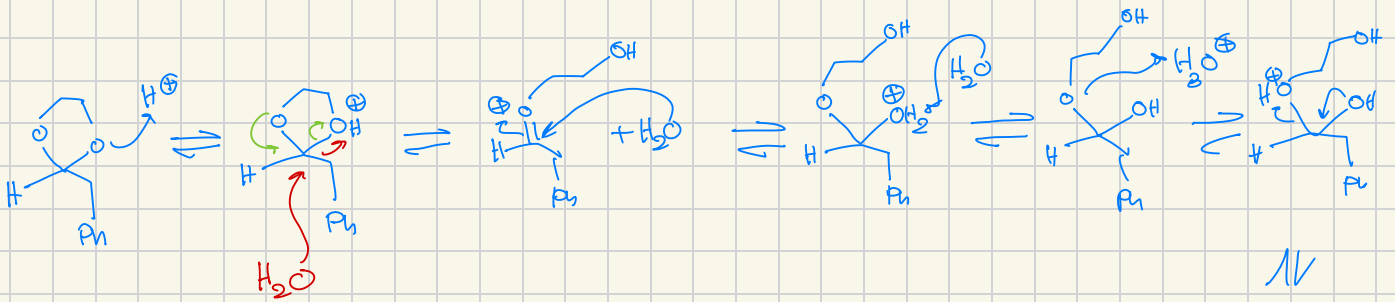
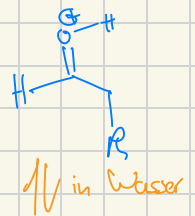


# Woche 5

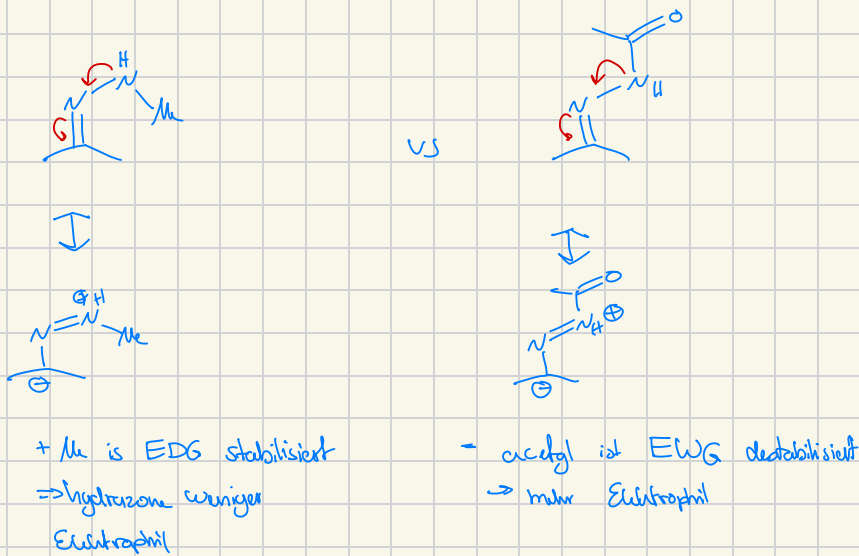
A1)



Nie ein direkter Angriff, immer über das Oxonium/Iminium ion



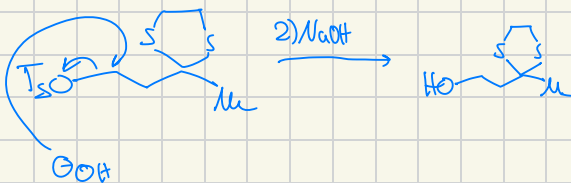
A2)



A3)

a) Dithiole sind wie Diols Mechanismus wie bei der Acetal-Bildung

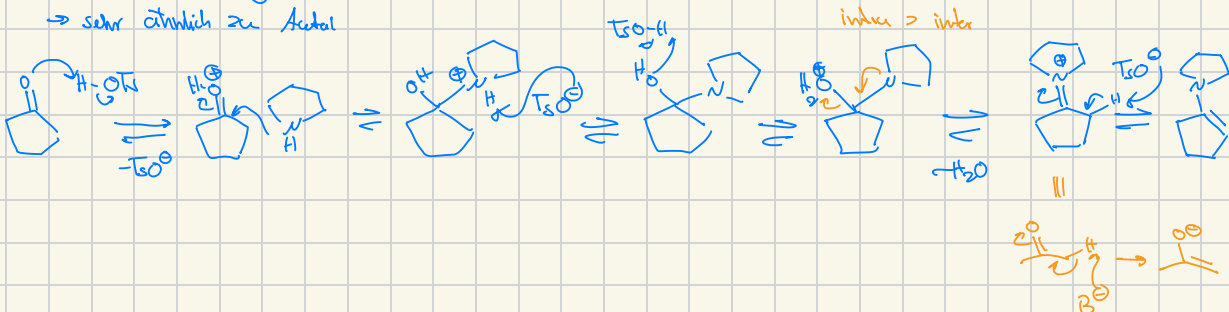
0. Auch hier gehen wir immer über die intra molekulare Eliminierung



TsO ist basisch labile protecting group für alcohole

b) Enamine bildung, findet ihr das Mechanismus schwer?

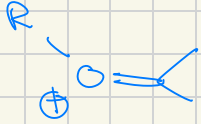
→ sehr ähnlich zu Acetal



c) ist klar

4)

Die wichtigsten Intermediate sind Oxonium- & Iminiumion



reagiert nur  
als Elektrophil

→ bildet Acetal

vs



Reagiert als Säure

→ bildet Imin

6)

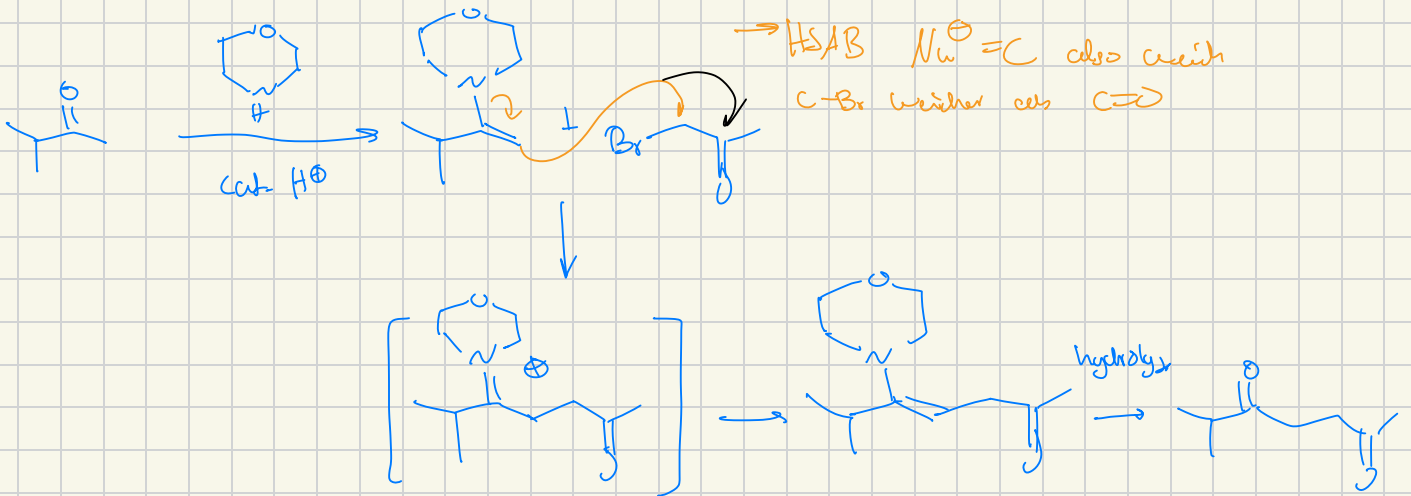
Wir sehen ein Enamin, das man es "Klick" machen, das wir aus einem Carbonyl + 2° Amin herstellen können.

• Enamine können wie Endole als Nucleophile am  $C_\alpha$  agieren

→ wird also irgendwo angreifen

wo greift es an?

→ HSAB  $Nu^- = C$  also weicht  
C-Br weicher als C=O



nicht das Produkt  
bzw nicht sehr stabil

0 sterisch