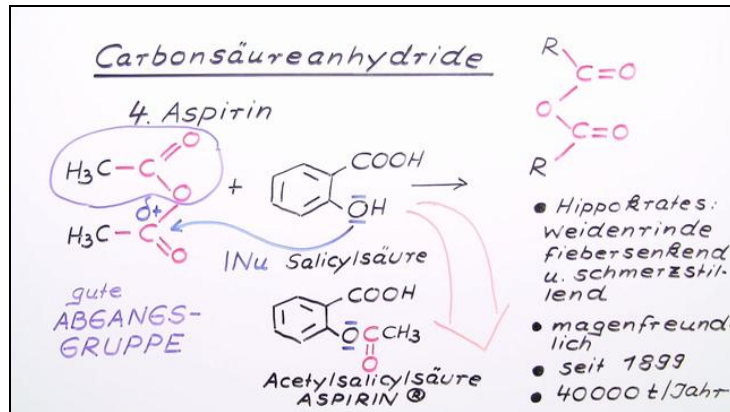




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

# Carbonsäureanhydride



- 1 Nenne die chemische Bezeichnung für Aspirin.
- 2 Benenne die Stoffgruppen der folgenden Beispiele.
- 3 Beschreibe die Herstellung von Carbonsäureanhydriden.
- 4 Bestimme die Namen der Carbonsäureanhydride.
- 5 Ermittle die korrekte Reaktivitätsreihenfolge der Carbonsäurederivate bei nucleophilen Angriffen.
- 6 Erkläre die Herstellung von Estern.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

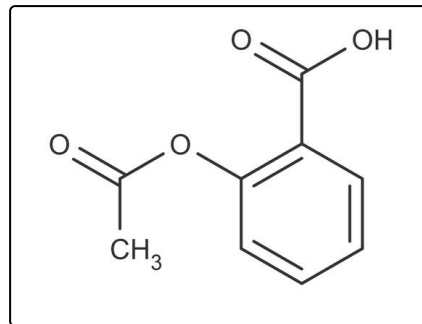


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)



## Nenne die chemische Bezeichnung für Aspirin.

Bringe die Buchstaben in die richtige Reihenfolge.



ä l A u l r c y c e l s e i  
a s y t

RICHTIGE REIHENFOLGE



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne die chemische Bezeichnung für Aspirin.

#### 1. Tipp

Ein Ausgangsstoff ist das Essigsäureanhydrid.

---

#### 2. Tipp

Der zweite Ausgangsstoff ist eine Säure.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne die chemische Bezeichnung für Aspirin.

**Lösungsschlüssel:** Acetylsalicylsäure

Bei *Aspirin* handelt es sich chemisch um die **Acetylsalicylsäure**. Sie wird aus dem *Essigsäureanhydrid* und der *Salicylsäure* hergestellt. Die *phenolische* OH-Gruppe der Salicylsäure wirkt als **Nucleophil**. Es bildet sich dann aus den beiden Stoffen ein *Ester*. Die Reaktion läuft deshalb so gut ab, weil das *Carboxylat-Ion* eine sehr gute *Abgangsgruppe* ist. Als Produkt entsteht *Acetylsalicylsäure*, das als Markenname **Aspirin** trägt. Der Wirkungsträger dieses Stoffes ist die Salicylsäure, die an sich sehr magenunfreundlich ist. Erst durch die Umwandlung zu Acetylsalicylsäure wird sie magenfreundlich.