PHYSIKALISCH-CHEMISCHE EIGENSCHAFTEN UND DIE OLIGOCHAETENFAUNA DER THEISS

NADA DUKIĆ und MILA STANOJEVIĆ

Institut für Biologie der Naturwissenschaftliche-Mathematischen Fakultät, Novi Sad Institut für Gesundheitsschutz, Novi Sad (Eingegangen 18 November, 1981)

Auszug

Im Zeitraum von 1977—1981. wurde die Wasserqualität des Theissflusses in mehreren Längsprofilen erforscht. Es werden die Ergebnisse der Untersuchung der physikalischschemischen Eigenschaften und der Zusammensetzung der Oligochaetenfauna aufgezeigt.

Einleitung

Im Rahmen der systematischen Untersuchung der Wasserqualität des Theissflusses im Zeitraum von 1977—1981. wurden die physikalisch-chemischen Merkmale des Wassers und die Zusammensetzung der Oligochaetenfaune verfolgt.

Die Untersuchungen umfassen die organoleptischen und allgemeinen sanitären Eigenschaften, die toxikologischen Parameter, sowie eine Analyse der Zusammensetzung der Oligochaetenfauna.

S.

Arbeitsmethodik

Die Proben für die chemischen Analysien wurden einmal im Monat in den Jahren 1977—1981., in mehreren Längprofilen des Theissflusses gesammelt. Der gelöste Sauerstoff und der BSB_5 wurden einzeln an allen Stellen ermittelt, und das Ergebnis als der Mittelwert für das Profil ausgedrückt.

Die Laboranalysen der Proben wurden im Institut für Gesundheitsschutz in Novi Sad durchgeführt. Ermittelt wurden die Indikatoren der Sauerstoffverhältnisse der grundlegenden chemischen Zusammensetzung, sowie die spezifischen Materien. Zur Analyse der physikalischchemischen Kennziffern wurden die KGST-Methoden (1) angewandt. Der gelöste Sauerstoff wurde nach der Winklers Methode bestimmt, der Sauerstoffverbrauch mittels KMnO₄ nach Kubel-Thiemann, das Ammonium-Ion durch unmittelbare Nesslerisierung. Die Nitrate wurden kolorimetrisch mittels Brucin, die Nitrite mittels Alfanaphtilamin und Sulfanilsäure, die Alkalität acidimetrisch, die Härte komplexometrisch mittels EDTA, die Chloride nach Mohr, die suspendierten Materien und gelösten Salze gravimetrisch, die Phenole mittels 4-Aminopyrin, die aktiven Detergentien durch Extraktion nach der Methylenblau-Methode, der Gesammtstickstoff nach Kjeldahl, Kalium und Natrium flammenphotometrisch, die Fettstoffe durch Extraktion nach Soxleth bestimmt.

Zu gleicher Zeit wurde auch das Material für Analyse der Oligochaetenfauna mittels eines Baggers vom Typ Ekman—Birge, mit einer Angriffsfläche von 225 cm² gesammelt. Das Material wurde für die taxonomische Bearbeitung nach den standardisierten Methoden vorbereitet. Die Determinierung der Oligochaeten erfolgte auf lebenden Exemplaren.

Ergebnisse und Diskusion

Die Analysenwerte der physikalisch-chemischen Eigenschaften des Wassers werden als Extremwerte (Minimal- und Maximalwerte) in Tabelle 1 aufgezeigt, sowie auch als Mittelwerte im Hystogramm 1. für den Zeitraum 1977—1981.

Der Theissfluss wurde bei Durchflussmengen von 260—2720 m³/sec erforscht. Die Wassertemperatur bewegte sich in den Grenzen von 0—25 C. Die Veränderungen der Wassertemperatur wirkten sich auf die Variierung der Anzahl der Oligochaeten aus, was auch von A. Noskova bestätigt wird.

Der Gehalt an Schwebestoffen bewegte sich zwischen 6 und 518 mg/l, im Durchschnitt zwischen 77 und 174 mg/l; je nach den meteorologischen Verhältnissen. Hohe Werte wurden bei einer Zunahme des Wasserstendenz im Frühlingszeitraum festgestellt, oder aber beim Auftreten einer Flutwelle im Einzugsgebiet des Flusses. Dies wirkte sich auf die erhöhte Trübung des Wassers aus, so dass die Durchsichtigkeit zwischen 8-35 mm variierte. In diesem Zeitraum konnte man auch höhere Mengen von Schwimsttoffen verzeichnen, und zeitweise beobachtete man einen Fettfilm auf einzelnen Oberflächen des Wasserspiegels.

Der Gesammtgehalt an gelösten Salzen war zufriedenstellend, und betrug 314 bis 360 mg/l; auch wurde eine jährliche Zunahme von 3,7% beobachtet.

Das Wasser der Theiss kennzeichnen die Ca-Mg-Hydrokarbonate. Von den Anionen herschten Hydrokarbonate vor (97—240 mg/l), weiters Sulfate (32—116 mg/l), Chloride (24—148 mg/l) und Nitrate (1,5—14 mg/l). Die Kationen waren am häufigsten durch Kalcium, Magnesium, Natrium und Kalium vertreten.

Die Werte der Gesammthärte bewegten sich zwischen 4,6 und 11,2° dH. Die Analysen der pH-Werte weissen auf ein schwach alkalisches Mitte (7,3—8,2), was zufriedenstellende Bedingungen für das Gedeihen der Oligohaeten ergibt.

Die Werte des gesammten und des gelösten Eisens im Wasser varierten bedeutenden (von 0,04 bis zu 2,1 mg/l), wohl als Folge der Erosion der Ufer bei erhöhten Wassersstand.

Der Mittelwert des Jahres für das Ammoniumion bewegte sich von 0,32 bis zu 0,70 mg/l, Extremwerte auch bis zu 3,1 mg/l verzeichnete man im Jahre 1980. Hohe Werte wurden im Winterzeitraum nachgewissen.

Die Jahres-Mittelwerte des im Wasser gelösten Sauerstoffs, von BSB₅ und KMnO₄-Verbrauch sind im grossen und ganzen zufriedenstellend. Es konnten jedoch bedeutende Variierungen im Jahresverlauf verzeichnet werden — so bewegte sich der gelöste Sauerstoff von 4,8—12,8 mg/l, die Sauerstoffsättigung von 35—98%, der BSB₅ von 1,7—7,7 mg/l, und der KMnO₄-Verbrauch von 3,1—13,3 mg/l. Durch Vergleich der Werte für den Zeitraum 1976—1978 konnte festgestellt werden, dass der gelöste Sauerstoff und die Sauerstoffsättigung stagnieren, während der BSB₅ und der KMnO₄-Verbrauch eine zunehmende Tendenz aufweisen. Dies weist auf eine zunehmende Belastung des Theisswassers durch organische Stoffe hin.

Die nachgewissenen Phenole und Detergentien hatten ebenfalls eine jährliche Zunahme von 7.7%.

Die Vorkommen von Ölen und Fetten auf der Oberfläche des Wasserspiegels wurden als ätherischer Extrakt nachgewissen und betrugen 12—33 mg/l, mit einer durchschnittlichen jährlichen Zunahme von 8%. Der Theissfluss zeigt bedeutende Oszilationen in seiner physikalisch-chemischen Qualität. Re bringt es jedoch in der Regel, zuwege, die vom Oberlauf herrührende Belastung zu bewältigen, und kam somit in die Wasserläufe mit geringerer Belastung eingereicht werden. Der

Physikalisch-chemische Eigenschaften des Theisswassers im unteren Flusslauf—Minimal—Maximal und Mittelwerte im Zeitraum 1977—1981.

1		Untersuchungsjahr									
Kennzeichen	1977		1978		1979		1980		1981		
	min.	max.	min.	max.	min.	max.	min.	max.	min.	max.	
1. Lufttemperatur °C	-6	30	-4	20	-10	* 28,6	, -5	29	-5	34	
2. Wassertemperatur °C	1	25	1.1	24	0	24,9	0	22	0	24	
3. Farbe des Wassers °Pt-sk.	8	38	. 7	37	10	40	8	38	10	40	
4. Durchsichtigkeit des W.mm	47	153	30	290	8	320	35	350	18	140	
5. pH-Wert	7,7	8,5	7,5	8,4	7,3	8,0	7,3	8,1	7,5	8,2	
6. Gelöster O. mg/L	6.0	11,5	4,8	11,5	5,6	11,4	4,3	11,5	4,8	12,8	
7. Sauerstoffsätigung %	68	96	58	85	57	88	35	85	85	98	
8. CSB (KMnO ₄) mg/L	4,3	6,5	4,2	14,7	3,1	7,7	4,2	11,2	3,3	13,3	
9. CSB $(K_2Cr_2O_7)$ O_2 mg/L	16	32	12	37	13	47_	14	44	22	49	
10. BSB ₅ O ₂ /L	2,2	6,1	2,4	7,5	1,4	7,5	2,7	7,7	1,7	7,0	
11. Amonium NH ₄ + mg/L	0,16	1,25	o [′]	2,2	0,1	1,8	0,1	3,1	0	0,85	
12. Nitrite NO ₂ mg/L	0,007	0.15	0,07	0,47	0,09	0,40	0,04	0,6	0	0,32	
13. Nitrate NO ₃ -mg/L	3,5	15	4,6	13	4,6	14	2,5	22	0	11	
14. Alkalität mVal	2,0	3,4	2,2	3,5	1,6	3,6	2,1	3,7	2,2	4	
15. Gesamthärte °dH	7,3	13	8,8	14	7,3	15	6,4	15,4	7,3	14,3	
16. Karbonathärte °dH	5,6	9,5	8,2	9,8	4,6	10,1	5,9	10,3	6,1	11,2	
17. Chloride Cl ⁻ mg/L	24	78	28	148	23	79 [°]	18	75	18	78	
18. Sulfate SO ₄ - mg/L	32	70	39	94	34	82	30	105	38	116	
19. Gesamtabdampfrückstand bei											
105 °C mg/L	302	660	310	877	294	915	315	607	214	982	
20. Schwebestoffe mg/l	6	307	23	518	8	420	6	270	5	488	
21. Gelöste Fette mg/L	232	406	192	472	190	479	198	392	201	629	
22. Phenole mg/L	0	0,015	0	0,01	0	0,017	0	0,040	0	0,012	
23. A. A. Detergenten mg/L	0,020	0,15	0,08	0,096	0,003	0,15	0	0,31	0,03	0,22	
24. Gelöste Eisen Fe ³⁺ mg/L	0,11	0,55	0,04	0,56	0,8	0,35	0,25	1,8	0,2	2,1	
25. Phosphate P ₂ O ₅ mg/L	0,2	1	o´	1	o´	2	0	3	0	2	
26. Gesamtstickstoff N mg/L	1,1	5,3	1,4	12,2	1,2	8,7	1,1	4,2	1,7	3,1	
27. Kalium K ⁺ mg/L	3,0	5,6	3,5	6,2	3,9	11,1	2	9,4	5	10,8	
28. Natrium Na mg/L	12	46,3	17,5	43,5	18,3	61,2	9,5	48,8	18,5	48,1	
29. Ole und Fette mg/L	9,8	46,7	5	27	5	38,2	3	10,6	16	169	
Durchfluss Qm/sec.	630	2720	646	1950	740	2620	260	2110			

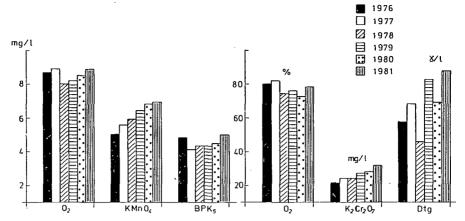


Abb. 1. Physikalisch-chemische Eigenschaften der Theiss (1976-1981) Mittelwerte.

physikalisch-chemischen Eigenschaften des Milieus wirken sich wesentlich auf die Anwesenheit und Häufigkeit der einzelnen Oligochaetenarten aus. Im Erforschungszeitraum von 1979—1981 bewegte sich der Anzahl der Oligochaeten von 188,7 Individuen je m² bis zu 222 Ind/m².

Die qualitative Zusammenstellung der Oligochaeten im ufernähen Bereich des Theissffusses zeigte das Vorkommen von 11 Oligochaetenarten aus 8 Gattungen und 2 Familien — Naididae und Tubificidae:

Nais communis PIGUET (1906)

Dero obtusa Udekem (1855)

Potamothrix hammoniensis MICHAELSEN (1901)

Tubifex tubifex Müller (1774)

Ilyodrilus perrieri EISEN (1879)

Limnodrilus hoffmeisteri Claparede (1862)

L. claparedeanus RATZEL (1868)

L. udekemianus CLAPAREDE (1862)

L. helveticus Piguet (1913)

Branchyura sowerbyi BEDDARD (1892)

Peloscolex velutinus GRUBE, UDE (1929)

Die Anzahl der Oligochatenarten nahm mit den Jahren nicht ab, was für eine ziemliche Stabilität dieses Wasserlaufs hinweist. Dies bestätigen die Saprobität, Erforschungen die sich stets im Rahmen des -mesosaproben Stufen bewegte (Pujin, Stanojerić 1979).

Schlussforgerungen

Gemäss den Erforschungen im Zeitraum von1977—1981, weist der Theissfluss bedeutende Oszillationen der physikalisch-chemischen qualität des Wassers auf. Der Fluss bringt es zuwege die vom Oberlauf herrührende Belastung zu bewältigen, und kann somit zu den Wasserläufen mit einem niedrigeren Belastungsgrad zugezählt werden.

Es wurde eine zifriedenstellende Sauerstoffbilanz festgestellt. Der KMnO₄ Verbrauch und der BSB₅ hatten eine Tendenz einer schwächeren Zunahme, was auf eine stufenweise zunehmende Belastung des Theisswassers durch organisches Stoffe hinweist.

Während einer Hochwasser wird das Theisswasser durch Stoffe mineralischer und organischer Herkunft belastet.

Die Bedingungen der physikalisch-chemische Zusammensetzung des Wassers beeinflussten die zahlenmässige Dynamik und das Vorkommen der einzelnen Oligochaetenarten im ufernahen Bereich des Theissflusses.

Die Individuenanzahl veriierte von 188,7 Ind/m² bis zu 222 Ind/m². Die qualitative Analyse der Oligochaeten zeigte das Vorkommen von 11 Oligochaetenarten aus 8 Gattungen und 2 Familien der Naididae und Tubificidae.

Die Anzahl der festgestellten Oligochaetenarten zeigte keine Variierungen mit den Jahren, was für eine ziemliche Stabilität dieses Wasserlaufs spricht.

Literatur

Brinkhurst, R. O., Jamienson, G. M. (1971): Aquatic Oligochaeta of the World, Oliver-Boyd, pp. 1—860, Edinburg.

Noskova, A. A. (1972): K faune oligohet centralnogo plesa Kuibiševskogo vodohraniloŝća. — Trudi vsesojuznoe gidrobiologičeskoe obšćestvo, 17, 156—161.

PUJIN, V., STANOJEVIĆ, M. (1979): Hydrobiologische Untersuchungen des unteren Theisslaufs. — Tiscia (Szeged), 14, 131—138.

A Tisza fizikai-kémiai tényezői és Oligochaeta faunája

DJUKIĆ NADA ÉS STANOJEVIĆ MILA

TTK Biológiai Intézet, Novi Sad, Orvostudományi Kar, Egészségügyi Intézet, Novi Sad

Kivonat

A szerzők 1977—1981 közötti időszakban hossz-szelvényvizsgálattal a Tisza vízminőségét tanulmányozták. A dolgozatban a Tisza viz fizikai-kémiai tulajdonságait, valamint az Oligochaeta fauna összetételét ismertetik.

ФИЗИЧЕСКО-ХИМИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ И ФАУНА О р. ТИССА

Нада Джукич и Мила Станоевич

Биологическии институт Естественно-математического факультета, г. Нови Сад Институт здравоохранения Медицинского факультета, Нови Сад

Резюме

В периоде с 1977 по 1981 г.г. были проведены испитания качества воды р. Тисса на нескольких разрезах. Дан обзор результатов испытании физическо-химических характеристик воды и состав фауны олигохеты.