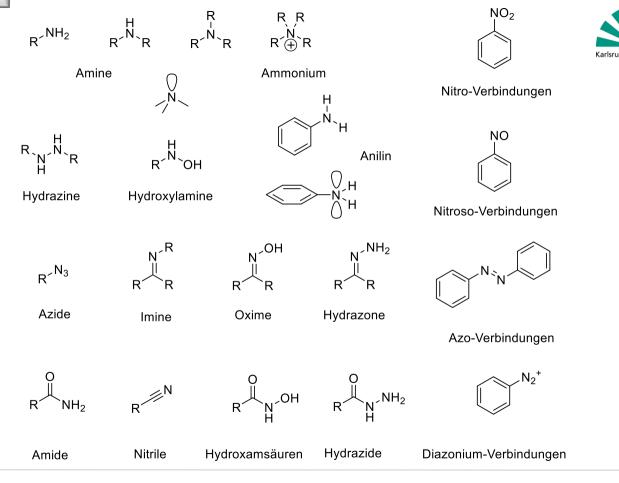


Organische Chemie I – Teil 18

Stefan Bräse Institut für Organische Chemie & Institut für Biologische und Chemische Systeme



Übersicht



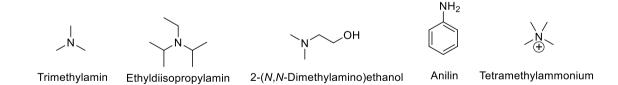
Amine



- Alkylamine oder Aminoalkane
- Aliphatische Amine sind sp³-hybridisiert
- basisch und nucleophil

$$R_{R^2}^{1/N}R^3$$
 rasch

$$R^{1}R^{2} R^{2}$$



Amine



basisch und nucleophil

Ammonium-Derivat	pK_a
MeNH ₃ ⁺	10.6
EtNH ₃ ⁺	10.8
$Et_2NH_2^+$	11.0
Et_3NH^+	10.8
PhNH ₃ ⁺	4.6
PhCH ₂ NH ₃ ⁺	9.3

Konjugierte Säure	pK _s	Konjugierte Base
$\overset{\oplus}{NH}_{4}$	9.25	INH ₃
+I H ₃ C-►NH ₃ Stabg.	10.6	H IN-←-CH₃ Destab. H
$\stackrel{\oplus}{ \longrightarrow} \!$	4.6	Stabil.
⊕NH ₂	8.0	<u>r</u> - <u>Z</u> -

Amine



Wasserstoffbrückenbindungen

Name	Formel	Smt.	Sdt.	Name	Formel	Smt.	Sdt.
Methylamin	CH ₃ NH ₂	-92	-6,5	n-Propylamin	C ₃ H ₇ NH ₂	-83	49
Dimethylamin	$(CH_3)_2NH$	-96	7	n-Butylamin	$C_4H_9NH_2$	-50	78
Trimethylamin	$(CH_3)_3N$	-117	3	Anilin	C ₆ H ₅ NH ₂	-6	184
Ethylamin	CH ₃ CH ₂ NH ₂	-80	17	Diphenylamin	$(C_6H_5)_2NH$	53	302
Diethylamin Triethylamin	(CH ₃ CH ₂) ₂ NH (CH ₃ CH ₂) ₃ N	−39 −115	55 89	N,N-Dimethylanilin	N(CH ₃) ₂	2,4	194

Amine – Vorkommen



HO — CH — CH2
$$\times$$
 NHR \times NHR \times CH2CH2 — NH2 OH \times NH2 OH \times CH3)3 OH \times OH, R = CH3 - Adrenalin \times OH, R = H - Noradrenalin \times Histamin \times Ethanolamin \times Cholin \times Histamin \times Cholin \times CH2 — CH2 \times CH2 — CH2 \times OH \times N(CH3)3 OH \times OH

28.06.2023

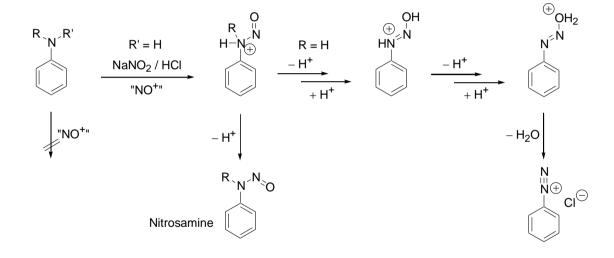
Aminsynthese



R Hal + NH₃ Base - Base · HHal R NH₂ R NH₂ Reduktion
$$\overline{z}$$
. B. Fe / HCl \overline{z} . B. Fe / HCl \overline{z} . B. Fe / HCl

Amine – Reaktionen

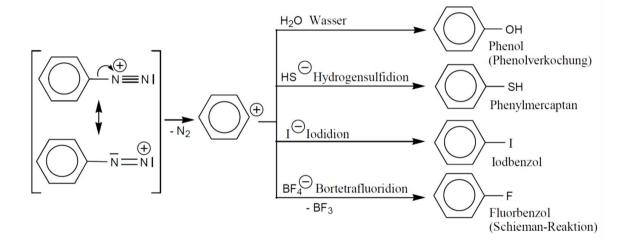




Karlsruher Institut für Technologie

Diazonium-Verbindungen I

- Sehr schwache Elektrophile
- N₂-Abspaltung bei leichter Erhitzung



Prof. Stefan Bräse – OCI SS 2023

Karlsruher Institut für Technologie

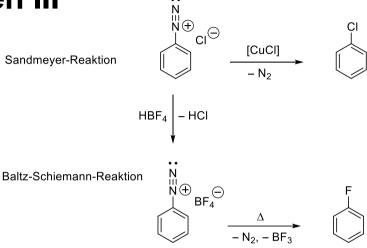
Diazonium-Verbindungen II

- Reaktion mit sehr aktivierten Aromaten zu Azo-Verbindungen Azo-Kupplung
- Typischer Vertreter: Methylorange

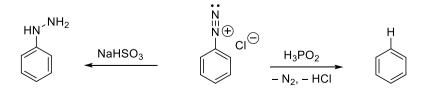
Diazonium-Verbindungen III

Diazoniumsalze als nützliche Intermediate:

Sandmeyer-Reaktion



Umsetzung mit Natriumhydrogensulfit oder unterphorsphoriger Säure:



Alkaloide



Alkaloide mit Pyrrolidinstruktur

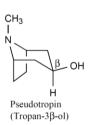
Alkaloide mit Indolstruktur

Alkaloide mit Chinolinstruktur

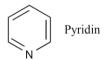
Tropan-Alkaloide



CH₃
N
OH
Tropin
(Tropan-3 α -ol)



Alkaloide mit Pyridin- und Piperidinstruktur

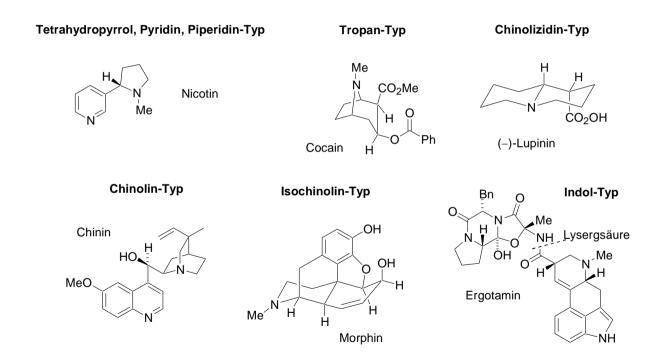


Morphin- und Isochinolin-Alkaloide

$$\begin{array}{c|c}
6 & & & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & & \\
7 & & & & & \\
7 & & & & & \\
7 & & & & & \\
7 & & & & & \\
7 & & & & & \\
7 & & & &$$

Alkaloide







Fragen?



Prof. Stefan Bräse – OCI SS 2023