau aus?

b) Was passiert mit Labetalol, wenn man es mit einem Überschuss an NaOH behandelt und erhitzt?



c) Welche Produkte werden gebildet, wenn man Labetalol mit 6 molarer HCl behandelt und erhitzt?



/ 8 Punkte

**4.** Zeigen Sie, wie man 2-Cyclopentyl-*N,N*-dimethylethanamin aus den folgenden Startmaterialien synthetisiert.

a)



b)



c)



d)



/ 16 Punkte

**5.** Acelsulfam-K ist ein Süßstoff, der in vielen Light-Produkten als Zuckerersatz verwendet wird. Es ist ca. 200 mal so süß wie Saccharose und wird vom Körper unverändert wieder ausgeschieden. Vervollständigen Sie die Synthese:



Das dabei verwendete Diketen kann aus einer besonderen [2+2] Cycloaddition gewonnen werden, die ohne Belichtung abläuft. Wie sieht die Verbindung aus, aus der das Diketen gewonnen wird?



/ 4 Punkte

**6.** 4-Methyl-1-penten kann durch zwei radikalische Substitutionsreaktionen in die gezeigte deuterierte Verbindung umgesetzt werden. Vervollständigen Sie das Reaktionsschema und schreiben Sie die beiden Mechanismen (ohne Kettenabbruch) der radikalischen Substitutionen auf.



a) 1. Mechanismus:

b) 2. Mechanismus:

c) Bei der ersten Reaktion kann ein Nebenprodukt auftreten. Wie sieht dieses aus?



/ 20 Punkte

**7.** Wie stellt man im Labor folgende Verbindungen her? Jedes Produkt sollte ausgehend von einem Alken mit der gleichen Anzahl von Kohlenstoffatomen wie das Produkt hergestellt werden. Verwenden Sie dabei maximal zwei Reaktionsschritte und beachten Sie, dass die Reaktion eindeutig verläuft.



/ 16 Punkte

**8.** Geben Sie die Produkte an, die man erhält, wenn man die folgenden Verbindungen mit Periodsäure behandelt.

a)



b)



c)



d) RNA reagiert am 3’-Endemit Periodsäure. Das Produkt reagiert mit Natronlauge.



Warum reagiert RNA nur am 3’-Ende?

Warum reagiert das Produkt der Reaktion mit Periodsäure mit Natronlauge?

Um welche Art von Reaktion handelt es sich im letzten Schritt?

Warum reagiert DNA nicht mit Periodsäure?

/ 11 Punkte

**9.** Stellen Sie folgende Verbindungen aus Benzol her.

a)



b)



Welches Problem tritt bei der ersten Stufe dieser Reaktion auf?

/ 8 Punkte