

IMMISSIONSMESSUNGEN ANORGANISCHER STICKSTOFF- UND SCHWEFELVERBINDUNGEN MITTELS IMPRÄGNIERTER FILTERPACKS 

# Immissionsmessungen anorganischer Stickstoff- und Schwefelverbindungen mittels imprägnierter Filterpacks

**BE-101** 

Klagenfurt, Oktober 1997

Bundesministerium für Umwelt, Jugend und Familie



#### **Autoren**

Haas Margarethe Striedner Johannes

## Projektmitarbeiter

Kragger Heidrun
Sacher Eva-Maria
Sarny Wolfgang
Singer Erich Johann
Wassermann Ulrike

# Entwicklung und Herstellung des Steuergerätes zur Probenahme (siehe Abb. 4)

Sarny Wolfgang

#### **Impressum**

Medieninhaber und Herausgeber: Umweltbundesamt, Spittelauer Lände 5, A-1090 Wien Eigenvervielfältigung

© Umweltbundesamt, Wien, Oktober 1997 Alle Rechte vorbehalten (all rights reserved) ISBN 3-85457-402-9

# **INHALTSVERZEICHNIS**

1 EINLEITUNG	1
2 MESSMETHODE MIT FILTERPACKS	2
3 FILTERPACKS	
3.1 Aufbau der Filterpacks	
3.2 Präparation der Filter	4
3.2.1 Teflonfilter	4 4
3.2.3 Saurer Filter	4
4 FELDMESSUNG	5
4.1 Beschreibung der Meßstelle	
4.2 Technische Details	5
4.3 Meßdauer	6
5 ELUTION DER BESAUGTEN FILTER	
5.1 Teflonfilter	
5.2 Alkalischer Filter (KOH-Filter)	
5.3 Saurer Filter (Citronensäurefilter)	8
6 CHEMISCHE ANALYTIK	
6.1 Analytische Parameter	9
7 AUSWERTUNG UND BERECHNUNG	
7.1 Auswertung	
7.2 Berechnung der einzelnen Komponenten in der Umgebungsluft	
7.3 Qualitätssichernde Maßnahmen	12
8 ERGEBNISSE	13
9 VERGLEICH ZWISCHEN IMMISSIONSMESSSYSTEMEN - DISKUSSION	<b>2</b> 1
9.1 Vergleiche mit dem kontinuierlichen Meßsystem (OPSIS)	
9.2 Vergleich mit Diffusionssammlern (Palmes-Röhrchen)	23
10 ZUSAMMENFASSENDE DARSTELLUNG UND AUSBLICK	25
LITERATUR ANHANG	

#### **EINLEITUNG**

Die Methode der Messung von Luftschadstoffen mit Filterpackungen aus unterschiedlich imprägnierten Einzelfiltern ("Filterpacks") wird international gerne verwendet. Für die am EMEP-Programm über die Messung des Ferntransportes von Luftschadstoffen über Europa teilnehmenden Labors ist sie im Standardprogramm vorgesehen. Österreich ist am EMEP-Programm durch Messungen an drei nationalen Hintergrundmeßstellen beteiligt; an diesen Meßstellen werden Filterpacks derzeit nicht verwendet.

Die vorliegende Studie befaßt sich mit der Einführung der Filterpackmethode sowohl hinsichtlich der notwendigen Infrastrukturen vor Ort an einer EMEP-Meßstelle, als auch hinsichtlich der praktischen Einarbeitung im Labor (Präparation der Filterpacks, Vermeidung hoher Blindwerte, sicherer Transport, Analysen) und der Darstellung der Leistungsfähigkeiten dieser Methode.

Grundsätzlich ist diese in der Praxis leicht anzuwendende Methode geeignet, anorganische Stickstoff- und Schwefelkomponenten im gasförmigen und partikulären Zustand zu erfassen. Dadurch wird speziell für Schwefelverbindungen eine Bilanzierung hinsichtlich des Lufttransportes ermöglicht. Für die Schwefelverbindungen ist eine analytische Trennung zwischen partikulärer Herkunft und Gasphase möglich, für Stickstoffverbindungen können aufgrund von Disproportionierungen (Gase werden aus der bereits am Filter abgeschiedenen Partikelphase in unbekannter Menge freigesetzt und auf anderen Filtern miterfaßt) nur Summenwerte errechnet werden.

Gegenüber herkömmlichen kontinuierlichen Meßgeräten, die an den österreichischen Hintergrundmeßstellen verwendet werden, werden der Filterpackmethode drei wesentliche Vorteile zugeschrieben:

- 1. Die Methode ist bei Vorhandensein eines klimatisierten Meßkontainers kostengünstig zu betreiben.
- 2. Für Schwefelverbindungen eignen sich Filterpacks im besonderen Maße: die Genauigkeit soll auch bei geringsten Konzentrationen, wie sie in Hintergrundgebieten häufig auftreten, unübertroffen hoch sein.
- 3. Im Gegensatz zu kontinuierlichen Meßgeräten können auch partikuläre Verbindungen in der Luft erfaßt werden.

Dabei sind Filterpacks aber keineswegs als Ersatz für kontinuierliche Messungen anzusehen. Ein Meßintervall beträgt 24 Stunden, die zeitliche Auflösung ist also für manche lufthygienischen Meßprobleme zu gering. Das wichtige Schadgas NO<sub>2</sub> wird nicht erfaßt. Filterpacks wären daher an den EMEP-Meßstellen ergänzend zu betreiben.

Will man auch bei den Stickstoffkomponenten eine exakte analytische Trennung der gasförmigen und partikulären Anteile erreichen, müßten Denuder verwendet werden. Sie sind in der Anwendung wesentlich komplizierter zu betreiben als Filterpacks und benötigen in ihrer Grundversion ständige Aufsicht. Ein automatischer Betrieb über eine Woche erscheint nur schwer realisierbar. Deshalb sind Denuder im EMEP-Programm nicht routinemäßig vorgesehen. Sie sollten nur bei einzelnen speziellen Meßproblemen Anwendung finden. In dieser Studie wird auf Denudermessungen nicht näher eingegangen.

### MESSMETHODE MIT FILTERPACKS

Die Schadstoffe werden auf hintereinandergeschalteten unterschiedlich beschichteten Filtern absorbiert (Filtermeßmethode). Die Grundzüge der Methode sind im EMEP-Manual for sampling and chemical analysis beschrieben (HANSSEN, 1996). Schwefeldioxid, Sulfat in Aerosolen, Aerosol und Gasanteil von Ammonium-, Nitrit- und Nitratverbindungen in der Umgebungsluft können mit einem Filterpack gleichzeitig erfaßt werden. Die Filterpacks sind mit drei verschiedenen Filtern beladen. Durch diese wird ein definiertes Volumen Umgebungsluft gesaugt. Die auf den Filtern absorbierten Schadstoffe werden in ionische Form überführt, quantitativ analysiert und auf die Konzentrationen in der Luft umgerechnet. Nach dieser Methode wird Schwefeldioxid (SO<sub>2</sub>) auf einem alkalisch imprägnierten Filter (KOH) absorbiert. Schwefeldioxid reagiert mit Kaliumhydroxid zu Kaliumsulfit. Oxidierende Substanzen in der Luft, z.B. Ozon, wandeln das Sulfit zu Sulfat um. Sulfat-Aerosole (SO<sub>4</sub><sup>2</sup>) werden auf einem vorgeschalteten Teflonfilter abgefangen. Somit können die Schwefelkomponenten in der Luft in Aerosol und Gasanteil unterschieden werden. Eine Differenzierung in Aerosolanteile und Gase bei den Stickstoffkomponenten ist jedoch nicht möglich. Salpetersäure (HNO<sub>3</sub>) im gasförmigen Zustand reagiert mit anderen atmosphärischen Bestandteilen zu Partikeln in Form von Nitraten. Wenn Ammoniumnitrat gebildet wird, ist diese Reaktion jederzeit reversibel. Die Verschiebung des Gleichgewichtes Aerosol - Gas ist abhängig von Temperatur und Luftfeuchte während der Messung.

 $NH_4NO_3 \Leftrightarrow NH_3 + HNO_3$ 

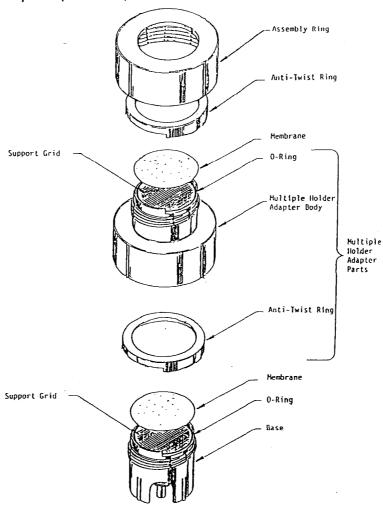
Die Aerosole werden am Teflonfilter, die säurebildenden Gase am alkalischen Filter absorbiert. Anschließend an den alkalischen Filter passiert der Luftstrom noch einen sauren Filter, an dem der gasförmige Ammoniak abgeschieden wird.

#### 3 FILTERPACKS

### 3.1 Aufbau der Filterpacks

Abb. 1 zeigt einen Ausschnitt im Aufbau eines Filterpacks mit dreistufiger Filteranordnung. An der Gaseintrittsstelle (1. Stufe) befindet sich der Teflonfilter zur Abscheidung der Aerosolkomponenten. In der Mitte (2. Stufe) ist der alkalischer Filter für die Absorption der sauren Luftschadstoffe HNO2, HNO3 und SO2 eingebaut. Die dritte Stufe ist noch der saure Filter als Sammelmedium für NH3. Das Material der Filterhalter ist Polycarbonat, der als äußerst inerter Kunststoff keine Quelle für Kontaminationen oder Adsorption der zu bestimmenden Komponenten darstellt. Die einzelnen Teile der Filterhalter wurden gewaschen, mit deionisiertem Wasser gespült, laut NILU-Vorschrift zusammengestellt und die präparierten Filter eingesetzt. Für das Zusammenschrauben der einzelnen Filterhalter wurde ein spezielles Werkzeug (NILU Filterholder, Prospekt siehe Anhang) verwendet, um ein Drehmoment von 10-15 Nm zu erreichen. Damit werden undichte Stellen in den Filterpacks vermieden. Die Gaseintrittsöffnung wurde mit dem Deckel, der Pumpenansatz mit einem Schraubverschluß verschlossen. Es wurden Serien für eine Woche mit zusätzlich einem Blindwert vorbereitet. Bis zur Exposition wurden die präparierten Filterpacks im Kühlschrank gelagert.

Abb. 1: Aufbau eines Filterpacks (Ausschnitt)



### Präparation der Filter

#### **Teflonfilter**

Material: Zefluor 1  $\mu$ m,  $\varnothing$  47 mm, Prod. P5PLO47, Firma Gelman Sciences Inc., Ann Arbor, Michigan 48106

Die Teflonfilter wurden direkt aus der Originalpackung ohne Reinigung und Beschichtung in die Packs eingesetzt.

#### **Alkalischer Filter**

Material: Papierfilter, Schwarzband 589, Ø 45mm, Schleicher und Schüll, Postfach 4, D-3354 Dassel

Reinigung: Die Filter wurden in 0,1M K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-Lösung eine Minute geschwenkt, anschließend in Reinstwasser dreimal ausgespült. Die gewaschenen Filter wurden auf einer Petrischale aufgelegt und im Trockenschrank bei 50°C 15 Minuten getrocknet

Beschichtung: 300 µl der Beschichtungslösung (1M KOH in Methanol + 10 % (v/v) Glycerin) wurden auf einen Filter zentral aufgetropft, 30 Minuten im Abzug getrocknet und in luftdicht verschließbaren Kunststoffsäcken verpackt. Die Zugabe von Glycerin verbessert die Sammelrate bei niedriger Luftfeuchtigkeit.

#### Saurer Filter

Material: Papierfilter, Schwarzband 589, Ø 45mm, Schleicher und Schüll, Postfach 4, D-3354 Dassel

Reinigung: Die Filter wurden in 0,1M Citronensäure eine Minute geschwenkt, danach in Reinstwasser dreimal ausgespült. Die gewaschenen Filter wurden 15 Minuten bei 50 °C getrocknet.

Beschichtung: 300 µl der Beschichtungslösung (1M Citronensäure in Methanol) wurden auf einen Filter zentral aufgetropft. Die Filter wurden 30 Minuten im Abzug getrocknet und in luftdicht verschließbaren Kunststoffsäcken verpackt.

Verwendete Materialien und Reagenzien

Reinstwasser: MilliQ- Reinstwasseraufbereitungsanlage, 18,2 M $\Omega$ , Fa. Millipore

Deionisiertes Wasser: Miele Aqua Purificator 67749

Trockenschrank: Heraeus UT6060 Kaliumcarbonat z.A, Merck 4928 Kaliumhydroxid Plätzchen z.A., Merck 5033 Citronensäure-Monohydrat z.A., Merck 244 Methanol Riedel de Haën 32213 Glycerin puriss. p a. Fluka 49770

#### **FELDMESSUNG**

#### Beschreibung der Meßstelle

Für die Besaugung der Filterpacks wurde Vorhegg ausgewählt. An dieser Meßstelle befindet sich ein Luftmeßkontainer des Umweltbundesamtes. Der Kontainer steht auf einem Südhang oberhalb des Marktes Kötschach-Mauthen am Eingang des Kärntner Lesachtales. Hinsichtlich der Luftschadstoffe ist diese Region als Hintergrundmeßstelle einzuordnen. In diesem Gebiet steht seit Beginn dieses Jahres auch eine EMEP-Meßstelle für nasse Deposition.

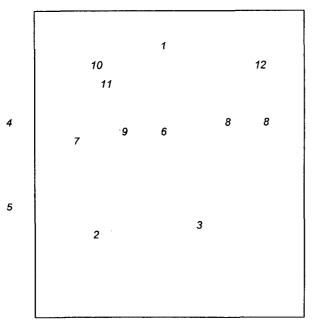
#### **Technische Details**

Die Filterpacks wurden hängend, d. h. Gaseintritt von unten in die Schutzglocken eingebaut (Abb. 3). Für 24-Stundenmittelwerte wird ein Ansaugvolumen von ca. 20 m³ empfohlen. Die Filterpacks wurden an einer Reeling am Dach des Meßkontainers installiert, der Gasstrom wurde über Teflonleitungen in den Meßkontainer geführt, wo ein Modul - bestehend aus Umschaltventilen, Zeitsteuerung, Pumpen und Gaszähler - für die Ansaugung und korrekte Erfassung der jeweils angesaugten Volumina sorgte (Abb. 2a und 2b).

1

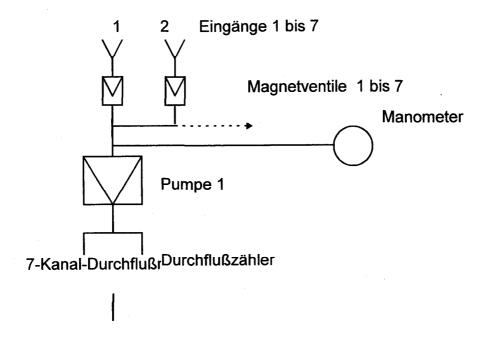
2

Abb. 2a: Aufbau der Probenahmevorrichtung. Foto siehe Abb. 4



- Impulszähler Kanal 1-7
- Magnetventile Kanal 1-7
- 3 Durchflußzähler
- 4 Schukosteckdose Pumpe 1
- 5 Schukosteckdose Pumpe 2
- 6 4-Kanal-Timer
- 7 Steuerplatine Digitalzähler
- 8 12V/24V Versorgung
- 9 Schukosteckdose für Manometer
- 10 Sicherung
- 11 Netzschalter
- 12 Reset (setzt Meßkanäle zurück auf Meßkanal1)

Abb. 2b: Probenahmevorrichtung, Pneumatik



#### Meßdauer

Es wurden Serien für jeweils eine Woche vorbereitet. 8 Filterpacks wurden in die Ansaugvorrichtung eingebaut. Je ein Filterpack wird während 24 Stunden im Luftstrom besaugt. Zusätzlich wurde ein Filterpack pro Woche als Parallelwert an einem beliebigen Tag mitbesaugt. Ein Pack wurde als Blindwert zurückbehalten.

Abb. 3: Glocken mit den Filterpacks am Dach des Meßkontainers.

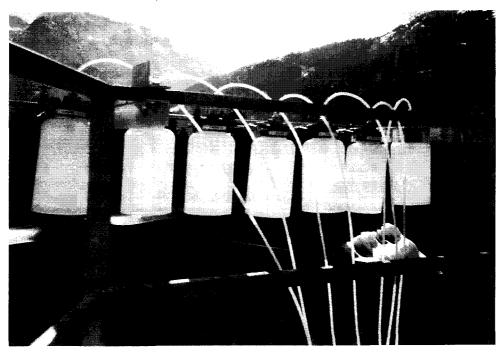
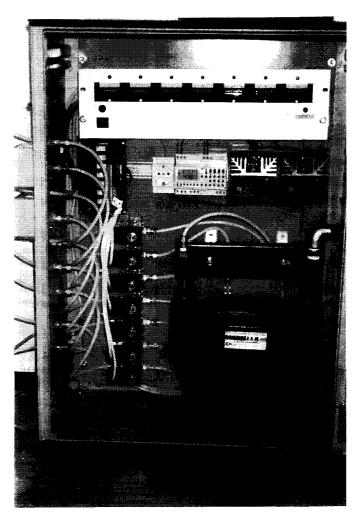


Abb. 4: Modul im Meßkontainer.



#### **ELUTION DER BESAUGTEN FILTER**

Die Filterpacks wurden im Labor mit dem NILU-Werkzeug in die drei Stufen zerlegt, die Filter mit einer Pinzette entnommen, gefaltet und in verschließbare PE-Röhrchen von 10 ml. Nenninhalt überführt.

#### **Teflonfilter**

Die Röhrchen mit den Teflonfiltern wurden mit je 6 ml Reinstwasser 30 Minuten im Ultraschallbad verschlossen extrahiert, und weitere zwei Stunden vor der Analyse unter häufigem Schütteln bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Das Eluat wurde auf Anionen und Kationen ionenchromatografisch analysiert.

#### Alkalischer Filter (KOH-Filter)

Die Extraktion der Schadstoffe aus den Filtern erfolgte mit je 6 ml Reinstwasser unter sorgfältigem Schütteln bei Zimmertemperatur. Vorsichtiges Schütteln im Extraktionschritt ist notwendig, um den Verlust von Faserteilchen aus den Papierfiltern zu vermeiden. Nach einer Standdauer von mindestens zwei Stunden wurden im Eluat die Anionen mittels Ionenchromatografie quantitativ bestimmt.

## Saurer Filter (Citronensäurefilter)

Die Citratfilter wurden mit je 6 ml 0,01 M HNO<sub>3</sub> mindestens 2 Stunden unter sorgfältigem Schütteln in den verschließbaren PE-Röhrchen extrahiert. Anschließend wurde im Eluat Ammoniumstickstoff ionenchromatografisch untersucht.

Verwendete Materialien und Reagenzien PE-Röhrchen: 10 ml mit Schraubverschluß

Reinstwasser: MilliQ- Reinstwasseraufbereitungsanlage, 18,2 M $\Omega$ , Fa. Millipore

Ultraschallbad: Sonorex Super DK 514 B-P, Fa. Bandelin electronic

Salpetersäure 65%, Merck

### CHEMISCHE ANALYTIK

## **Analytische Parameter**

Analysengerät

Dionex 4500i Ionenchromatograf mit Mikromembransuppression

Anionenanalyse

Teflonfilter und alkalischer Filter (KOH-Filter)

Detektoren: Leitfähigkeitsdetektor CDM-II; UV-Detektor VDM-II, 220 nm (Fa.

Dionex)

Säulen: Vorsäule IonPac AG4A-SC und Hauptsäule IonPac AS4A-SC (Fa. Dionex)

Eluent: 1,8 mM Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> / 1,7 mM NaHCO<sub>3</sub> (Fluka MicroSelect)

Suppression: AMMS-II Suppressor, Fa. Dionex, Regeneration mit 13 mN H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (5

ml/ Min), Merck z.A. Probenschleife: 200 µl

Kationenanalyse

Teflonfilter und saurer Filter (Citronensäurefilter)

Detektoren: Leitfähigkeitsdetektor CDM-II (Fa. Dionex)

Säulen: IonPac CG12 Guard Column- und IonPac CS12 Analytical Column (Fa.

Dionex)

Eluent: 18,5 mM Methansulfonsäure (Fluka puriss.)

Suppression: CSRS-I Self Regenerating Suppressor, Fa. Dionex

Probenschleife: 50 µl

### **AUSWERTUNG UND BERECHNUNG**

### Auswertung

Aus den Chromatogrammen der Standardlösungen wurden mittels Gerätesoftware quadratische Kalibrationskurven erstellt. Die Identifizierung der Ionen erfolgte durch Vergleich der Retentionszeiten der Probe und der Kalibrationslösung. Von den erhaltenen Konzentrationen der Anionen und Kationen auf den einzelnen Filtern wurden die Blindwerte abgezogen und die Werte auf die gewünschten Luftschadstoffe umgerechnet.

#### Anionen:

Im Eluat des Teflonfilters und des alkalischen Filters wurden Sulfat mit dem Leitfähigskeitsdetektor, Nitrit und Nitrat mit dem UV-Detektor bestimmt. Kationen:

Für die Berechnung wurde die Konzentration des Ammoniumstickstoffes am Teflonfilter und sauren Filter herangezogen.

## Berechnung der einzelnen Komponenten in der Umgebungsluft

Die Konzentration von Sulfat im Aerosol als **SO<sub>4</sub>**<sup>2-</sup>-**S** in μg.m<sup>-3</sup> wurde mit nachstehender Formel berechnet:

$$C = a \cdot f \cdot v1/v2$$

 $a = SO_4^{2-}$  (mg.  $I^{-1}$ ) im Teflonfiltereluat abzüglich des Blindwertes  $f = Umrechnungsfaktor von Sulfat auf <math>SO_4^{2-}$ -S (0,3338)  $v1 = Volumen des Eluates (6 ml) <math>v2 = Ansaugvolumen in m^3$ 

Die Berechnung von gasförmigem SO<sub>2</sub> als **SO<sub>2</sub>-S** in μg.m<sup>-3</sup> erfolgte nach folgender Formel:

 $C = a \cdot f \cdot v1/v2$ 

a =  $SO_4^{2^-}$  (mg.  $\Gamma^1$ ) im Teflonfiltereluat abzüglich des Blindwertes f = Umrechnungsfaktor Sulfat auf  $SO_2$ -S (0,3338) v1 = Volumen des Eluates (6 ml) v2 = Ansaugvolumen in m<sup>3</sup>

Für den Gesamtschwefel  $SO_x$ -S (µg.m<sup>-3</sup>) wurden die  $SO_2$ -S-Konzentrationen vom Teflonfilter und die  $SO_4^2$ -S-Konzentrationen vom alkalischen Filter addiert.

Die Konzentration von NO<sub>3</sub>-N (µg.m<sup>-3</sup>) in der Umgebungsluft (gasförmig und partikulär) wurde mit folgender Formel berechnet:

 $C = a \cdot g \cdot v1/v2$ 

 $a = NO_3^- (mg. l^{-1})$  im Eluat vom Teflonfilter und alkalischen Filter abzüglich des **Blindwertes** 

g = Umrechnungsfaktor Nitrat auf NO<sub>3</sub>-N (0,2259)

v1 = Volumen des Eluates (6 ml) v2 = Ansaugvolumen in m<sup>3</sup>

Analog zu NO<sub>3</sub>-N erfolgte die Berechnung von NO<sub>2</sub>-N (µg.m<sup>-3</sup>) in der Umgebungsluft:

 $C = a \cdot h \cdot v1/v2$ 

 $a = NO_2^{-1}$  (mg.  $\Gamma^{-1}$ ) im Eluat vom Teflonfilter und alkalischen Filter abzüglich des **Blindwertes** 

h = Umrechnungsfaktor Nitrit auf NO<sub>2</sub>-N (0,3045)

v1 = Volumen des Eluates (6 ml)

v2 = Ansaugvolumen in m<sup>3</sup>

Die Konzentration von NH<sub>x</sub>-N (µg.m<sup>-3</sup>) in der Umgebungsluft (gasförmig als NH<sub>3</sub> und partikulär als NH<sub>4</sub><sup>+</sup>) wurde mit folgender Formel berechnet:

 $C = a \cdot v1/v2$ 

 $a = NH_4^+ - N \text{ (mg. } \Gamma^1 \text{) im Eluat des Teflonfilters und sauren Filters abzüglich des$ **Blindwertes** 

v1 = Volumen des Eluates (6 ml)

v2 = Ansaugvolumen in m<sup>3</sup>

#### Qualitätssichernde Maßnahmen

Um die Qualität dieses neu einzuführenden Luftmeßsystems zu prüfen und vergleichende Auswertungen zu ermöglichen, wurden folgende Maßnahmen ergriffen:

- 1 x wöchentlich Parallelbesaugung von Filterpacks
- Kontrollstandards zur Sicherung der einwandfreien Funktion von Analysengeräten
- Testläufe zur Ermittlung von 24-h-Ansaugvolumina und Druckabfällen über den Filterpack
- Zeitgleiche kontinuierliche Messungen (OPSIS-System, differenzoptische Absorptions-Spektrometrie, Messung entlang eines mehrere hundert Meter langen Luftweges von einer Hangseite zur anderen über den Talboden hinweg; das bedeutet, es werden zum Großteil Luftschichten durchmessen, die nicht knapp über dem Boden liegen!) Das in Vorhegg betriebene OPSIS-System mißt die Parameter NO<sub>2</sub> und SO<sub>2</sub>, ein direkter Vergleich mit den Filterpacks ist daher nur bei SO<sub>2</sub> möglich.
- Zeitgleiche Messungen mit Diffusionssammlern
- Auswertung von Parallelwerten unter Angabe der Relativ-Standardabweichung (RSD, Tab.1)
- grafische Auswertungen von Vergleichsmessungen in Form von Zeitreihen

## **ERGEBNISSE**

Die erste Meßperiode lag im Frühjahr (2.3.1996 bis 19.4.1996). Eine zweite Meßperiode folgte vom 28.8.1996 bis 7.10.1996. Die gemessenen Werte waren erwartungsgemäß sehr niedrig. Im Mittel lagen die Konzentrationen von Sulfat im Aerosol und SO<sub>2</sub>-Gas unter 1µg.m<sup>-3</sup>. Bei NO<sub>x</sub>-N wurden im Durchschnitt nur 0,35 µg.m<sup>-3</sup> und NH<sub>3</sub>-N 1,16 µg.m<sup>-3</sup> gemessen. In Abb. 5 und 6 sind die Summen von Aerosol und Gasanteil der Stickstoff-, Schwefel- und Ammoniumkomponenten in der Umgebungsluft als Tagesmittelwerte grafisch dargestellt In Tab. 1 sind die Mittelwerte der einzelnen Komponenten für die 2 Meßserien dargestellt. Die gemessenen Konzentrationen in der zweiten Meßperiode waren bei allen Komponenten geringer.

Tab.1: Mittlere Schadstoffkonzentrationen in den zwei Meßperioden und relative Standardabweichung (RSD).

		NO <sub>2</sub> -N	NO <sub>2</sub> -N	NO <sub>2</sub> -N	NO <sub>2</sub> -N
		Teflon	Teflon	кон	кон
		μg.m <sup>-3</sup>	RSD%	μg.m <sup>-3</sup>	RSD%
1. Serie	Mittelwert	0,003	51	0,06	23
2. Serie	Mittelwert	0,002	27	0,02	22
		NO <sub>3</sub> -N	NO <sub>3</sub> -N	NO <sub>3</sub> -N	NO <sub>3</sub> -N
		Teflon	Teflon	KOH	кон
		μg.m <sup>-3</sup>	RSD%	μg.m <sup>-3</sup>	RSD%
1. Serie	Mittelwert	0,23	18	0,20	13
2. Serie	Mittelwert	0,03	22	0,11	13
		SO <sub>4</sub> <sup>2</sup> -S	SO <sub>4</sub> 2S	SO <sub>2</sub> -S	SO <sub>2</sub> -S
		Teflon	SO₄²S Teflon	кон	SO₂-S KOH
		•	1 -	_	
1. Serie	Mittelwert	Teflon	Teflon	кон	кон
1	Mittelwert Mittelwert	Teflon µg.m <sup>-3</sup>	Teflon RSD%	KOH µg.m <sup>-3</sup>	KOH RSD%
Serie 2.		Teflon µg.m <sup>-3</sup> 1,13	Teflon RSD%	KOH µg.m <sup>-3</sup> 1,48	KOH RSD%
Serie 2.		Teflon µg.m <sup>-3</sup> 1,13 0,39 NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> -N Teflon	Teflon RSD% 31 56 NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> -N Teflon	KOH μg.m <sup>-3</sup> 1,48 0,23 NH <sub>3</sub> -N Citrat	KOH RSD% 6 9 NH <sub>3</sub> -N Citrat
Serie 2. Serie	Mittelwert	Teflon µg.m <sup>-3</sup> 1,13 0,39 NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> -N Teflon µg.m <sup>-3</sup>	Teflon RSD% 31 56 NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> -N Teflon RSD%	KOH  µg.m <sup>-3</sup> 1,48  0,23  NH <sub>3</sub> -N  Citrat  µg.m <sup>-3</sup>	KOH RSD% 6 9 NH <sub>3</sub> -N Citrat RSD%
Serie 2.		Teflon µg.m <sup>-3</sup> 1,13 0,39 NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> -N Teflon	Teflon RSD% 31 56 NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> -N Teflon	KOH μg.m <sup>-3</sup> 1,48 0,23 NH <sub>3</sub> -N Citrat	KOH RSD% 6 9 NH <sub>3</sub> -N Citrat

Abb. 5: Filterpack. Summe Aerosol und Gas der Schwefel-, Stickstoff- und Ammoniumkomponenten in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte, Serie 1, März bis April 1996

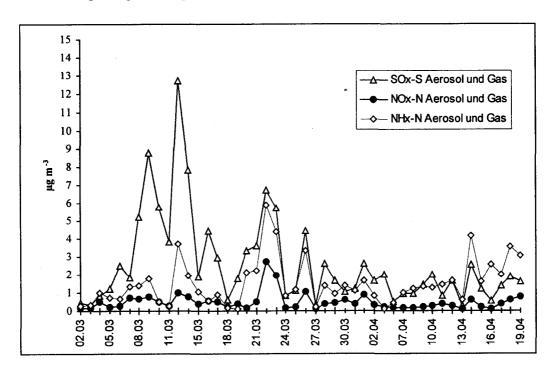
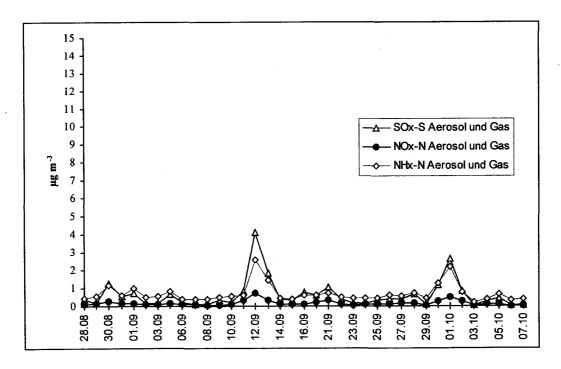


Abb. 6: Filterpack. Summe Aerosol und Gas der Schwefel-, Stickstoff- und Ammoniumkomponenten in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte, Serie 2, August bis Oktober 1996



In Abb. 7 und 8 ist das Verhältnis Aerosol Sulfat und Gas SO<sub>2</sub> während der zwei Meßserien grafisch dargestellt. Im Durchschnitt sind in Vorhegg die Schwefelkomponenten während dieser zwei Meßperioden zur einen Hälfte als Gas und zur anderen als Aerosol vorhanden.

In Abb. 9 bis Abb. 14 werden der gemessene Anteil Aerosol am Teflonfilter und der gasförmigen Komponente am alkalischen Filter von NO<sub>3</sub>-N bzw. NO<sub>2</sub>-N sowie der Anteil des Aerosol NH<sub>4</sub><sup>+</sup> und Gas NH<sub>3</sub>, grafisch dargestellt. Eine Aussage über das tatsächliche Verhältnis Aerosol - Gas in der Umgebungsluft kann mit dieser Methode nicht geliefert werden.

In Abb. 15 und 16 ist der Anteil von  $NO_2$ -N und  $NO_3$ -N am  $NO_x$ -N während der zwei Meßperioden grafisch dargestellt. Im Mittel liegen rund 86% der  $NO_x$ -Werte als  $NO_3$ -N vor.

Auf den Seiten 16 bis 20 folgen die Abb. 7 bis 16.

Abb. 7: Filterpack. Anteil Aerosol SO₄²—S und Gas SO₂-S am Gesamtschwefel in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 1, März bis April 1996.

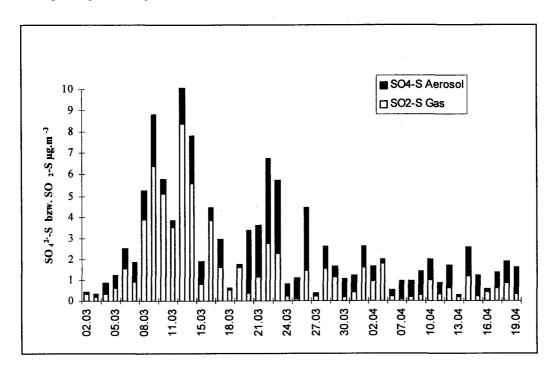


Abb. 8: Filterpack. Anteil Aerosol SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>-S und Gas SO<sub>2</sub>-S am Gesamtschwefel in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 2, August bis Oktober 1996.

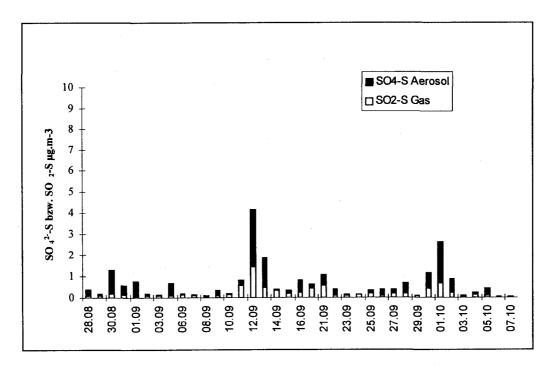


Abb. 9: Filterpack. Gemessener Anteil Aerosol NO<sub>2</sub>-N und Gas HNO<sub>2</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 1, März bis April 1996.

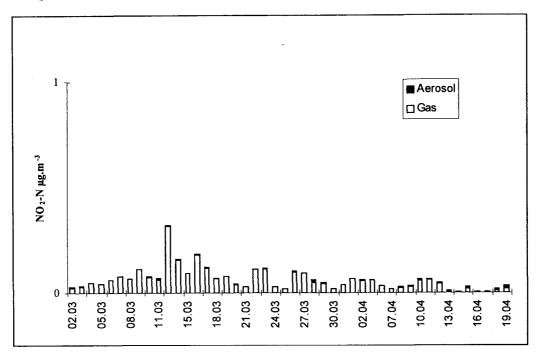


Abb. 10: Filterpack. Gemessener Anteil Aerosol NO<sub>2</sub>-N und Gas HNO<sub>2</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 2, August bis Oktober 1996.

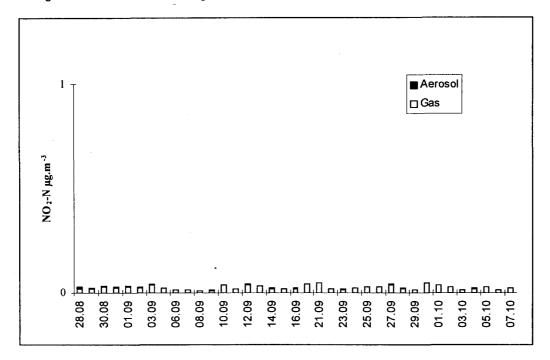


Abb. 11: Filterpack. Gemessener Anteil Aerosol NO<sub>3</sub>-N und Gas HNO<sub>3</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 1, März bis April 1996.

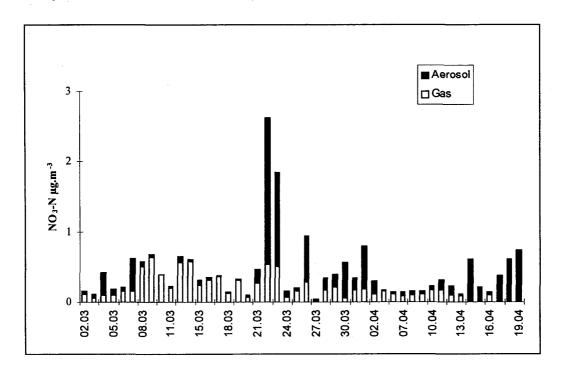


Abb. 12: Filterpack. Gemessener Anteil Aerosol NO<sub>3</sub>-N und Gas HNO<sub>3</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 2, August bis September 1996.

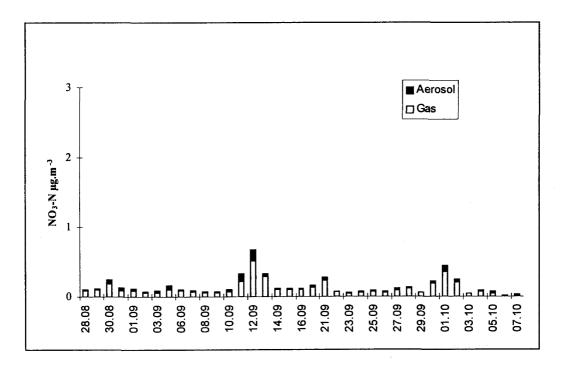


Abb. 13: Filterpack. Gemessener Anteil Aerosol NH<sub>4</sub><sup>+</sup>-N und Gas NH<sub>3</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 1, März bis April 1996.

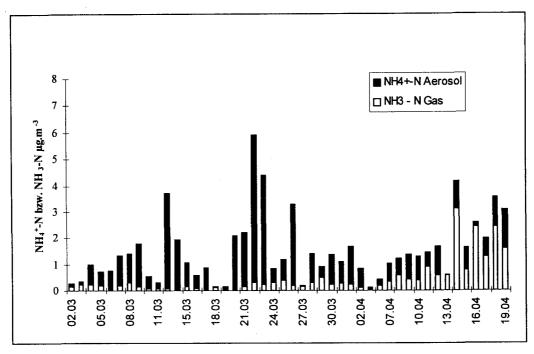


Abb. 14: Filterpack. Gemessener Anteil Aerosol NH<sub>4</sub><sup>+</sup>-N und Gas NH<sub>3</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 2, August bis September 1996.

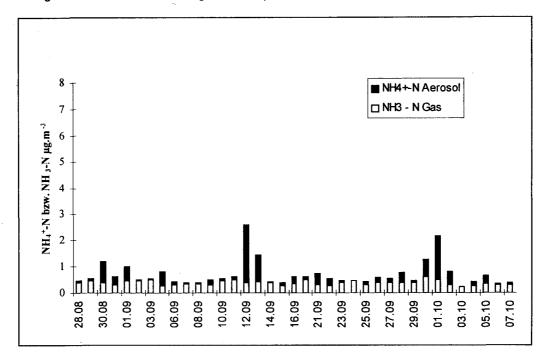


Abb. 15: Filterpack. Gemessenes Verhältnis NO<sub>3</sub>-N und NO<sub>2</sub>-N (Aerosol und Gas) am NO<sub>x</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 1, März bis April 1996.

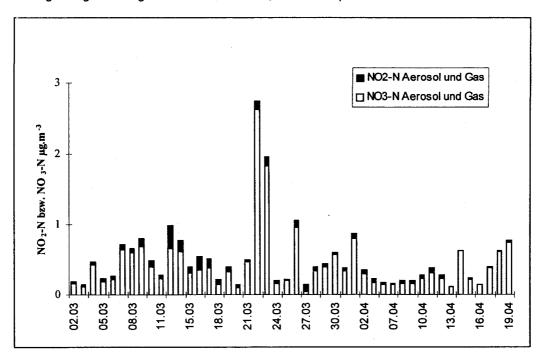
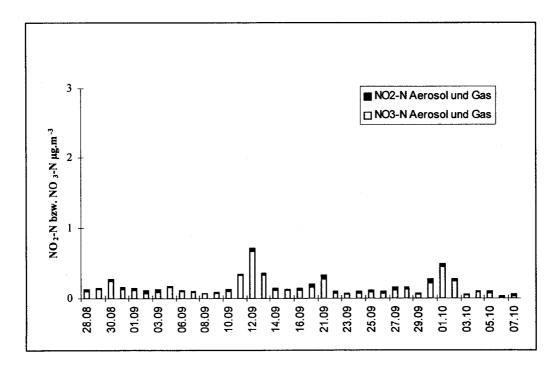


Abb. 16: Filterpack. Gemessenes Verhältnis NO₃⁻-N und NO₂⁻-N (Aerosol und Gas) am NO<sub>x</sub>-N in der Umgebungsluft. Tagesmittelwerte Serie 2, August bis September 1996.

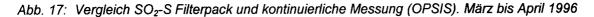


# VERGLEICH ZWISCHEN IMMISSIONSMESSSYSTEMEN - DISKUSSION

# Vergleiche mit dem kontinuierlichen Meßsystem (OPSIS)

Vergleiche mit dem OPSIS sind nur in der 1. Meßperiode möglich. Für die 2. Meßserie stehen auf Grund technischer Probleme am Gerät nur einzelne Daten zur Verfügung, so daß eine Auswertung nicht sinnvoll war. Abb. 17 zeigt den Verlauf der SO<sub>2</sub>-S Konzentration in der Luft von März bis April gemessen mit den Filterpacks und dem kontinuierlichen Meßsystem. Die Übereinstimmung ist vor allem bei den höheren Meßwerten zufriedenstellend. Die maximalen Konzentrationen Mitte März werden von den Filterpacks bestätigt.

Der Vergleich Filterpack - Opsis bei den Stickstoffkomponenten bringt deutlich niedrigere Werte für den Filterpack ( Abb. 18). Selbst wenn man alle Stickstoffkomponenten (NO<sub>x</sub>-N vom Teflonfilter und alkalischen Filter) addiert, liefert das OPSIS noch deutlich höhere Daten (Abb. 19). Das bedeutet, daß das gasförmige NO<sub>2</sub> (OPSIS-Messung) alle mittels Filterpack erfaßbaren Stickoxidkomponenten mengenmäßig bei weitem übertrifft. Auch an der Hintergrundmeßstelle Vorhegg erweist sich daher NO<sub>2</sub> als vorrangig vorhandenes Stickoxid



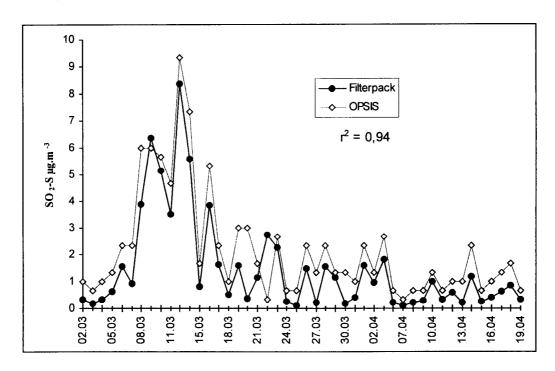


Abb. 18: Vergleich NO2-N Filterpack und kontinuierliche Messung (OPSIS). März bis April 1996

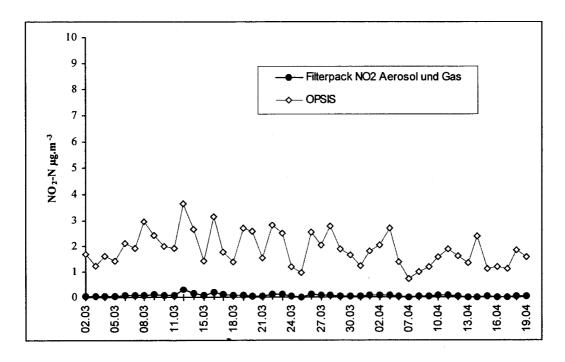
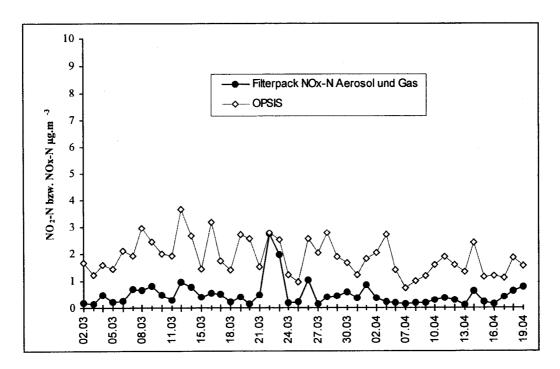


Abb. 19: Vergleich NO<sub>x</sub>-N Filterpack und NO<sub>2</sub>-N kontinuierliche Messung (OPSIS). März bis April 1996



Um auszuschließen, daß eventuell Stickstoffkomponenten nicht vollständig am alkalischen Filter absorbiert werden, wurde nachträglich in einer Versuchsserie, die im Keller des Umweltbundesamtes exponiert wurde, noch ein zweiter alkalischer Filter vor den sauren Filter geschaltet. In der Tab. 2 sind die Ergebnisse zusammengefaßt. Die gemessenen Werte sind höher als in Vorhegg. Trotzdem wurden am ersten Filter die sauren Komponenten vollständig absorbiert. Am zweiten Filter wurden nur noch Konzentrationen im Bereich der Blindwerte gemessen.

Tab. 2:	Ergebnisse der Besaugung von Filterpacks mit zwei hintereinander geschalteten alkalischen
	Filter (KOH 1 und KOH 2)

UBA KELLER 29.9.						
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> -		NO <sub>2</sub> -N		NO <sub>3</sub> -N		NH₄ <sup>+</sup> -N
Teflon		Teflon		Teflon		Teflon
0,90		0,01		0,15		2,73
1,70		0,00		0,12		1,56
0,69	l l	0,00		0,08		0,54
0,90		0,00		0,10		1,13
1,28		0,00		0,07		2,14
SO <sub>2</sub> -S	SO <sub>2</sub> -S	NO <sub>2</sub> -N	NO <sub>2</sub> -N	NO <sub>3</sub> -N	NO <sub>3</sub> -N	NH <sub>3</sub> -N
KOH 1	KOH 2	KOH 1	KOH 2	KOH 1	KOH 2	Citrat
0,58	0,07	0,42	0,01	0,16	0,01	3,83
0,56	0,07	0,29	0,01	0,27	0,01	3,02
0,28	0,09	0,33	0,00	0,15	0,01	3,21
0,22	0,03	0,64	0,00	0,17	0,00	3,96
0,28	0,10	0,76	0,01	0,11	0,01	6,22

## Vergleich mit Diffusionssammlern (Palmes-Röhrchen)

Gleichzeitig waren in Vorhegg vom Dezember 1995 bis August 1996 Diffusionssammler nach dem Palmes-Typ zur Bestimmung von SO<sub>2</sub> und NO<sub>2</sub> exponiert. Die Konzentrationen dieser Luftschadstoffe sind im Bereich der Nachweisgrenze, die mit der verwendeten Sammlergeometrie erzielt werden kann, zu finden. Jahresgangmessungen von 1992 bis 1994 zeigten auch zu keiner Zeit höhere Konzentrationen als 10 µg.m<sup>-3</sup> SO<sub>2</sub> und 5 µg.m<sup>-3</sup> NO<sub>2</sub> (STRIEDNER, 1997). In Tab. 3 wird eine Übersicht über die Vergleichswerte Filterpack, Diffusionssammler und Opsis gegeben.

Die Bestimmungsgrenze (BG) für Palmes-Röhrchen wird mit 0,6 μg.m<sup>-3</sup>, die Nachweisgrenze (NWG) mit 0,15 μg.m<sup>-3</sup> angegeben. Werte unter der NWG sind mit n.n. (nicht nachweisbar) gekennzeichnet, Werte zwischen NWG und BG mit " <0,6".

Tab.3: Vergleich Filterpack (Filter), Diffusionssammler (Palmes) und Kontinuierliche Messung (OPSIS)

			OPSIS	Palmes	Filter	OPSIS	Palmes	Filter
	Expos	sition	NO <sub>2</sub> -N	$NO_2-N$	NOx-N	SO <sub>2</sub> -S		SO <sub>2</sub> -S
Nr.	Beginn	Ende	μg m <sup>-3</sup>	μg m <sup>-3</sup>	µg m <sup>-3</sup>	μg m <sup>-3</sup>	µg m <sup>-3</sup>	μg m <sup>-3</sup>
1	18.12.199 5	19.1.199 6	1,0	<0.6	=	1,9	n.n.	-
2	19.1.1996	2.2.1996	5,0	<0.6		3,4	n.n.	<u>-</u>
3	2.2.1996	14.2.199 6	3,0	<0.6	-	2,6	n.n.	-
4	14.2.1996	1.3.1996	2,3	<0.6	-	2,0	0,9	-
5	1.3.1996	7.3.1996	1,3	(4,3)	0,3	1,6	(3,2)	0,7
6	7.3.1996	14.3.199 6	5,7	0,7	0,7	2,5	4,1	5,5
7	14.3.1996	27.3.199 6	2,7	<0.6	0,7	2,1	<0.6	1,3
8	27.3.1996	12.4.199 6	1,3	<0.6	0,4	1,8	<0.6	8,0
9	12.4.1996	24.4.199 6	3,0	n.n.	-	1,8	1,0	-
10	23.5.1996	5.6.1996	1,3	n.n.	-	0,7	1,0	-
11	5.6.1996	20.6.199 6	1,7	n.n.	-	0,6	<0.6	-

Allgemein zeigt der Vergleich zwischen den Filterpacks und kontinuierlichen sowie diffusiven Meßmethoden folgende Trends:

- Filterpacks eignen sich hervorragend für die Bestimmung der Schwefelkomponenten in Umgebungsluft, selbst bei niedrigsten Konzentrationen in Hintergrundgebieten. Damit sind sie anderen Analysenmethoden überlegen!
- Von Diffusionssammlern nach dem Palmes-Typ ist schon lange bekannt, daß sie SO<sub>2</sub> unterbestimmen. Daher zeigen die gegenüber den Filterpacks ständig niedrigeren Werte eine gute Konformität an.
- Stickstoffkomponenten sind aufgrund ihrer Neigung zur Disproportionierung aus der partikulären Phase schwieriger zu erfassen. Für die exakte Messung in diesem Bereich (gasförmig und partikulär) wären Denudersysteme die geeignete jedoch sehr aufwendige - Alternative.
- Die relative Standardabweichung parallel exponierter Filterpacks ist auf den Teflonfiltern am größten (siehe RSD in Tab. 1). Die geringen Partikelkonzentrationen einerseits und das generelle Problem, daß partikuläre Substanzen in der Luft nicht gleichverteilt sind, führen zu den hohen Abweichungen. Im Gegensatz dazu überraschen die SO<sub>2</sub>-Daten mit einer hervorragenden Übereinstimmung trotz äußerst niedriger Absolutkonzentrationen.

## ZUSAMMENFASSENDE DARSTELLUNG UND AUSBLICK

Filterpacks zur Messung von anorganischen Schwefel- und Stickstoffverbindungen in Umgebungsluft wurden während einer Frühjahrs- und einer Herbst-Meßkampagne an einer EMEP-Meßstelle des Umweltbundesamtes getestet.

Für die Messungen mit Filterpacks wurde ein spezielles Steuergerät im Umweltbundesamt in Klagenfurt konstruiert und im Rahmen der hier vorliegenden Untersuchungen erfolgreich an der Meßstelle eingesetzt. Damit ist ein unbeaufsichtigter automatischer Betrieb der Filterpackmessungen über eine Woche zuverlässig möglich.

Für NH<sub>3</sub> und NH<sub>4</sub><sup>†</sup> stellen Filterpacks eine einfache Methode der summarischen Erfassung dar, andere Methoden, speziell kontinuierliche Messungen sind schwierig und betreuungsintensiv, und werden üblicherweise nicht eingesetzt.

Bei den Stickoxiden ist die Filterpackmethode durch die summarische Erfassung partikulärer Nitrate und der Gase HNO<sub>2</sub> und HNO<sub>3</sub> geeignet, ergänzend zu NO<sub>2</sub>- und NO-Messungen mit anderen Methoden zusätzliche oxidierte Stickstoffkomponenten zu messen.

Die Ergebnisse bestätigen, daß diese Methode geeignet ist, Schwefel- und Stickstoffkomponenten in der Luft für eine Bilanzierung dieser Elemente auf einfache Weise zu messen. Für die Analyse von SO<sub>2</sub> zeigt diese Methode eine derart hohe Präzision, daß sie vor allem im Bereich niedriger Hintergrundkonzentrationen als "Methode der Wahl" anzusehen ist.

Aus diesen Gründen ist es zu empfehlen, an allen drei österreichischen EMEP-Meßstellen zukünftig derartige Meßsysteme zu installieren und routinemäßig zu betreiben.

Die Einfachheit und Robustheit dieses Meßsystems legt es nahe, auch die Eignung für Messungen an urbanen Standorten zukünftig einem Test zu unterziehen bzw. sonstige Anwendungsbereiche zu diskutieren.

### **LITERATUR**

ANDREASSON, K.; HANSSEN, J. E.; LØVBLAD, G.; SEMB, A. & TYKESSON, A. (1991): VAVHILL. Field intercomparison of samplers for sulphur dioxide and sulphate in air. EMEP/ CCC-Report 4/91, O-8821. Norwegian Institute for Air Research, P. O. Box 100, N-2007 Kjeller.

FELLINGER, R.; BRANTNER, B.; OBERLINNINGER, H & PUXBAUM, H. (1989): Entwicklung einer Meßmethode zur Bestimmung von HNO<sub>3</sub>, SO<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub> und partikulärem Nitrat, Sulfat und Ammonium an Background-Meßstellen. Bericht 6/89, Institut für Analytische Chemie, TU Wien.

HANSSEN, J. E.; SCHAUG, J. & SEMB, A. (1996): EMEP manual for sampling and chemical analysis. NILU EMEP/ CCC-Report 1/95, Revision 1/96. Norwegian Institute for Air Research, P. O. Box 100, N-2007 Kjeller.

STRIEDNER, J. (1997): Passive Meßmethoden für die Analyse der Luftschadstoffe  $NO_2$ ,  $SO_2$  und  $O_3$  mittels Diffusionssammlern. Bericht BE-089. Umweltbundesamt, Spittelauer Lände 5, A-1090 Wien.

# **ANHANG**

- 1. Protokoliblatt für den Meßstellenbetreuer
- 2. Prospekt NILU Filter Holder

# N - und S - Verbindungen in der Luft an einer EMEP - Meßstelle Probenahmeprotokoll



Probenahmestandort: Vorhegg	Laufende Protokollnummer: 8	
-----------------------------	-----------------------------	--

# Kanalbelegung der 7 - Tage Probenahmevorrichtung:

		0				
		Ansa	ugzeitraum		Ansa	augvolumen
	Filterstack Nr.:		- bis			[ m3]
Kanal 1:	40	707.0.10		16/1500	1	749
Kanal 2:	4	/		6/1500		
Kanal 3:	10	29.8.96 11	500- 30.8.9	6/1500	18	25
Kanal 4:	17	30.8.96/1	500 - 31.8.9	1500	10	64
Kanal 5:	20	31.8.96/1	500- 1.9.96	1500	10	153
Kanal 6:	23		500- 2.9.96		19	
Kanal 7:	26	2.9.96/1	500- 3,9.96	1500	18	82
Summe: 131,73					173	
Referenzkanal:	34 -	30.8.96 /150	°- 31.8.96	1500		
			Beginn: [m3]	End [m	_	Differenz: [m3]
Zählerstand Ha	uptdurchflußmer	ngenzähler:	7681,183	7812,	831	131,65

	Beginn: [m3]	Ende: [m3]	Differenz: [m3]
Zählerstand Hauptdurchflußmengenzähler:	7681,183	7812,831	131,65
Zählerstand Referenzdurchflußmengenzähler:	1029,095	1045,916	16,82

5.996/1200 Nächster Referenzkanalperiodenbeginn Datum / Zeit:: 6.9.96/1200 Nächstes Referenzkanalperiodenende Datum / Zeit::

Nächster Meßperiodenbeginn Datum / Zeit:: 4,9,96/12<sup>∞</sup> Nächstes Meßperiodenende Datum / Zeit::

Bemerkung:

Datum: 4, 9, 96 Probenahmepersonal:



# NORSK INSTITUTT FOR LUFTFORSKNING

# Norwegian Institute for Air Research



# Verktøy for sammensetning og adskillelse av NILUs filterholder

For å hjelpe operatøren i arbeidet med å sette sammen og adskille NILUs filterholdere er det konstruert et enkelt verktøy.

For å hindre lekkasje er det nødvendig å skru til med et moment på 10-12 Nm. Verktøyet har en momentindikator.

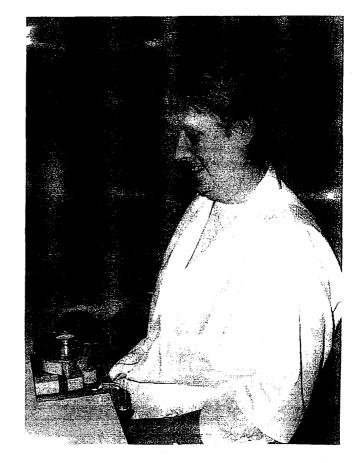
Når de forskjellige deler er satt sammen for hånd, brukes en nøkkel for å stramme til. Riktig moment er oppnådd når det sorte feltet på indikatorarmen faller sammen med sort linje på basisplaten.

# Tool for assembling and disassembling of the NILU Filter holder

A simple tool has been constructed to help the operator assemble and disassemble the NILU Filter holder.

In order to avoid leakage, a torque of 10-12 Nm is needed when screwing the holder together. The tool has a built in torque indicator.

When the various parts in the filter holder assembly have been mounted by hand, a special wrench is used to tighten the whole assembly together. The required torque is reached when the black mark on the indicator arm aligns with the black line on the base plate.



Operatør i arbeid med å sette sammen en filterholder. Et par tvinger holder verktøyet fast til bordplata.

An operator assembling a filterholder. Two clamps secure the plate down to the table top.

Vennligst adresser post til NILU, ikke til enkeltpersoner/Please reply to the institute.

# Eksempel på sammensetning av NILU filterholder.

(Her er det valgt "One stage open face" filterholder)

• Se brosjyren NILU filterholder system.

# Example of assembling the NILU filter holder.

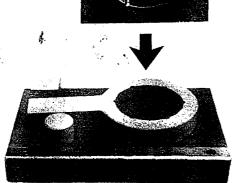
(Shown "One stage open face" filterholder)

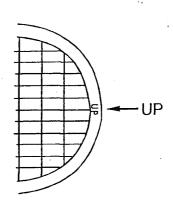
• See the pamphlet NILU filterholder system.

NB! Monter FILTER BACKING riktig vei. Den plane siden som er merket UP i kanten, skal være opp.

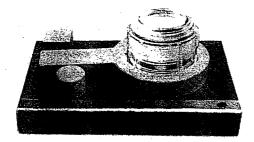


NB! Mount the FILTER BACKING in the right direction. The smooth side marked UP at the edge, shall point upwards.

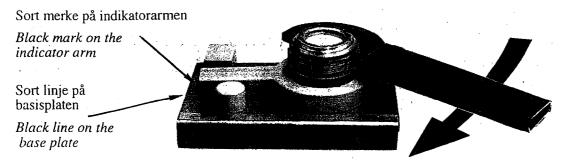




- Start med å sette OUTLET SECTION ned i verktøyet.
- Start by placing the OUTLET SECTION into the tool.



- Bygg opp filterholderen og stram til for hånd.
- Put the parts together and tighten by hand.



- Trekk til med nøkkelen til riktig moment er oppnådd. (Sort merke på indikatorarmen faller sammen med sort linje på basisplaten).
- Tighten with the wrench until the the required torque is reached. (The black mark on the indicator arm shall align with the black line on the base plate).