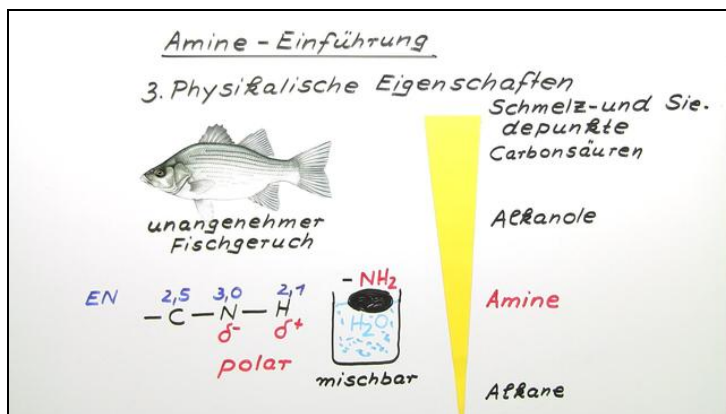




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

# Amine – Aufbau und Eigenschaften



- 1 Bestimme die Kettenlänge folgender Amine.
- 2 Beschreibe den Aufbau der Amine.
- 3 Ermittle die Schmelzpunkte der organischen Stoffklassen.
- 4 Erläutere, warum Amine bei tieferen Temperaturen schmelzen als Carbonsäuren.
- 5 Benenne die folgenden Amine.
- 6 Bestimme die Basizität der Stickstoffverbindungen.
- + 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](http://sofatutor.com)



## Bestimme die Kettenlänge folgender Amine.

Sortiere die Moleküle der Größe nach.

Butylamin

A

Propylamin

B

Methylamin

C

Pentylamin

D

Ethylamin

E

RICHTIGE REIHENFOLGE



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme die Kettenlänge folgender Amine.

#### 1. Tipp

Die Nomenklatur ist ähnlich wie bei den Alkanen. Die Vorsilbe verrät dir also die Anzahl der Kohlenstoffatome in der Kette.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme die Kettenlänge folgender Amine.

**Lösungsschlüssel:** C, E, B, A, D

Die korrekte Reihenfolge lautet:

1. Methylamin
2. Ethylamin
3. Propylamin
4. Butylamin
5. Pentylamin

Die jeweilige Nummer gibt auch gleichzeitig die Anzahl der Kohlenstoffatome in der Verbindung an. Die Nomenklatur ist also äquivalent zu der Benennung der einfachen Alkane. Methyl- ( $CH_3-$ ) steht also für eine Kette mit einem Kohlenstoffatom, Ethyl- ( $CH_3CH_2-$ ) für eine Kette mit zwei Kohlenstoffatomen, usw.

Der einzige Unterschied liegt darin, dass der Wortstamm „-amin“ angehängt wird.