

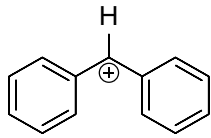
Name:

Matrikelnummer:

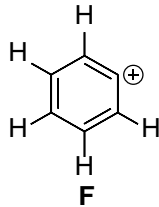
Vorlesung OCII - Reaktionsmechanismen, SS 2017 (Dr. M. Weinhart)

Quickie Nr. 4: Eliminierung

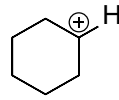
**Aufgabe 1.** Ordnen Sie folgende Carbeniumionen nach **zunehmender** Stabilität.



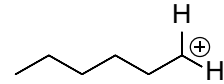
E



F



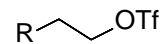
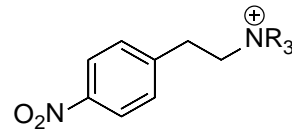
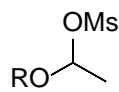
G



H

Am stabilsten                      E                      >                      G                      >                      H                      >                      F                      am wenigsten stabil

**Aufgabe 2.** Nach welchem der drei Mechanismen, die Sie in der Vorlesung kennengelernt haben, eliminieren folgende Substrate vermutlich? Welche Reaktionsbedingungen (Base, falls notwendig; Säure, Lösungsmittel, Temperatur) würden Sie anwenden, um ihren vorgeschlagenen Mechanismus zu unterstützen.



Mechanismus

E1

E1cb

E2

Lösungsmittel

protisch

protisch

aprotisch

Temperatur

hoch

hoch

hoch

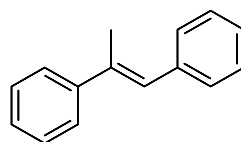
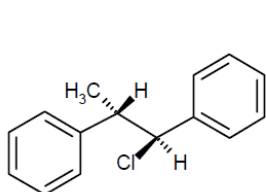
Säure/Base

--

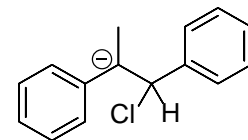
NaOEt

DBU

**Aufgabe 3.** Geben Sie das Produkt folgender Umsetzung an und zeichnen Sie das Zwischenprodukt.



Produkt



Zwischenprodukt