

Ökologisches Langzeitmonitoring im Teutoburger Wald

Gebiet und Identität

Naturraum

Bevölkerung

Siedlung

Wirtschaft und Verkehr

Bildung und Kultur

Gesellschaft und Politik

Langzeitmonitoring wird vor allem zum Eintrag von Luftschadstoffen in Wald-Ökosysteme durchgeführt. Wälder sind aufgrund der großen Kronenoberfläche und der daraus resultierenden auskäm-menden Wirkung („Filterwirkung“) stärker als andere Ökosysteme durch anthropogene Stoffeinträge in Form von Schwefel- und Stickstoffverbindungen belastet. Langzeitige Messreihen rele-vanter ökologischer Parameter sind not-wendig, da bei kurzzeitigen Messungen langfristige Trends in den jährlichen Schwankungen untergehen und nicht zu identifizieren sind. Nur über Langzeit-monitoring sind gerichtete Entwicklun-gen eines Waldökosystems zu erkennen.

Das Osning-Projekt

Im Riesenbecker Osning, so der Lokal-name des nordwestlichen Ausläufers des Teutoburger Waldes, wurden bereits in den Jahren 1985 – 1988 Messungen zum Säureeintrag in ein Kiefernökosystem durchgeführt. In einer Waldmessstation (15 offene Regensammler, Abb. 1) wurde der Waldniederschlag als Kronentraufe aufgefangen, in einer nahegelegenen Freilandmessstation (vier offene Regen-sammler) der Freilandniederschlag ohne Beeinflussung durch die Vegetation. In wöchentlicher Beprobung wurde das Niederschlagsvolumen (in ml) gemessen und unter Berücksichtigung der Auffang-fläche der Regensammler in mm umge-rechnet. Die „freie Säure“ (H^+ -Ionen) wurde über den pH-Wert ermittelt, der allein aber kein Maß für die Ökosystem-



Abb. 1: Waldmessstation mit offenem Regen-sammler (Foto: J. LETHMATE)

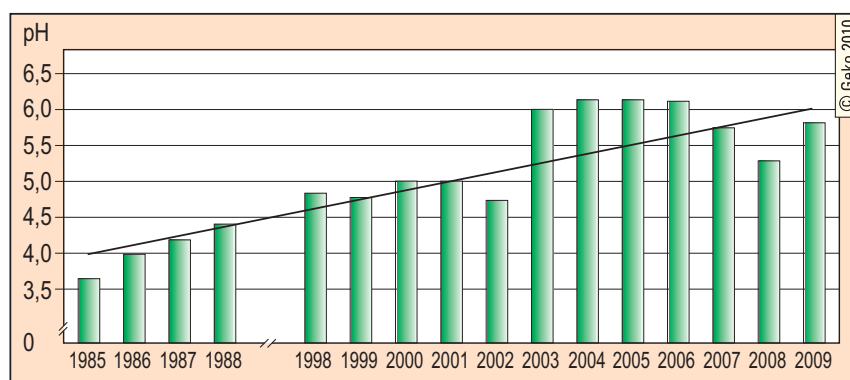


Abb. 2: Langzeitige Entwicklung der pH-Werte im Waldniederschlag eines Kiefernökosystems des nordwestlichen Teutoburger Waldes (Quelle: Eigene Erhebungen)

belastung ist. Parallel wurde die Ammo-niumkonzentration des Regenwassers gemessen. Die Stickstoffverbindung Ammonium (NH_4^+) setzt nach Eintrag in den Boden ein H^+ -Ion frei, wirkt also ökosystemversauernd. Die Multiplikati-on von Stoffkonzentration und Nieder-schlagsmenge ergibt die „Depositionsrate“ in kg pro ha und Jahr ($kg\ ha^{-1}a^{-1}$). Mit der Methode ständig offener Regen-sammler wird allerdings nur ein Teil des tatsächlich stattfindenden Stoffflusses in das Ökosystem erfasst.

Im Jahr 1998 wurde die Beprobung beider Messstationen mit umfassendem Messprogramm wieder aufgenommen: elektrische Leitfähigkeit, pH, Kationen (Calcium, Magnesium, Natrium, Kali-um, Aluminium, Eisen, Mangan) und Anionen (Chlorid, Sulfat, Nitrat). In den Jahren 1988, 1999 und 2008 wurden die Inhaltsstoffe von Waldquellwässern ge-messen. Mit begleitenden Vegetations- und Boden-analysen kommt das Osning-Projekt einem ökosystemaren Moni-toring-Konzept nahe. In seiner Datenanalyse folgt es den auswertungsmethodischen Standards des staatlichen „Forstlichen Monitoring“.

Atmosphärische Ein-träge

Hier wird nur die Ent-wicklung der wichtigsten ökologischen Parameter dargestellt. Der Eintrag

der freien Säure (pH-Wert) ging im Teu-toburger Wald deutlich zurück (Abb. 2). Nur die pH-Werte der 1980er Jahre las-sen sich als anthropogen versauerter Regen ($pH < 4,5$) interpretieren. Die jährlichen Schwankungen der Depositions-raten sind hoch, über den gesamten Messzeitraum gesehen reduzierten sich aber die Depositionen von Sulfat (SO_4^{2-}) und Nitrat (NO_3^-), also den Säureresten der Schwefel- und Salpetersäure, sowie die Einträge des Ammoniums (Abb. 3). Die Stoffanreicherung im Wald (vgl. Waldniederschlag in Abb. 3) resultiert aus der Filterwirkung der Bäume und aus komplexen chemischen Kronenraum-wechselwirkungen.

Die hohen NH_4^+ -Depositionen füh-ren zu Ammonium/Nitrat-Verhältnissen zwischen 1,7 – 2,3 (NRW: 1,3 – 1,7), Ausdruck des relativen Einflusses der Intensivtierhaltung. Die Ammoniak-Emissionen der Tierhaltung neutrali-sieren die H^+ -Ionen des Regens unter NH_4^+ -Bildung. Sie bleiben im Teuto-burger Wald aufgrund seiner Lage im „Gülle-Belt“ ein wesentlicher ökologi-scher Faktor, insofern sie die Gesamtsäureeinträge beeinflussen. Auch diese sind von 3,2 Kilomol *charge* pro ha ($kmol_c\ ha^{-1}$) im Jahre 1998 auf 1,9 $kmol_c\ ha^{-1}$ im Jahre 2009 gesunken.

Quellwasserchemie

Der Charakter als „Trichterauslass“ eines Waldökosystems verleiht Wald-quellen den methodischen Vorteil, die sehr variablen Prozesse und Stoffflüsse des Ökosystems wie ein zeitliches und räumliches Integral zu konzentrieren.

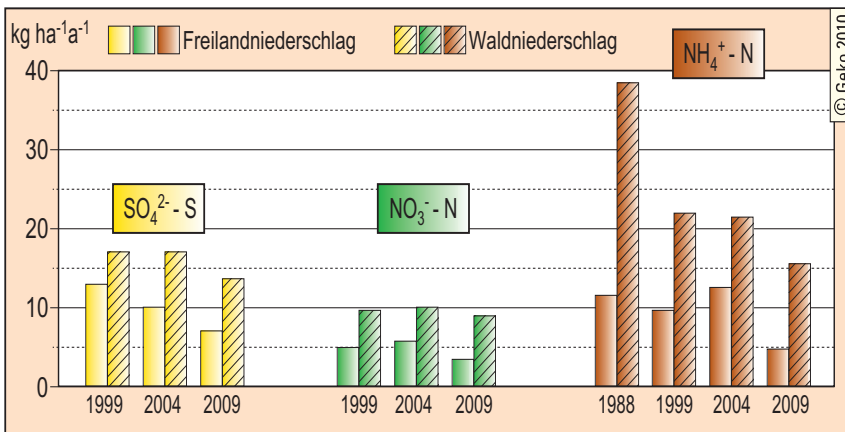


Abb. 3: Langzeitige Depositionen in kg pro ha und Jahr (kg ha⁻¹a⁻¹) von Sulfatschwefel (SO₄²⁻-S), Nitratstickstoff (NO₃⁻-N) und Ammoniumstickstoff (NH₄⁺-N) im Freiland- und Waldniederschlag eines Kiefernökosystems des nordwestlichen Teutoburger Waldes
(Quelle: Eigene Erhebungen)

Insofern sind Waldquellen „hochwirksame“ Indikatoren des Waldmonitoring. Die Entwicklung eines Osning-Quellwassers sei mit vier Versauerungsindikatoren über einen Zeitraum von 20 Jahren veranschaulicht (Tab. 1). Die pH-

liegt er mit >1000 μmol L⁻¹ NO₃⁻ + SO₄²⁻ noch weit über den Werten aus unbelasteten oder schwach belasteten Regionen (20 – 85 μmol L⁻¹). Der Nitratanteil der Ionensumme hat zugenommen, Nitrat erhält zunehmenden

Puffersystem mit entsprechend hohen Austrägen von H⁺, Al³⁺, SO₄²⁻- und NO₃⁻-Ionen. Letzteres gilt auch nach 20 Jahren noch für die Osning-Quelle (Tab. 1), sie hat das HCO₃⁻-Puffersystem verloren und bleibt damit anthropogen versauert.

Ökosystemdrift

Die rückläufigen Trends der atmosphärischen Einträge spiegeln die durch umweltpolitische Reduktionsmaßnahmen bedingte Verbesserung der Luftqualität wieder. Sie bedeuten ökosystemar gesehen aber keineswegs eine Entlastung, wie eine Bewertung mit dem international üblichen *Critical Load*-Ansatz zeigt. Der *Critical Load* für Säureeinträge liegt im Untersuchungsgebiet aufgrund des basenarmen Untergrundes bei 0,43 kmol_c pro ha und Jahr (ha⁻¹a⁻¹), eingetragen wurden im Messjahr 2009 aber noch 1,9 kmol_c ha⁻¹ an potenzieller Säure. Auch die Stickstoffeinträge in den Wald überschreiten 2009 mit 24,4 kg N ha⁻¹ noch massiv den standorttypischen *Critical Load* für *eutrophierenden* Stickstoff (3,9 kg N ha⁻¹ a⁻¹). Dabei stellen die gemessenen Daten methodenbedingt nur die Untergrenze der Ökosystembelastung dar.

Die chronische Versauerung des Osning-Quellwassers beweist, dass der nordwestliche Teutoburger Wald bis heute seine Ökosystemgesundheit eingebüßt hat. Er produziert nach wie vor ungesundes Waldwasser. Die geringfügig verbesserten Versauerungsindikatoren deuten zwar die Reversibilität der Gewässerversauerung an, die Erholung ist aber stark verzögert. Neben den noch immer zu hohen Depositionen liegt dies auch daran, dass der *Podsol-Boden* zu Zeiten des sauren Regens viel Schwefel aufgespeichert hat, der jetzt freigesetzt wird. Der Indikator für eine Erholung versauerter Gewässer liegt bei pH 5,5, davon ist der gegenwärtige Wasserzustand noch weit entfernt. Der Trend einer *Ökosystemdrift* vom ursprünglich *oligotrophen* hin zu einem eutrophen Ökosystemzustand scheint im nordwestlichen Teutoburger Wald anzudauern.

Jahr	pH-Wert	Aluminium (Al ³⁺)	Nitrat (NO ₃ ⁻) + Sulfat (SO ₄ ²⁻)	Versauerungsindex: Calcium (Ca ²⁺) + Magnesium (Mg ²⁺) / Nitrat (NO ₃ ⁻) + Sulfat (SO ₄ ²⁻)
		mg L ⁻¹	μmol _c L ⁻¹	μmol _c L ⁻¹ / μmol _c L ⁻¹
1988	4,0	10,3	1759,9	0,38
1999	4,1	8,0	1352,1	0,43
2008	3,9	5,1	1069,1	0,48

Tab. 1: Langzeitige Versauerungsindikatoren (Jahresmittel) eines Quellwassers im nordwestlichen Teutoburger Wald (Sandsteinkamm; Südhang r 3408738 h 5792738*)
(Quelle: Eigene Erhebungen)

* Gauß-Krüger-Koordinaten

Werte haben sich kaum verändert, das Quellwasser ist bis heute stark versauert. Aluminium (Al³⁺), aufgrund seiner Freisetzung aus dem Boden durch saure Depositionen ein Schlüsselmerkmal anthropogen versauerter Gewässer, ist in seiner Konzentration zwar deutlich gesunken, macht das Quellwasser aber noch immer giftig – der in der Trinkwasser-Verordnung festgelegte Grenzwert beträgt 0,2 mg Al³⁺ pro Liter (L⁻¹). Ein dritter Indikator gibt das Ausmaß der Versauerung an, die Summe der versauernden Anionen Nitrat und Sulfat (NO₃⁻ + SO₄²⁻ μmol_c L⁻¹). Wenngleich auch dieser Indikator kleiner geworden ist,

Einfluss auf die Versauerungsprozesse.

Der 4. Indikator, der Versauerungsindex Ca²⁺+Mg²⁺/NO₃⁻+SO₄²⁻ (μmol_c L⁻¹/μmol_c L⁻¹), setzt die neutralisierenden Calcium- und Magnesiumionen ins Verhältnis zu den versauernden Nitrat- und Sulfationen. Unter natürlichen Bedingungen werden Calcium und Magnesium nahezu vollständig begleitet vom Anion Hydrogenkarbonat (HCO₃⁻). Unter dem Einfluss saurer Depositionen gewinnen die Anionen Sulfat und Nitrat an Bedeutung. Erreicht der Versauerungsindex Werte >1, überwiegt das HCO₃⁻-Puffersystem, bei Werten <1 das Aluminium-

JÜRGEN LETHMATE