

2. Klausur zur Vorlesung Organische Chemie II im WS 2008/09

Fr. 17. 04. 2009 13⁰⁰-14³⁰

Vorname: _____ Matrikel-Nr.: _____
 Nachname: _____ Studiengang / Semester: _____
 Unterschrift: _____

Antworten Sie **so knapp wie möglich** aber so detailliert wie nötig direkt **unter den Fragen**.
Rückseiten (=Schmierpapier) und **extra Blätter** werden **nicht gewertet!**
 Verboten sind Aufzeichnungen, Bücher & rote Farben. Max: 40 Pkt. best. ab 20 Pkt.

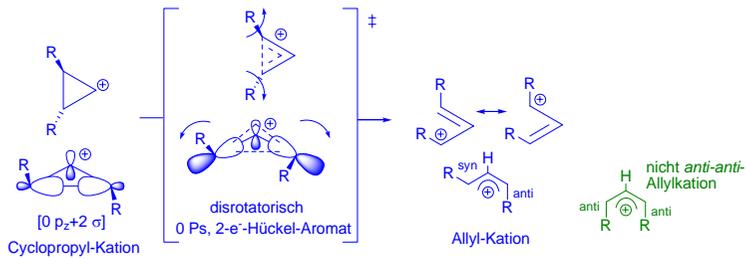
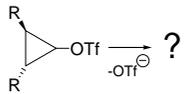
1^(6Pkt) Erklären Sie: Pyridin $\xrightarrow{?}$ 2-Aminopyridin
 Mechanismus (Name? Intermediat?)

Tschitschibabin-Pyridin-Substitution



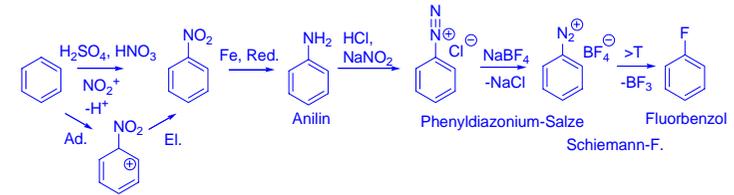
Nukleophile aromatische Substitution^v via Meisenheimer-Intermediat^v

2^(6Pkt) Das Cyclopropyltriflat bildet in polaren Solventien ein Allylkation. Erklären Sie mechanistisch die Stereochemie dieser Reaktion (Name?) durch ein Orbitalmodell.

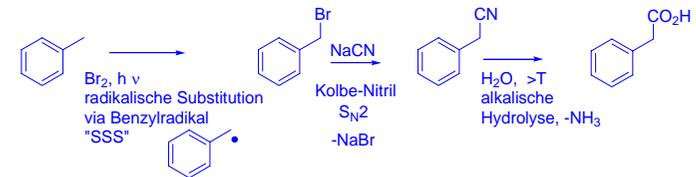


Elektrocyclische Ringöffnung

3^(6Pkt) Erklären Sie: Benzol $\xrightarrow[?]{\text{Reagenzien}}$ Anilin $\xrightarrow[?]{\text{Reagenzien}}$ Fluorbenzol
 Syntheseschritte



4^(6Pkt) Erklären Sie: Toluol $\xrightarrow[?]{\text{Reagenzien}}$ Benzylbromid $\xrightarrow[?]{\text{Reagenzien}}$ Phenyl-essigsäure
 Syntheseschritte



5^(10Pkt) Erklären Sie: Naphthol $\xrightarrow[?]{\text{Reagenzien}}$ Säure-Amid $\xrightarrow[?]{\text{Mechanismus Intermediate}}$ 2-Aminonaphthalin

