




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

Aldehyde und Ketone – Beispiele

Beispiele von Aldehyden und
Ketonen 

1. Alkanale
2. Weitere Aldehyde
3. Beispiele für Ketone
4. Formalin zum Konservieren
5. Aceton im Stoffwechsel
6. Zusammenfassung

- 1 Benenne die besonderen organischen Moleküle.
- 2 Benenne die homologe Reihe der Aldehyde.
- 3 Beschreibe die Eigenschaften des Formaldehyds.
- 4 Beschreibe die Oxidierbarkeit von Aldehyden und Ketonen.
- 5 Vergleiche die Siedepunkte der organischen Stoffklassen.
- 6 Benenne die Ketone mit ihrem systematischen Namen.
- + 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)



Benenne die besonderen organischen Moleküle.

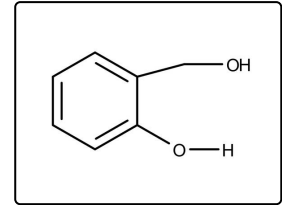
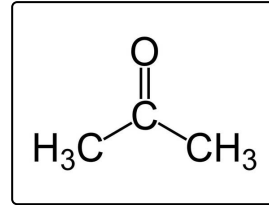
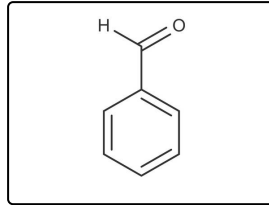
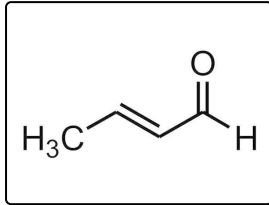
Ordne die Namen den Molekülen zu.

Aceton

Salicylaldehyd

Crotonaldehyd

Benzaldehyd



.....1

.....2

.....3

.....4



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die besonderen organischen Moleküle.

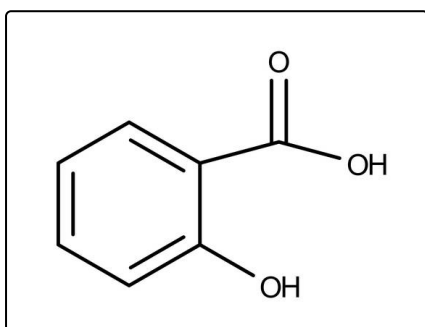
1. Tipp

Der systematische Name für Crotonaldehyd lautet Buten-2-al.

2. Tipp

Aceton kann man als Dimethylketon beschreiben.

3. Tipp



Salicylaldehyd leitet sich von der oben abgebildeten Salicylsäure ab.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die besonderen organischen Moleküle.

Lösungsschlüssel: 1: Crotonaldehyd // 2: Benzaldehyd // 3: Aceton // 4: Salicylaldehyd

Es gibt zahlreiche wichtige Aldehyde in der organischen Chemie und darüber hinaus in der Verarbeitung.

Crotonaldehyd (Buten-2-al) ist ein Abfallprodukt des Körpers nach übermäßigem Alkoholgenuß.

Benzaldehyd hat einen bittermandelähnlichen Geruch und ist der einfachste aromatische Aldehyd.

Benzaldehyd ist eine wichtige Grundchemikalie. Er kann beispielsweise zu Benzoesäure oxidiert werden.

Das Aceton (Propanon) ist eine der wichtigsten Grundchemikalien. Es ist, ähnlich wie Wasser, ein polares Lösungsmittel und wird oft als Lösungsmittel benutzt. So lassen sich mit Aceton beispielsweise Permanentmarkerspuren beseitigen.

Zuletzt stellt der Salicylaldehyd (2-Hydroxybenzaldehyd) einen wichtigen, auch bei Pflanzen vorkommenden, Duftstoff dar. Er ist ebenfalls ein wichtiges Zwischenprodukt bei der Arzneimittelsynthese und der Farbstoffchemie.