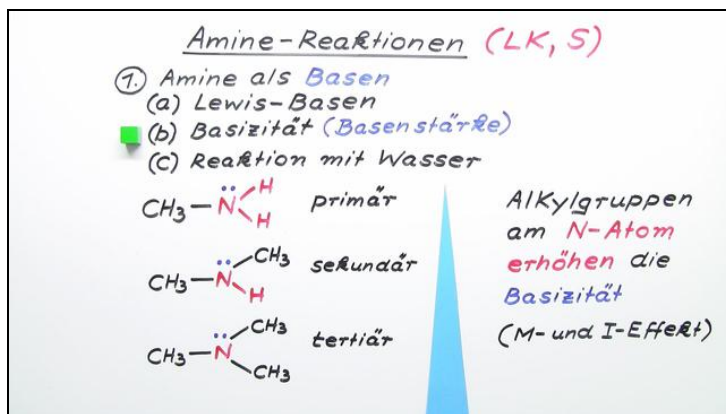




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Amine – typische Reaktionen (Vertiefungswissen)



- 1 **Erkenne die typischen Reaktionen von Aminen.**
- 2 Erkläre, was man unter Lewis-Basen versteht.
- 3 Beschreibe die Reaktionen der Amine mit Wasser und mit Chlorwasserstoff.
- 4 Bestimme die Lewis-Basenstärke folgender Verbindungen.
- 5 Ermittle die Reaktionsprodukte in folgenden Aminreaktionen.
- 6 Beschreibe den Mechanismus der Azokupplung.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Erkenne die typischen Reaktionen von Aminen.

Wähle die korrekten Reaktionen aus.

Amid-Synthese **A**

Aldolkondensation **B**

Hofmann-Reaktion **C**

Diazotierung **D**

Friedel-Crafts-Acylierung **E**



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Erkenne die typischen Reaktionen von Aminen.

#### 1. Tipp

Azoverbindungen enthalten Stickstoff.

---

#### 2. Tipp

Aldole enthalten keinen Stickstoff.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Erkenne die typischen Reaktionen von Aminen.

**Lösungsschlüssel:** A, C, D

Die korrekten Reaktionen, die mit Aminen stattfinden, sind:

**Amidsynthese:**

Hier reagiert ein Säurechlorid mit einem Amin zu einem Amid und Salzsäure.

**Hofmann-Reaktion:**

Bei der Hofmann-Reaktion geht es um die Eliminierungsreaktion quartärer Ammoniumsalze, welche durch Hitze und den Zusatz von Base ( $OH^-$ ) zu einem Alken und einem tertiären Amin sowie Wasser reagieren.

**Diazotierung:**

Die Diazotierung erfolgt meist am Stoff Anilin, welcher durch salpetrige Säure in ein sogenanntes Diazonium-Ion überführt wird. Dieses wird später zur Herstellung von Farbstoffen (Azofarbstoffen) genutzt.