

**Informationen zur 1. Klausur „Einführung in die
Organische Chemie – OC-0“
im SoSe2006 am 17.06.2006 für Chemiker, BMC und LA**

Beginn der Klausur: 9.00Uhr
Ende: ca. 11.00Uhr

Raumaufteilung:

Studenten/innen mit Nachnamen von:

A bis C → HS23 (2.Stock über grosser HS der Chemie)

D bis H → HS21 (Jakob-Welder-Weg 11, ggü ReWi/NatFak)

I bis Z → Hörsaal S1 (FB Sport, Albert-Schweitzer-Straße 22)

Erlaubte Hilfsmittel:

Nicht-programmierbarer Taschenrechner,
Tetraedermodell

Die Platzierung der Studenten erfolgt nach Anweisung der Assistenten!

Jede Abgabe einer Klausur wird als Versuch gewertet!

Benötigte Punktzahl zum Bestehen:

Mind. 50% (Σ 100Punkte) nach 2 Klausuren für Chemiker und BMC,
mind. 45% (Σ 90Punkte) nach 2 Klausuren für LA

Übungen zur Einführung in die organische Chemie im SS 2006

Übung 8

Aufgabe 1:

Stellen Sie ausgehend von Benzol die folgenden Verbindungen her (Mechanismus)!

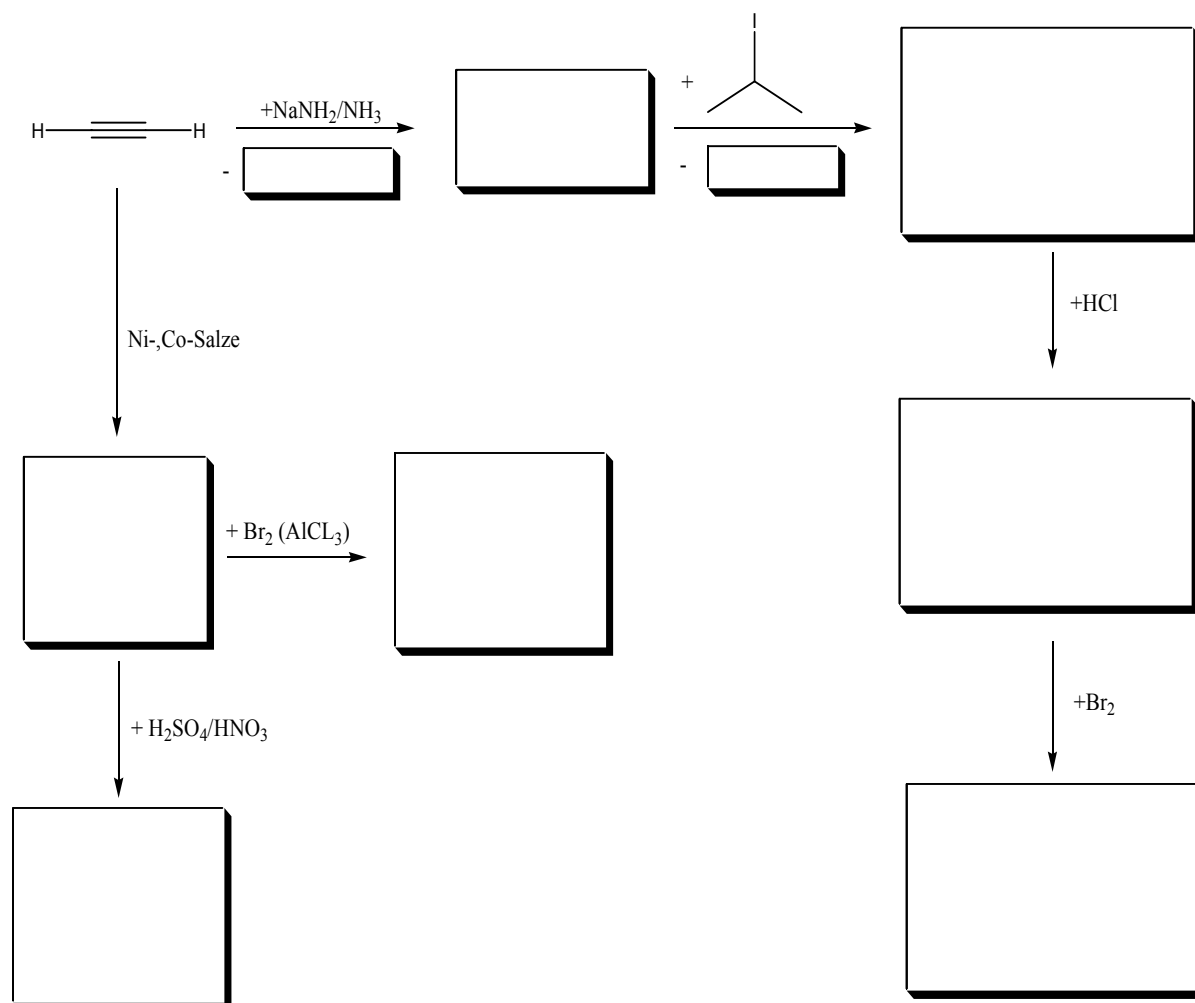
- a) Chlorbenzol
- b) Benzolsulfonsäure
- c) Nitrobenzol

Aufgabe 2:

Geben Sie das Energiediagramm zu der Reaktion in Aufgabe 1a) an und beschriften Sie es!

Aufgabe 3:

Vervollständigen Sie das Diagramm!



Aufgabe 4:

Setzen Sie 4-Methylhex-2-in mit Wasser, Schwefelsäure und Quecksilber(II)Sulfat um!
Benennen Sie das Produkt!