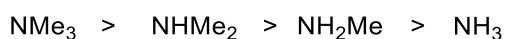


Übungen Organische Chemie II (OC-II)

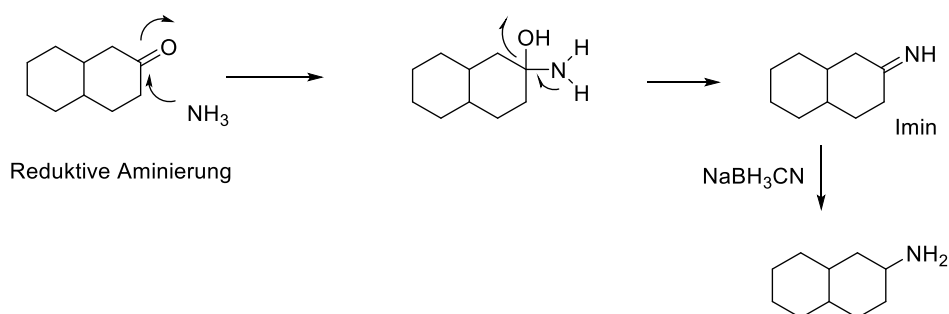
8. Übungsblatt (Lösungen)

1. Ordnen Sie die folgenden Amine nach ihrer Basizität. (Von hoch zu tief). Erklären Sie Ihre Sortierung.

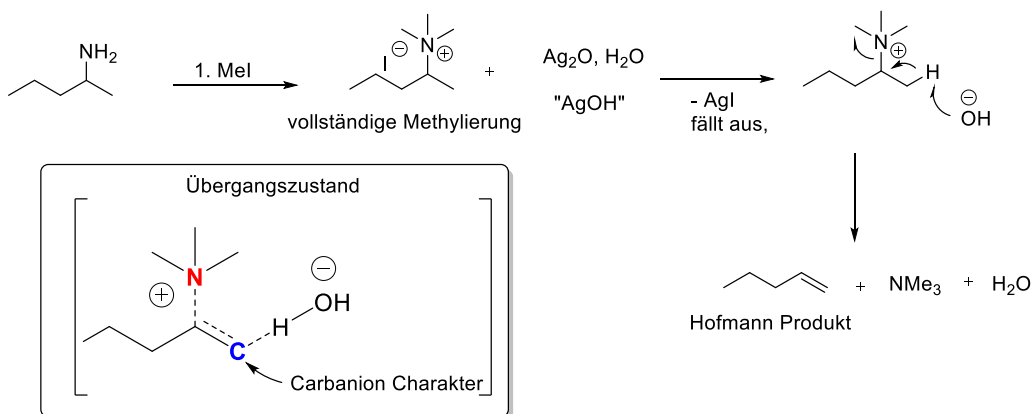


- elektronenschiebender Effekt der Alkylgruppen erhöht die elektronendichte am N-Atom
- leichter protonierbar

2. Welches Produkt erwarten Sie bei der folgenden Reaktion? Beschreiben Sie den Mechanismus.

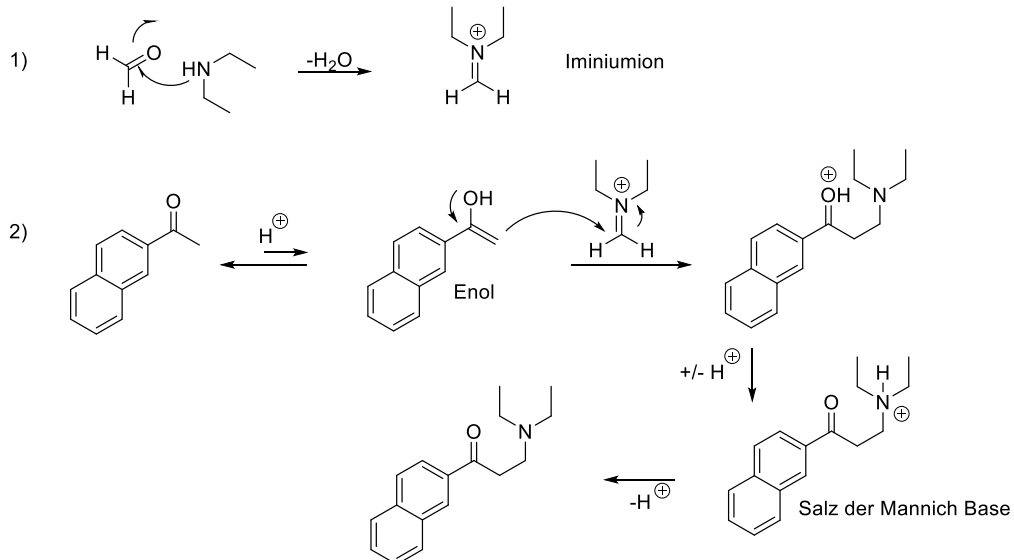
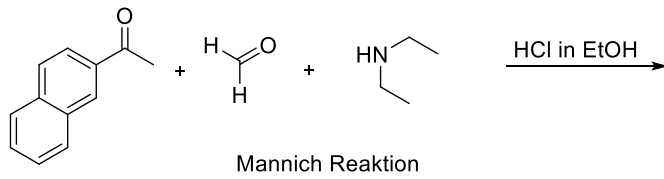


3. Welches Produkt erwarten Sie bei der folgenden Umsetzung? Erklären Sie den Mechanismus und die Reaktivität.

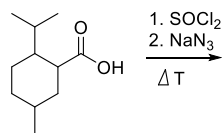


- NMe₃ – Schlechte Abgangsgruppe.
- Ablösung des Protons durch die Base und die Abspaltung der Abgangsgruppe verläuft nicht synchron (E1cb).
- Übergangszustand hat eine negative Partialladung (Carbanion Charakter).
- Abspaltung des Protons erfolgt am weniger substituierten C-Atom.
- Alkylgruppen sind elektronenschiebend und destabilisieren, somit die Partialladung (Daher Hofmann und nicht Saytzeff Produkt).

4. Welches Produkt erwarten sie bei der folgenden Reaktion? Geben Sie den Mechanismus und den Namen der Reaktion an.



5. Welches Produkt erwarten Sie für die folgende Umsetzung? Beschreiben Sie den Mechanismus. Wie heißt die Reaktion?



Curtius Abbau

