Wilhelm Kuttler (Hrsg.)

Handbuch zur Ökologie

Mit Beiträgen zahlreicher Fachgelehrter

> bearbeitet von Wilhelm Kuttler und Karin Steinecke

unter Mitwirkung von Inge Fischer

Treibhauseffekt

Synonym: Glashauseffekt; englischer Begriff: greenhouse effect

Die Zusammensetzung der Erdatmosphäre (\rightarrow Ökoklimatologie, \rightarrow Biosphäre) wird nicht nur durch natürliche, sondern in zunehmendem Maße auch durch anthropogene Einflüsse bestimmt. Es sind in erster Linie die durch Industrieprozesse, den Kraftfahrzeugverkehr und den Hausbrand freigesetzten Emissionen (\rightarrow Umweltbelastung, \rightarrow Ökologische Chemie), die klimawirksam den Strahlungs- und Energiehaushalt infolge der Veränderung der Reflexions-, Transmissions- und Absorptionseigenschaften der Atmosphäre nachhaltig beeinflussen (\rightarrow Ökoklimatologie). Hierbei spielen insbesondere diejenigen Luftbeimengungen eine wichtige Rolle, die als Absorber langwelliger Strahlungsenergie auftreten und als sog. Treibhausgase bekannt sind.

Unter einem Treibhauseffekt versteht man dasjenige Verhalten der Erdatmosphäre, welches für ein Glashaus typisch und bekannt ist: Während die kurzwellige Sonnenstrahlung nahezu ungehindert durch die Atmosphäre bis zum Erdboden vordringen kann, wird die langwellige Ausstrahlung des Bodens von der Atmosphäre – dem Glas eines Gewächshauses entsprechend – zurückgehalten. Die Effektivität dieser Glashauswirkung hängt sowohl von der Art als auch von der Konzentration der im infraroten Bereich des Wellenlängenspektrums absorbierenden Gase ab. Steigt die Konzentration dieser Gase an, so erhöht sich die atmosphärische Gegenstrahlung und eine Erwärmung der Erdatmosphäre ist nicht mehr auszuschließen.

Wirksamkeit atmosphärischer Spurengase: Zur Gruppe der atmosphärischen

Spurengase, die im langwelligen Bereich absorbieren, gehören in erster Linie der Wasserdampf und das Kohlendioxid (CO_2) (\rightarrow Kohlenstoff-Kreislauf), ferner Methan (CH_4), Distickstoffoxid (Lachgas, N_2O) und Ozon (O_3) sowie mit Chlor und Brom halogenierte Kohlenwasserstoffe, wozu z.B. die verschiedenen Arten der Fluorchlor-kohlenwasserstoffe (FCKW) zählen (\rightarrow Ökologische Chemie, \rightarrow Umweltbelastung). Die Fähigkeit, Strahlung im infraroten Spektralbereich zu absorbieren, beruht auf der asymmetrischen Molekülstruktur dieser Gase. Man bezeichnet diese Verbindungen deshalb als Spurengase, weil sie im Gegensatz zu den Bestandteilen Stickstoff (N_2)(\rightarrow Stickstoff-Kreislauf) und Sauerstoff (O_2), die rund 99 Volumenprozent der Erdatmosphäre ausmachen, nur in Konzentrationen auftreten, die im ppm- (Mischungsverhältnis O_2) und ppb- (Mischungsverhältnis O_2) Bereich gemessen werden. Ein wachsender Anteil dieser Stoffe ist anthropogener Herkunft. So beruht z.B. der Anstieg der O_2 -Konzentrationen von 280 ppm im Jahre 1850 auf nunmehr 345 ppm (1990) zum größten Teil auf der Freisetzung dieses Gases durch Verbrennungsprozesse (\rightarrow Umweltbelastung, \rightarrow Kohlenstoff-Kreislauf).

Das bodennah gebildete troposphärische Ozon entsteht im wesentlichen bei der photochemischen Oxidation der Spurengase CO, CH₄, N₂O und insbesondere NO_x; letztgenannter Spurenstoff wird in starkem Maße durch den Kraftfahrzeugverkehr emittiert. Methan (CH₄) und Distickstoffoxid (N₂O) sind größtenteils mikrobiellen Ursprungs (\rightarrow Ökologie der Mikroorganismen, \rightarrow Stickstoff-Kreislauf). CH₄ entsteht im Rahmen anaerober Gärungen, z.B. beim Reisanbau, bei der Viehzucht und auf Mülldeponien. Lachgas wird freigesetzt bei der bakteriellen Nitrifikation und Denitrifikation sowie in der Landwirtschaft durch die Verwendung von Düngemitteln (\rightarrow Agrarökologie).

Auf ausschließlich industrielle Prozesse ist die Emission der 1930 erstmals synthetisierten Fluorchlorkohlenwasserstoffe zurückzuführen. FCKW finden als Kühlmittel für Klimaanlagen und Kühlschränke, als Treibmittel in Sprühdosen, zu Reinigungszwecken für elektronische Bauteile und bei der Fertigung von Dämmstoffen weite Verbreitung. Ihre globale Verwendung beruht auf der Tatsache, daß es sich hierbei um ungiftige, chemisch inerte (reaktionsträge) und sehr stabile Gase handelt, die mit anderen Chemikalien keine Verbindungen eingehen. Diese Eigenschaft zeichnet sie deshalb auch als ausgezeichnete Treibmittel für Sprühdosen aus, da sie mit dem jeweiligen Inhalt chemisch nicht reagieren und ihn somit nicht verändern.

Die genannten chemischen Eigenschaften der Fluorchlorkohlenwasserstoffe gelten jedoch nur für troposphärische Strahlungsverhältnisse, die sich durch eine geringe Strahlungsstromdichte der stark photolytisch wirkenden ultravioletten Anteile des solaren Spektrums auszeichnen.

Da die FCKW (z. B. CF₂Cl₂, CFCl₃, CCl₄) jedoch eine außerordentlich hohe atmosphärische Verweilzeit besitzen, können diese Spurengase auch in die Stratosphäre gelangen. Hier herrschen jedoch hinsichtlich der Einstrahlungsbedingungen gänzlich andere Verhältnisse.

Die in diesen Höhen zur Verfügung stehende energiereiche harte UV-Strahlung spaltet die in der unteren Atmosphäre in einer stabilen Verbindung vorliegenden FCKW-Moleküle auf, wobei Chlorradikale freigesetzt werden. Chlor wiederum baut Ozon gemäß der Gleichungen (1) und (2) ab.

$$2 \text{ Cl} \cdot + 2 \text{ O}_3 \rightarrow 2 \text{ ClO} + 2 \text{ O}_2 \tag{1}$$

$$2 \text{ CIO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{ CI} + 2 \text{ O}_2 \tag{2}$$

Das freigewordene Chloratom ist in der Lage, 10 000 bis 100 000 Ozonmoleküle katalytisch zu zerstören, bevor es dann selbst in tiefere Schichten der Atmosphäre gelangt und dort durch die troposphärischen Selbstreinigungsprozesse dem Boden zugeführt wird.

Die weltweiten Bemühungen zielen darauf ab, die FCKW-Produktion ganz einzu-

Tab. 1: Übersicht über wichtige klimawirksame Spurengase								
Klima- wirk- sames Spuren- gas chem. Symbol	Derzeitige Volumenanteile in der Atmosphäre Anteile in: v.H. = 10 ⁻² ppm = 10 ⁻⁶ ppb = 10 ⁻⁹ ppt = 10 ⁻¹²	Mittlere Verweil- zeiten (Lebens- dauer) in Tagen (d) Jahren (a)	Heutige anthro- pogene Konzen- trations- änderung in der Atmos- phäre (1988) in v.H. a ⁻¹	Heutiger Beitrag am TH- Effekt (1988)	Prognost. Konzen- trations- änderung in der Atmos- phäre (→2050) in ppm	Zusätz- licher Beitrag am TH- Effekt (→2050) in K	Haupt- quellen	Derzeitige globale Emissior (1988) ir t a ⁻¹
H ₂ O (Dampf)	≈ 2,6 v.H. trop. ≈ 3,0 ppm strat.	ca. 10 d ca. 2 a	kein Datenmat.	20,6 (65)	kein Datenmat.	?	biologisch	?
O ₃	≤ 0,05 ppm trop. 0,6 ppm Stadt 10,0 ppm strat.	30 - 90 d ? 2 d	+ 1,6 +1,0 - 0,6 bis - 40 Ant.	2,4 (< 7) bodennah	0,06	0,9	photo- chem. Prozesse, strat O ₂ - Spaltg.	?
CO ₂	345 ppm	6 - 10 a	+ 0,7 - 1,0	7,2 (20)	600	2 - 4	Biomasse Verbren- nung	ca. 10 ¹⁰
со	120 ppb Reinl. 100 ppm Stadt	60 - 180 d ?	+ 10	?	ş	?	unvoll- ständige Verbren- nung	ca. 10 ⁹
NO _x	< 10 ppt Rein!. ≈ 100 ppm Stadt	einige d	+ ?	?	?	?	Kfz., Industrie	ca. 10 ⁸
NH ₃	1 - 10 ppb	7 - 14 d	+ ?	?	0,001	0,09	Viehhal- tung	ca. 10 ⁹
N ₂ O	0,35 ppm	150 - 200 a	+ 0,2 - 0,3	1,4 (< 4)	0,6	0,4	Dünger	15 · 10 ⁶
CH ₄	1 - 1,7 ppm Reinl. 3 ppm Stadt	4 - 10 a	+ 1,5	0,8 (< 2)	3,0	0,3	Viehhal- tung, Reis- anbau	5 · 10 ⁶
Summe CKW	2 bis zu 620 ppt	0,3 bis max. 100 a (je nach Spezies)	+1 bis max. +7 (je nach Spezies)	?	?	0,2	Industrie	ca. 10 ⁵
Summe FCKW	2 bis zu 300 ppt	2 bis max. 500 a	+1 bis max. +11	?	?	0,06	Industrie	ca. 10 ⁵

TH-Effekt = Treibhauseffekt, trop. = troposphärisch, strat. = stratosphärisch, Reinl. = Reinluftgebiet, Ant. = Antarktis, K = Kelvin, +/- = Zu- bzw. Abnahme, ? = keine gesicherten Daten, → = bis zum Jahre, CKW = Chlorkohlenwasserstoff, FCKW = Fluorchlorkohlenwasserstoff

Quelle: zusammengestellt nach BECKER/LÖBEL 1985, EHHALT 1987, FABIAN 1988, FISCHER/GRASSL 1987, SCHMIDT 1987, SCHÖNWIESE/DIEKMANN 1987. Eine ausführliche tabellarische Zusammenstellung findet sich in BUSCH/KUTTLER 1990.

stellen, denn diese Gase zerstören nicht nur die stratosphärische Ozonschicht, sondern tragen auch zum Treibhauseffekt bei.

Analysiert man die Anteile derjenigen Gase, die einen Treibhauseffekt bewirken, dann lassen sich, ohne Berücksichtigung des troposphärischen Wasserdampfes, folgende Werte nennen:

CO₂ 50 v.H., CH₄ 19 v.H., FCKW 15 v.H., O₃ 8 v.H. und N₂O 4 v.H. Die restlichen ca. 4 v.H. machen andere Arten der FCKW (z.B. CH₃CCl₃) und der stratosphärische Wasserdampf aus. *Tab.* 1 gibt Auskunft über die Charakteristika wichtiger klimawirksamer Treibhausgase. Dabei wurde – ausgehend vom Stand

1988 – auch versucht, auf der Grundlage verschiedener Szenarien Aussagen über den Beitrag zur potentiellen Erwärmung der einzelnen Spezies für die Zukunft – bezogen auf das Jahr 2050 – vorzunehmen. Diese Prognosen sind z. T. noch unsicher.

Natürlicher und anthropogener Treibhauseffekt: Während die kurzwellige solare Strahlung im Wellenlängenbereich von 0,2 μm bis 4 μm erfolgt, strahlt die Erde im langwelligen Bereich zwischen 4 μm und 100 μm aus. Im Spektralbereich unterhalb von 8 μm und oberhalb von 18 μm wird die langwellige Strahlung durch den atmosphärischen Wasserdampf und im Spektralbereich von 13 μm bis 18 μm durch CO₂ fast vollständig absorbiert. Diese Energie bleibt der unteren Atmosphäre erhalten und sorgt dafür, daß sich in der *Biosphäre* eine globale Durchschnittstemperatur von etwa 15 °C eingestellt hat (→ Ökoklimatologie). Würden diese beiden Gase – insbesondere der Wasserdampf – in den genannten Spektralbereichen die langwellige Ausstrahlung nicht absorbieren, so hätte sich auf der Erde eine Durchschnittstemperatur eingestellt, die um 34 K niedriger wäre und somit -19 °C betrüge. Wasserdampf und CO₂ schaffen somit als natürliche Treibhausgase erst die Voraussetzung dafür, daß Leben auf der Erde in dieser Form möglich ist.

Allerdings ist die langwellige Strahlungsabsorption von Wasserdampf und CO2 im wesentlichen auf die genannten Wellenlängenbereiche beschränkt. Beide Spurengase absorbieren z.B. nicht zwischen 7 um und 13 um, dem Bereich, den man allgemein als offenes atmosphärisches Strahlungsfenster bezeichnet. Hierdurch kann die langwellige Ausstrahlung ungehindert in den Weltraum erfolgen. Allerdings besitzen die Spurengase O3, CH4, N2O und die FCKW zwischen 7 um und 13 um ihre stärksten Absorptionsbanden; Konzentrationserhöhungen dieser Spurenstoffe können deshalb zu einer erheblichen Strahlungsabsorption führen, wodurch ein Anstieg der Lufttemperatur über den durch die natürlichen Treibhausgase verursachten Effekt hinaus nicht mehr ausgeschlossen werden kann. Die prognostizierten und vielfach bereits festgestellten Konzentrationsanstiege der im langwelligen Bereich absorbierenden Spurenstoffe sollen sich nach den Ergebnissen der durchgeführten Szenarien hinsichtlich ihres Erwärmungseffektes auf die Erdatmosphäre allerdings recht unterschiedlich auswirken. Für das CO2 kann z.B. festgestellt werden, daß es bei einem Anstieg dieses Spurengases in der Atmosphäre zwar zu einer zusätzlichen Infrarotabsorption kommt, diese aber nicht linear mit der wachsenden CO2-Konzentration ansteigt, sondern nur in logarithmischer Abhängigkeit. Bei einer Verdopplung des CO2-Gehaltes auf z.B. 690 ppm resultiert hieraus deshalb nur ein Temperaturanstieg von etwa 2,8 K. Dieses ist darauf zurückzuführen, daß die bisherige CO2-Konzentration bereits zu einer fast optimalen Absorption der langwelligen Ausstrahlung in den genannten Spektralbereichen führt.

Weitere Steigerungen des CO₂-Gehaltes könnten dann bei ausschließlicher Nutzung der noch nicht mit CO₂ "gesättigten Flankenbereiche" der Absorptionsbanden zwischen 13 µm und 14 µm sowie bei 10 µm den Treibhauseffekt verstärken. Im Gegensatz zum CO₂ weisen die anderen Spurenstoffe wesentlich geringere Konzentrationen ($vgl.\ Tab.\ 1$) auf. Die durch diese Luftbeimengungen bedingte langwellige Absorption ist aber wesentlich effektiver als die des CO₂, da CH₄, O₃, N₂O und FCKW im "offenen Strahlungsfenster" absorbieren. Die entsprechende Infrarotabsorption steigt – im Gegensatz zu der des CO₂ – linear mit der Konzentration an. Ein Vergleich der Wirksamkeit der Absorption zu CO₂ (CO₂ = 1) zeigt, daß z. B. diejenige eines FCKW-Moleküls zwischen 14 000 und 17 000 mal größer ist. Bei einer prognostizierten Konzentrationszunahme des atmosphärischen CO₂-Gehaltes von derzeit 345 ppm auf 600 ppm im Jahre 2050 ist von einer Erhöhung der langwelligen Strahlungsbilanz (\rightarrow Ökoklimatologie) um 2,1 W m⁻² auszugehen. Eine im Vergleich dazu eher bescheidene Erhöhung der FCKW-Konzentrationen von derzeit etwa 0,6 ppb auf insgesamt rund 3,2 ppb würde eine Zunahme im Infrarot-Strahlungsfluß von 0,9 W m⁻² bewirken.

Dies entspräche einem in etwa gleichgroßen Wert, wie er durch CH_4 und N_2O verursacht würde. Somit resultierte hieraus allein durch die FCKW, CH_4 und N_2O eine Verdopplung des CO_2 -Effektes. Dabei ist noch nicht der Einfluß des bodennahen troposphärischen Ozons (derzeitige Konzentration 0,05 ppm) berücksichtigt. Bei einer wohl als realistisch anzusetzenden Ozonzunahme in der Troposphäre von 15 bis 20 v. H. bis zum Jahre 2050 müßte von einer Erhöhung des langwelligen Strahlungsflusses ausgegangen werden, die bei 0,2-0,6 W m⁻² liegen dürfte.

Eine Prognose der durch den zusätzlichen Treibhauseffekt verursachten klimatischen Auswirkungen zu geben, ist schwierig, da verschiedene, z.T. auf kompliziertem Wege miteinander verbundene Faktoren und Reaktionsketten berücksichtigt werden müssen. Hierzu zählen z.B. die Erfassung der Spurenstoffquellen und -senken, die Umsetzungen und Kreisläufe (→ Stoffkreislauf) sowie die Rückkopplungsmechanismen der klimawirksam auftretenden Spurengase. Die meist unter Zuhilfenahme komplizierter mathematisch/physikalischer Modelle (→ Ökologische Modelle) durchgeführten Trendaussagen sollen Antworten auf die Frage geben, in welchem Maße und in welchen Zeiträumen mit einer Klimaänderung auf der Erde zu rechnen ist. Unter der Annahme unterschiedlich hoch angesetzter Eingangsgrößen werden Szenarien gerechnet, die nach heutigem Kenntnisstand eine mittlere globale Temperaturerhöhung innerhalb der nächsten 50 bis 100 Jahre von 1.5 K bis 4.5 K vorhersagen, Aufgrund des Temperaturanstiegs müßte auch von einer erhöhten Wasserdampfaufnahmekapazität der Atmosphäre ausgegangen werden, wodurch sich eine zusätzliche Infrarotabsorption einstellen würde. Ein weiterer, den Treibhauseffekt verstärkender Rückkoppelungseffekt wäre eine vermehrte CH₄-Freisetzung, unter anderem aus subarktischen Böden (→ Bodenökologie). Eine Verringerung des Effektes ergäbe sich durch eine auf verstärktem Wasserdamoftransport beruhenden vermehrten Wolkenbildung. Stärkere Wolkenbedeckung würde aufgrund der höheren Albedo (→ Ökoklimatologie) letztendlich wieder zu einer Absenkung der Lufttemperaturen führen. Nach dem gegenwärtigen Wissensstand wird jedoch allgemein davon ausgegangen, daß die Temperatur der Erdatmosphäre steigen wird.

Vermutete ökosystemare Auswirkungen des Treibhauseffektes: Bei der modellmäßigen Betrachtung der Auswirkungen des Treibhauseffektes zeigt sich, daß eine Erwärmung der Atmosphäre nicht zu einem gleichhohen Temperaturanstieg in allen Klimazonen (\rightarrow *Biom*, \rightarrow *Ökozonen*) führen wird. Unter Zugrundelegung der Ergebnisse verschiedener Arbeitsgruppen, die sich mit dieser Problematik befassen (vgl. z.B. SCHÖNWIESE/DIEKMANN 1987), ist aus Gründen, die an dieser Stelle nicht weiter dargelegt werden können, davon auszugehen, daß sich der Treibhauseffekt insbesondere in den hohen Breiten wesentlich stärker ausprägt als in den Tropen und Subtropen. Durch die zu erwartenden Veränderungen im Niederschlags- und Energiehaushalt mit ihren Auswirkungen auf die Zusammensetzung und Funktion von \rightarrow *Ökosystemen* käme es langfristig zu einer Verschiebung der Landschaftsgürtel der Erde (\rightarrow *Ökozonen*) mit einer daran gekoppelten globalen Verlagerung der landwirtschaftlichen Anbauzonen. Einzelnen, auf Länderbasis durchgeführten Modellanalysen zufolge, müßte insbesondere in den Entwicklungsländern von z. T. katastrophalen Veränderungen in der Nahrungsmittelversorgung für die Bevölkerung ausgegangen werden.

Ein prognostizierter Meeresspiegelanstieg mit einer Verschiebung der Klimazonen würde in globalem Maßstab auch Auswirkungen auf die küstennahen landwirtschaftlichen Anbaugebiete haben. Erhebliche Landverluste in den großen, nicht eingedeichten Flußdeltagebieten der Erde wären die Folge. Auch müßte von einer längeren Vegetationsperiode in den höheren Breiten ausgegangen werden, ebenso wie von einer gesteigerten Photosyntheseleistung (\rightarrow Photosynthese, \rightarrow Pflanzenökologie) aufgrund der höheren CO₂-Konzentration. Die höheren Temperaturen würden außerdem zu einer exponentiellen Zunahme von Pflanzenschädlingen (\rightarrow Parasitismus) und von mi-

krobiellen Umsetzungen führen. Desweiteren wären Eingriffe in den *Oberflächen*-und *Grundwasserhaushalt* zu erwarten (\rightarrow *Wasserkreislauf*), wobei heutige hochproduktive Anbauflächen (\rightarrow *Agrarökologie*) an Bedeutung verlören und Ertragsminderungen z. B. beim Mais- und Weizenanbau nur teilweise durch Ertragssteigerungen, z. B. bei Reis, ausgeglichen werden könnten. Auswirkungen auf die Ernährungssituation insbesondere in den Ländern der Dritten Welt wären die unausweichlichen Folgen.

Für die aquatischen Ökosysteme (\rightarrow Aquatische Ökologie) resultierten aus dem Meeresspiegelanstieg und einer Veränderung der Wassertemperaturen vielerorts eine Modifikation der Wasserzirkulation und der Strömungsverhältnisse. Brut- und Laichplätze verschiedener Fischarten wären wahrscheinlich einem derartigen Selektionsdruck ausgesetzt, daß einzelne Spezies aussterben würden. Besonders große Veränderungen müßten z.B. für die Wattenmeere erwartet werden, wodurch sich nachhaltige Folgen für Flora und Fauna einstellen dürften. Sollten sich Modellanalysen bewahrheiten, wonach von einem Meeresspiegelanstieg von 15 mm a⁻¹ in den nächsten 100 Jahren auszugehen ist, würde das auch negative Auswirkungen auf das Wachstum von Korallenriffen (\rightarrow Symbiose, \rightarrow Marine Ökologie) haben. Denn ein Riffwachstum, das mit 3 mm a⁻¹ angegeben wird, würde mit einem fünfmal schneller ansteigenden Meeresspiegel nicht Schritt halten können (BUDDENMEIER/SMITH 1988).

Abschließend ist darauf hinzuweisen, daß bei der Diskussion über die Folgen einer Veränderung der Zusammensetzung der Erdatmosphäre bedacht werden sollte, daß die bisher getroffenen Aussagen auf Modellanalysen beruhen. Diese beinhalten naturgemäß Unzulänglichkeiten hinsichtlich ihres Aussagegehaltes.

Orientiert man sich an den bisher vorliegenden Meßergebnissen, dann muß festgestellt werden, daß ein durch den Treibhauseffekt zu erwartender Anstieg der globalen Lufttemperatur bisher ebensowenig eindeutig anhand der zur Verfügung stehenden Meßreihen nachgewiesen werden konnte wie eine Zunahme der durch den O₃-Abbau zu erwartenden UV-Strahlung in Bodennähe.

Literatur: BECKER, K.H./LÖBEL, J. 1985: Atmosphärische Spurenstoffe und ihr physikalisch-chemisches Verhalten. Ein Beitrag zur Umweltforschung. Berlin u. Heidelberg: Springer. – BUDDEMEI-ER, R.W./SMITH, S.V. 1988: Coral-reef grows in an era of rapidly rising sealevel: Predictions and suggestions for longterm research. In: Coral-reefs 7, pp. 51-56. – BUSCH, P./KUTTLER, W. 1990: Grundriß allgemeine Geographie. Teil 1: Klimatologie. Paderborn u.a.O.: Schöningh. – EHHALT, D.H. 1987: Der troposphärische Kreislauf klimarelevanter Spurengase. In: Arbeitsgemeinschaft der Großforschungseinrichtungen (AGF) (Hrsg.): Menschlicher Einfluß auf das Klima, S. 33-35. – FABI-AN, P. 1988: Das Ozonloch: Chemische Aspekte. In: Labor 2000, S. 8-87. – FISCHER, H./GRASSI, H. 1987: Strahlungs- und Klimaeffekte durch Konzentrationsänderungen atmosphärischer Spurenstoffe. In: Arbeitsgemeinschaft der Großforschungseinrichtungen (AGF) (Hrsg.): Menschlicher Einfluß auf das Klima, S. 42-45. – SCHMIDT, U. 1987: Chemie der Stratosphäre. In: Arbeitsgemeinschaft der Großforschungseinrichtungen (AGF) (Hrsg.): Menschlicher Einfluß auf das Klima, S. 39-41. – SCHÖNWIESE, C.-D./DIEKMANN, B. 1987: Der Treibhauseffekt. Der Mensch ändert das Klima. Stuttgart: Deutsche Verlags-Anstalt.

Hinweise auf weiterführendes Schrifttum: FABIAN, P. 1989: Atmosphäre und Umwelt. 3. Aufl. Springer. – SEIFRITZ, W. 1991: Der Treibhauseffekt. Technische Maßnahmen zur CO₂-Entsorgung. München: Hanser. – ENQUETE-KOMMISSION "Vorsorge zum Schutz der Erdatmosphäre" des Deutschen Bundestages (Hrsg.) 1990: Schutz der Erdatmosphäre. Eine internationale Herausforderung. 3. erw. Aufl. Bonn: Economica u. Karlsruhe: Müller.

Wilhelm Kuttler

Die Deutsche Bibliothek - CIP-Einheitsaufnahme

Handbuch zur Ökologie : mit Beiträgen zahlreicher Fachgelehrter / Wilhelm Kuttler (Hrsg.). Bearb. von Wilhelm Kuttler und Karin Steinecke. Unter Mitw. von Inge Fischer. - Berlin : Analytica, 1993

(Handbücher zur angewandten Umweltforschung ; Bd. 1)

ISBN 3-929342-07-3

NE: Kuttler, Wilhelm [Hrsg.]; GT

1. Aufl. 1993

© Analytica Verlagsgesellschaft, Berlin 1993. Printed in Germany. Alle Rechte, auch die des Nachdrucks von Auszügen, der fotomechanischen Wiedergabe und Übersetzung vorbehalten.

Umschlagentwurf: Susanne Maier

Buchgestaltung und Satz: RevierA GmbH, Essen

Druck: Fuldaer Verlagsanstalt

ISBN 3-929342-07-3