

Aldehyde und Ketone

Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



Aldehyde und _____ sind wichtige organische Verbindungen, die in der Chemie und auch im täglichen Leben eine große _____ spielen.

Beide sind Kohlenstoffverbindungen, was bedeutet, dass sie Kohlenstoffatome enthalten.

_____ haben eine spezielle Struktur: Ein Kohlenstoffatom ist an ein Wasserstoffatom und eine sogenannte _____ ($C=O$) gebunden. Diese

Carbonylgruppe macht Aldehyde reaktiv. Ein bekanntes Beispiel ist

_____, das in der Medizin und in der Produktion von Kunststoffen verwendet wird.

Ketone haben eine ähnliche _____ wie Aldehyde, aber anstelle des Wasserstoffatoms sind sie an zwei _____ gebunden. Ein Beispiel für ein Keton ist Aceton, das oft als Lösungsmittel genutzt wird.

Eine _____, die Aldehyde und Ketone gemeinsam haben, ist ihre Fähigkeit, mit anderen Stoffen zu reagieren und neue _____ zu

bilden. Sie sind auch leicht entflammbar, was bedeutet, dass sie schnell brennen können.

Beide Verbindungen können in der _____ vorkommen, aber sie werden auch industriell hergestellt. Sie finden Anwendung in Medizin,

_____, Landwirtschaft und sogar in Lebensmitteln. Sie sind aber auch

in _____ und Abwasser zu finden, und deshalb ist es wichtig, ihre

Konzentration in der _____ zu überwachen.

Verbindungen

Ketone

Kosmetik

Eigenschaft

Aldehyde

Kohlenstoffatome

Struktur

Rolle

Natur

Umwelt

Carbonylgruppe

Formaldehyd

Abgasen