

Die basenkatalysierte Umsetzung von Ketonen mit Schwefelwasserstoff [1]

VON PROF. DR. ROLAND MAYER, G. HILLER, DIPL.-CHEM. MARGOT NITZSCHKE UND
DIPL.-CHEM. J. JENTZSCH

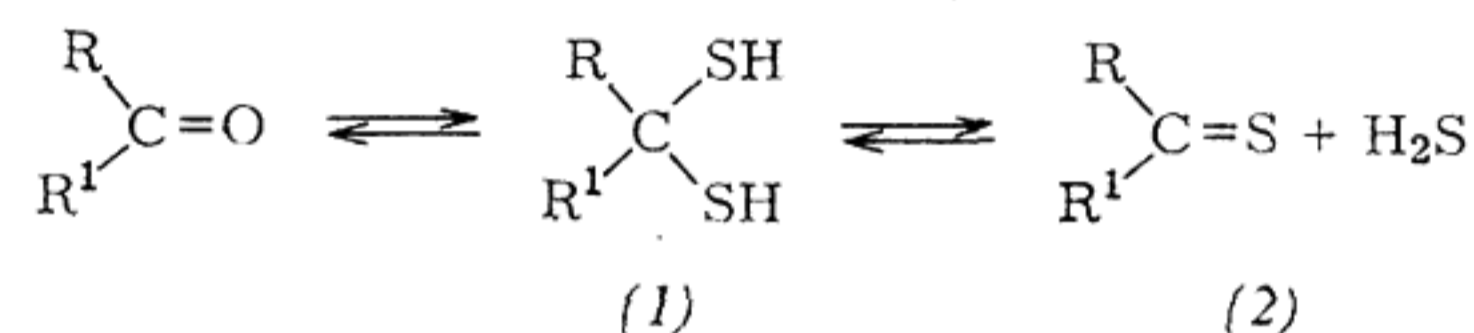
INSTITUT FÜR ORGANISCHE CHEMIE DER TECHNISCHEN UNIVERSITÄT DRESDEN

Monoketone reagieren mit Schwefelwasserstoff in Gegenwart basischer Katalysatoren zu geminalen Dithiolen oder Thioketonen. β -Diketone werden in Monothiodiketone überführt. α -Diketone lassen sich durch Schwefelwasserstoff in der Kälte bei Anwesenheit sekundärer oder tertiärer Amine selektiv zu Hydroxy- oder Monoketonen reduzieren.

Die basenkatalysierte Addition von Schwefelwasserstoff an Carbonylgruppen ist wenig untersucht worden, obwohl es sich um eine auch technisch leicht durchführbare Grundreaktion der organischen Chemie handelt und die billigen Zwischenprodukte in mannigfaltiger Weise zu Schwefelheterocyclen [2–4] abgewandelt werden können. Es soll daher zusammenfassend über einige neue Ergebnisse aus unserem Arbeitskreis berichtet werden.

Die basenkatalysierte Umsetzung der Monoketone mit Schwefelwasserstoff

Leitet man in die Lösung eines Monoketons bei Gegenwart eines basischen Katalysators Schwefelwasserstoff ein, so entstehen in unterschiedlichen Ausbeuten geminale Dithiole (1) oder in besonderen Fällen Thioketone (2).



a: R = R¹ = CH₃

b: R = CH₃; R¹ = C₂H₅

c: R = R¹ = C₂H₅

d: R = CH₃; R¹ = Cyclohexyl

e: R/R¹ = -(CH₂)₄-

f: R/R¹ = -(CH₂)₅-

g: R/R¹ = -(CH₂)₆-

h: R = CH₃; R¹ = C₆H₅

Für die geminalen Dithiole (1) haben wir diese einfache und meist ergiebige Synthese kürzlich beschrieben [2]: Schwefelwasserstoff und Ketone werden in Gegenwart von Ammoniak oder Aminen ohne Druck bei Zimmertemperatur umgesetzt. Unabhängig von uns bestätigte wenig später *Magnusson* [5] dieses Ergebnis.

Verbindungen des Typs (1) erhielten bereits 1952 *Cairns* und Mitarbeiter [6], als sie Schwefelwasserstoff auf Ketone oder Aldehyde bei mittlerer Temperatur und Drucken von 35 bis 8500 atm. einwirken ließen. Dabei führte ein Aminzusatz jedoch nicht wie in unserem Falle zu (1), sondern zu Polysulfiden; zudem stellte sich heraus, daß geminale Dithiole aus Aldehyden leichter gebildet werden als aus Ketonen und daß sterisch gehinderte Ketone unter diesen Bedingungen nur in geringem Maße reagieren.

Wir wissen seit kurzem, daß sich geminale Dithiole (1) sehr leicht bilden [7] und auch bei der Einwirkung von H₂S in der

[1] 17. Mitteilung über Vorstufen von Schwefel-Heterocyclen; 16. Mitteilung: *J. Franke* u. *R. Mayer*, *J. prakt. Chem.*, im Druck.

[2] *J. Jentzsch*, *J. Fabian* u. *R. Mayer*, *Chem. Ber.* 95, 1764 (1962).

[3] *B. Magnusson*, *Acta chem. scand.* 13, 1715 (1959); *R. Mayer* u. *J. Jentzsch*, *Angew. Chem.* 74, 292 (1962); *J. Jentzsch* u. *R. Mayer*, *J. prakt. Chem.* (4) 18, 211 (1962); *E. Campaigne* u. *B. E. Edwards*, *J. org. Chemistry* 27, 4488 (1962).

[4] *H. Barrera* u. *R. E. Lyle*, *J. org. Chemistry* 27, 641 (1962).

[5] *B. Magnusson*, *Acta chem. scand.* 16, 1536 (1962).

[6] *T. L. Cairns*, *G. L. Evans*, *A. W. Larchar* u. *B. C. McKusick*, *J. Amer. chem. Soc.* 74, 3982 (1952).

[7] Vgl. Vermutung von *E. Baumann*, *Ber. dtsh. chem. Ges.* 23, 1869 (1890); 28, 895 (1895).

Kälte auf basische Ketone [4] und Ketimine [5] entstehen. Ferner konnten gleichzeitig *Djerassi* [8] und wir [2] Enamine mit Schwefelwasserstoff unter milden Bedingungen zu geminalen Dithiolen spalten, unter denen nach *Nomura* und *Takeuchi* [9] ausschließlich Thioketone (2) oder deren Folgeprodukte entstehen sollten.

Auch im sauren Gebiet sind Verbindungen des Typs (1) zugänglich [10,11], doch sollen diese Reaktionen hier nicht behandelt werden.

Die Reaktionsbedingungen für die Synthese von geminalen Dithiolen oder Thioketonen richten sich nach den umzusetzenden Ketonen und lassen sich daher nur in Grenzen verallgemeinern. Temperaturen von 0 bis 20 °C haben sich als günstig erwiesen, bei höheren Temperaturen treten Schwefelheterocyclen als Sekundärprodukte auf. In Tabelle 1 sind die optimalen Bedingungen angeführt, unter denen aus Ketonen geminale Dithiole (1) oder Thioketone (2) entstehen.

Benzophenon reagiert nicht; Acetophenon bildet zunächst ein gelboranges Öl, das sich aber bei der Destillation zersetzt und in Thioacetophenon (2h) neben anderen Produkten, wie Äthylbenzol und Styrol, übergeht. Bei der Destillation des aus Methylcyclohexylketon und H₂S anfallenden Reaktionsproduktes wird H₂S eliminiert, wobei das unbeständige Thioketon (2d) entsteht. (2d) absorbiert bei 236 und 508 m μ (in Cyclohexan). Cycloheptanon wird in Cycloheptanthion (2g) übergeführt, das charakteristische Maxima bei 234 und 511 m μ (in Cyclohexan) aufweist.

Tabelle 1. Umsetzung von Monoketonen mit Schwefelwasserstoff zu geminalen Dithiolen oder Thioketonen. Temperatur: 0–20 °C; Reaktionszeit: 7 Std.; Lösungsmittel: 100 ml Dimethylformamid.

Keton 0,5 Mol	Amin 0,05 Mol	Produkt	Kp [°C/Torr]	Ausb. [%]	n _D ²⁵
Dimethyl-keton	Morpholin	(1a)	57/100	34	1,5069
Methyl-äthyl-keton	Morpholin	(1b)	73/73	44	1,5072
Diäthyl-keton	n-Butylamin	(1c)	72/30	31	1,5080
Cyclopentanon	Morpholin	(1e)	63/10	72	1,5469
Cyclohexanon	Morpholin	(1f)	84/12	83	1,5448
Cycloheptanon	n-Butylamin	(2g)	62/3	22	1,5563
Methylcyclohexyl-keton	n-Butylamin	(2d)	62/2	20	1,5158
Acetophenon	n-Butylamin	(2h)	120/15	12	1,5609

Als Katalysatoren eignen sich Ammoniak, primäre, sekundäre und prinzipiell auch tertiäre Amine (siehe Tabelle 2), während Alkalihydroxyde und Alkoholate nicht katalytisch wirken. Ein tertiäres Amin scheint das Keton aber nur dann in geeigneter Weise zu aktivieren, wenn Komplexbildung eintreten kann, wie dies beispielsweise für Cyclohexanon und Trimethylamin bei 0 °C [12] nachgewiesen worden ist.

Cyclohexanon liefert als einziges Keton unserer Reihe [13] mit H₂S und Triäthylamin – wenn auch nur in 11-

[8] *C. Djerassi* u. *B. Tursch*, *J. org. Chemistry* 27, 1041 (1962); vgl. *M. Demuyneck* u. *I. Vialle*, *Bull. Soc. chim. France* 1962, 2126.

[9] *Y. Nomura* u. *Y. Takeuchi*, *Bull. chem. Soc. Japan* 33, 1743 (1960).

[10] *R. Mayer* et al., unveröffentlichte Ergebnisse. Vgl. *G. A. Berchtold*, *B. E. Edwards*, *E. Campaigne* u. *M. Carmack*, *J. Amer. chem. Soc.* 81, 3148 (1959); *E. Campaigne* u. *B. E. Edwards*, *J. org. Chemistry* 27, 3760 (1962).

[11] Auch unter den von *D. C. Sen*, *J. Indian chem. Soc.* 13, 268 (1936), angegebenen Bedingungen entstehen nicht ausschließlich Enthiole, sondern auch geminale Dithiole; vgl. [10].

[12] *O. H. Wheeler* u. *E. M. Levy*, *Canad. J. Chem.* 37, 1727 (1959).

[13] *R. Mayer* u. *J. Fabian*, unveröffentlichte Ergebnisse.

Tabelle 2. Einfluß des basischen Katalysators auf die Reaktion von Monoketonen mit Schwefelwasserstoff in Dimethylformamid. Temperatur: 0 bis 20 °C; Reaktionszeit: 7 Std.

Keton (0,5 Mol)	Katalysator (0,05 Mol)	Produkt	Ausb. [%]
Methyl-äthyl-keton	n-Butylamin	(1b)	39
	Morpholin	(1b)	29
	Triäthylamin	—	—
Diäthyl-keton	Ammoniak	(1b)	31
	n-Butylamin	(1c)	31
	Morpholin	(1c)	3
	Triäthylamin	—	—
Methyl-cyclohexyl-keton	Ammoniak	(1c)	23
	n-Butylamin	(2d)	20
	Morpholin	—	—
	Triäthylamin	—	—
Cyclopentanon	Ammoniak	(2d)	9
	Morpholin	(1e)	72
	Triäthylamin	—	—
Cyclohexanon	Ammoniak	(1e)	20
	Morpholin	(1f)	83
	Triäthylamin	(1f)	11
Cycloheptanon	Ammoniak	(1f)	25
	n-Butylamin	(2g)	22
	Morpholin	(2g)	14
	Triäthylamin	—	—
Acetophenon	Ammoniak	—	13
	n-Butylamin	(2h)	12
	Morpholin	—	—
Benzophenon	Triäthylamin	—	—
	Ammoniak	—	—
	n-Butylamin	—	—
	Morpholin	—	—

proz. Ausbeute – das entsprechende Dithiol (1f). Diese Verhältnisse werden aus Tabelle 2 ersichtlich.

Obwohl einige Ketone auch ohne zusätzliche Lösungsmittel mit Schwefelwasserstoff zu geminalen Dithiolen reagieren, sind polare Lösungsmittel mit gutem Lösevermögen für H₂S besonders geeignet. Solche Lösungsmittel sind z. B. Dimethylsulfoxyd, Dimethylformamid und Methanol. Aus Tabelle 3 geht der Einfluß einiger Lösungsmittel auf die Reaktion von Methyläthylketon mit Schwefelwasserstoff hervor.

Tabelle 3. Einfluß des Lösungsmittels auf die Ausbeute an Dithiol (1b) aus Methyläthylketon (0,5 Mol) und H₂S in Gegenwart von Morpholin (0,05 Mol). Reaktionszeit: 7 Std.

Lösungsmittel (100 ml)	Ausbeute (1b) [%]
ohne	15
Dimethylformamid	29
Dimethylsulfoxyd	44
Methanol	11
Äther	7
Wasser	Spuren
Glykol	Spuren
Petroläther	Spuren
Methylenchlorid	Spuren
Chloroform	Spuren
Äther/Dimethylformamid (1:1)	34

Der Mechanismus dieser basenkatalysierten Dithiolsynthese ist derzeit noch unklar. Sicher erhöhen die N-Basen die Nucleophilie des Schwefelwasserstoffs, so daß die Addition an die polarisierte Carbonylgruppe erleichtert ist. Analog läßt sich übrigens auch Methylmercaptan mit Ketonen wie Aceton, Cyclopentanon und Cyclohexanon bei Gegenwart von Morpholin in Dimethylformamid zum Dimethylmer-

captol umsetzen [13]. Dies erklärt aber kaum die unterschiedliche Wirksamkeit der Basen bei den einzelnen Ketonen und die Tatsache, daß primäre Amine in der Regel besser katalysieren als sekundäre. Auch ist unverständlich, warum nur Cyclohexanon in Gegenwart von Triäthylamin mit Schwefelwasserstoff reagiert.

Da die Amine unterschiedlich wirken, zudem Enamine und Ketimine in Dithiole gespalten werden können, und anorganische Basen keine katalytische Wirkung zeigen, dürfte in einigen Fällen primär mit einer geminalen Hydroxy-amino-Verbindung zu rechnen sein, die im Folgeschritt durch SH-Ionen substituiert wird. Wir sind gegenwärtig dabei, diese komplizierten Verhältnisse zu klären.

Interessant ist die in einigen Fällen beobachtete Thio-keton-Bildung (2). Zwar entstehen einige Thioketone erst sekundär während des Destillierens durch H₂S-Eliminierung aus den Dithiolen (1), doch ist noch nicht zu sagen, ob diese Bildungsweise allgemein gilt. Präparativ lassen sich monomere Thioketone aus den Dithiolen vorerst am besten durch thermische Zersetzung von Addukten gewinnen [2,3].

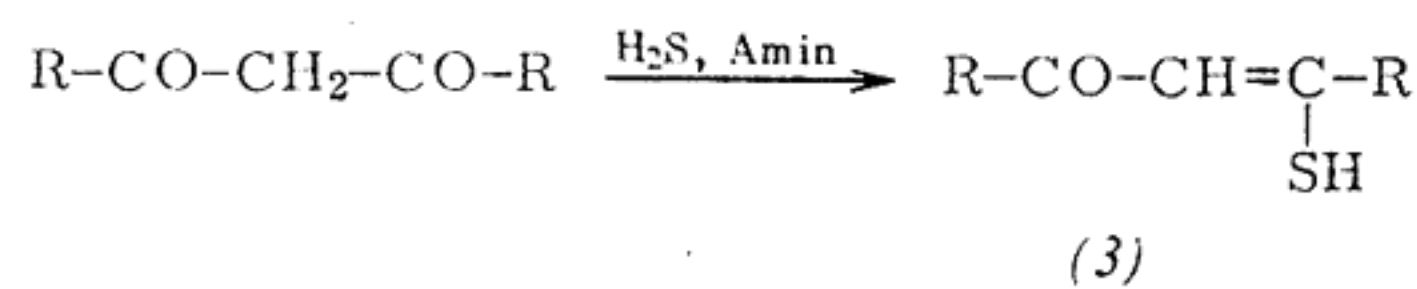
Basenkatalysierte Reaktion von Monoketonen mit H₂S:

Unter Eiskühlung leitet man in 0,5 Mol des Ketons, das in 100 ml eines polaren Lösungsmittels aufgenommen und mit 0,05 Mol des Aminkatalysators versetzt worden ist, während etwa 7 Std. einen kräftigen Schwefelwasserstoffstrom ein, gießt auf Eis, säuert mit verdünnter Salzsäure an und extrahiert zweimal mit Petroläther. Der Extrakt wird mit Wasser säurefrei gewaschen, mit Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum über eine 30-cm-Vigreux-Kolonnen destilliert, wobei man den Druck so weit vermindert, daß der Siedepunkt des Produktes unter 100 °C liegt. Einzelheiten siehe Tabelle 1. Alle Operationen sollten unter einem Abzug durchgeführt werden, dessen Abluft und Abwasser chemisch zu reinigen sind.

Die IR-Spektren der geminalen Dithiole weisen charakteristische SH-Absorptionen bei 2555 cm⁻¹ auf.

Die basenkatalysierte Einwirkung an H₂S auf 1.3-Diketone

Während Monoketone nach dem oben Gesagten durch Schwefelwasserstoff entweder in Dithiole oder Thioketone übergeführt werden können, gehen 1.3-Diketone in Monothiodiketone des Typs (3) über. Die zweite Carbonylgruppe wird unter den Arbeitsbedingungen nicht angegriffen.



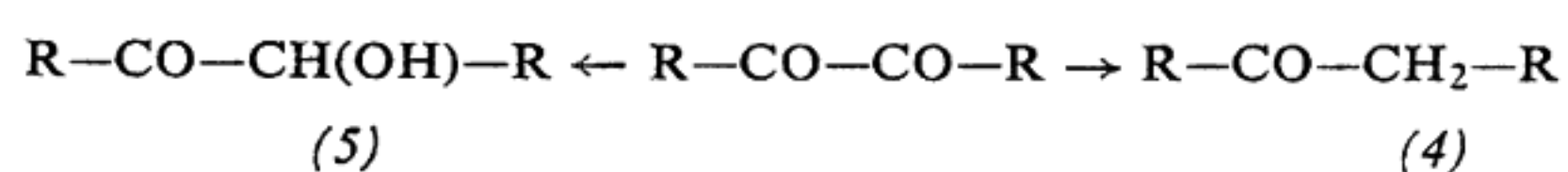
Im Gegensatz zu den unkonjugierten tiefroten Thioketonen sehen diese Verbindungen goldgelb aus. Der Geruch ist stechend, aber weniger durchdringend als der einfacher Thioketone. Mit Bleiacetat wird, wie bei anderen instabilen Mercaptoverbindungen, kein Bleisalz gebildet, vielmehr scheidet sich Bleisulfid ab. Die fehlende SH-Absorption in den IR-Spektren von (3) deutet auf eine starke Chelatisierung. In schwefelsaurer methanolischer Lösung geben Monothiodiketone (3) dunkelrote Mono-2.4-dinitrophenylhydrazone unter Erhalt der Mercapto-gruppierung.

Basenkatalysierte Reaktion von Schwefelwasserstoff mit 1.3-Diketonen:

0,5 Mol des Diketons werden mit 0,05 Mol Morpholin versetzt. Dann leitet man in den Niederschlag einen kräftigen Schwefelwasserstoffstrom ein, wobei die Reaktionsmischung klar und intensiv gelb wird. Nach etwa 7 Std. ist die Umsetzung beendet. Man versetzt mit 100 ml Petroläther, wäscht mit verdünnter Salzsäure, sodann mit Wasser und destilliert nach dem Trocknen über Natriumsulfat und Abdestillieren des Lösungsmittels im Vakuum bei mindestens 1 Torr. Beispielsweise entsteht nach dieser Methode aus Acetylaceton das 2-Mercapto-2-penten-4-on in 24-proz. Ausbeute. 2.4-Dinitrophenylhydrazon: Fp = 167–168 °C (Zers.).

Die basenkatalysierte Reduktion von 1.2-Diketonen mit Schwefelwasserstoff

Überraschende präparative Erfolge, die auch von großem theoretischen Wert sein dürften, und beispielsweise Bedeutung für die Willgerodt-Reaktion haben, ergaben sich bei der Einwirkung von Schwefelwasserstoff unter Eiskühlung auf 1.2-Diketone in Methanol oder Dimethylformamid bei Gegenwart eines Aminkatalysators. Hier bilden sich keine geminalen Dithiole oder Thioketone, sondern unter Abscheidung von elementarem Schwefel wird eine der beiden Carbonylgruppen selektiv je nach den Bedingungen entweder zur Methylen-gruppe [Typ (4)] oder zum sekundären Alkohol [Typ (5)] reduziert. In fast allen Fällen verläuft die Umsetzung verblüffend einfach und quantitativ; die zweite Carbonylgruppe bleibt unangegriffen.



Beide Reduktionsstufen (4) und (5) sind unter den angegebenen Bedingungen als Endprodukte aufzufassen, da weder (5) in (4) zu überführen, noch (4) weiter zu reduzieren ist. Welches Endprodukt entsteht, wird weitgehend vom zugesetzten Amin und vom Lösungsmittel bestimmt. Am Beispiel des Benzils wird dies aus Tabelle 4 ersichtlich.

Tabelle 4. Produkte der Reduktion von Benzil mit Schwefelwasserstoff in Abhängigkeit von Lösungsmittel und Amin.

Amin	Lösungsmittel		
	Methanol	Dimethylformamid	ohne
Pyridin	(4)	(4)	(4)
Morpholin	(4)	(4) + (5)	(4) + (5)
Piperidin	(4) [*]	(5) [**]	(4) + (5)
Anilin	keine Umsetzung	(4)	keine Umsetzung
n-Butylamin	keine Umsetzung	keine Umsetzung	keine Umsetzung
ohne	keine Umsetzung	(4)	keine Umsetzung

[*] Nach 7 Std. nur 33-proz. Umsetzung.

[**] Quantitative Umsetzung bereits nach 1 Std.

Ein Zusatz von Pyridin bewirkt in allen Fällen auch ohne Lösungsmittel eine quantitative Reduktion des 1.2-Diketons zum Monoketon (4). Dieses wird ebenfalls in

nahezu quantitativer Ausbeute erhalten, wenn man mit Methanol/Morpholin oder mit Dimethylformamid/Anilin arbeitet. Methanol/Piperidin führt nach 7 Std. nur zu einem 33-proz. Umsatz. Ohne Aminzusatz oder bei Anwesenheit primärer Amine findet in methanolischer Lösung keine Reaktion statt.

Eigenartigerweise vermag Schwefelwasserstoff in sorgfältig gereinigtem Dimethylformamid das 1.2-Diketon ohne Aminzusatz quantitativ zum Monoketon (4) zu reduzieren, bei Gegenwart eines sekundärenamins aber nur zum Hydroxyketon (5).

Mit Piperidin ist die quantitative Reduktion zu (5) schon nach 1 Std. beendet; bei Gegenwart von Morpholin entsteht nach 4 Std. ein Gemisch der beiden Reduktionsprodukte (4) und (5). Ohne Lösungsmittel katalysieren nur Pyridin, Morpholin und Piperidin die Reduktion.

Reduktion von 1.2-Diketonen mit Schwefelwasserstoff:

In eine Lösung von 0,2 Mol des 1.2-Diketons und etwa 30 ml Amin in Methanol oder Dimethylformamid leitet man bis zu 4 Std. unter Eiskühlung Schwefelwasserstoff ein, wobei sich schon während des Einleitens elementarer Schwefel abscheidet. Dann wird mit verdünnter Salzsäure angesäuert, der sich absetzende Niederschlag abgesaugt, durch leichtes Erwärmen mit Methanol grob vom Schwefel getrennt und das in Methanol gelöste Reduktionsprodukt durch Umkristallisieren gereinigt. Beim Ansäuern anfallende flüssige Reduktionsprodukte werden ausgeäthert und nach dem Trocknen über Natriumsulfat destilliert.

Beispiele:

Benzoin aus Benzil: Reaktion in Piperidin/Dimethylformamid; einstündiges Einleiten von H_2S ; Ausbeute quantitativ. Identifizierung durch Analyse, Mischschmelzpunkt, 2.4-Dinitrophenylhydrazon und Vergleich der IR-Spektren.

Desoxybenzoin aus Benzil: Reaktion in Pyridin/Methanol; vierstündiges Einleiten von H_2S ; Ausbeute quantitativ. Identifizierung wie oben.