

# Ocena agresywności wód podziemnych w rejonie zrekultywowanego składowiska odpadów komunalnych w Otwocku

Dorota Porowska<sup>1</sup>

**Assessment of the groundwater aggressiveness in the vicinity of a reclaimed municipal landfill in Otwock.** Prz. Geol., 63: 1011–1014.

*A b s t r a c t. The study was conducted in the vicinity of a reclaimed municipal landfill located in the suburbs of Otwock, about 25 km south-west of Warsaw. The aim of this study was to assess the groundwater aggressiveness on the base of measurements of the aggressive CO<sub>2</sub> and saturation indices (SI) with respect to carbonates (calcite, aragonite, dolomite, magnesite and siderite). Generally, the aggressive CO<sub>2</sub> does not occur in the leachate-contaminated groundwater, whereas in the natural (uncontaminated) groundwater, its concentration reached 49.28 mg/dm<sup>3</sup>. The leachate-contaminated groundwater was in equilibrium, or was supersaturated with respect to calcite, aragonite, dolomite and siderite, and a spontaneous precipitation of these minerals was possible. The SI values showed undersaturation with respect to the carbonate minerals and a possibility of their dissolution in the natural groundwater. Based on aggressive CO<sub>2</sub> concentrations and SI, it can be concluded that in the contrary to natural groundwater the leachate-contaminated groundwater is not aggressive.*

**Keywords:** aggressive CO<sub>2</sub>, saturation index, reclaimed municipal landfill, natural groundwater, leachate-contaminated groundwater

Agresywny dwutlenek węgla jest składnikiem powszechnie występującym w wodach podziemnych. Jest to nadmiar rozpuszczonego dwutlenku węgla (wolnego CO<sub>2</sub>) w stosunku do ilości niezbędnej do utrzymania w stanie rozpuszczonym występujących w wodzie wodorowęglanów (Macioszczyk & Dobrzański, 2002). Wody zawierające CO<sub>2</sub> w tej formie zalicza się do agresywnych, nazywanych również korozyjnymi. Jego obecność w wodach podziemnych powoduje rozpuszczanie skał i minerałów węglano-wych, a w praktyce wiąże się to z niszczącym wpływem na konstrukcje betonowe i metalowe. Wartości naturalnego tła hydrogeochemicznego dla tego składnika mieszą się w zakresie 0–4 mg/dm<sup>3</sup> (Witczak i in., 2013). Podwyższone zawartości agresywnego CO<sub>2</sub> w wodach podziemnych występują w rejonach intensywnego powstawania tego związku na skutek procesów geochemicznych, metamorficznych i biochemicznych (Ciężkowski, 2002). W wodach podziemnych w rejonie składowiska odpadów w Otwocku składnik ten może mieć zarówno genezę naturalną, jak i antropogeniczną. Może pochodzić z rozkładu substancji organicznej występującej w profilu skalnym oraz ze związków organicznych zdeponowanych na składowisku. Wysokie zawartości dwutlenku węgla (występującego w różnych formach podlegających dynamicznym przekształceniom) są powszechnie dokumentowane w rejonach składowisk odpadów (Christensen i in., 2001; Van Breukelen i in., 2003). Skutkiem tego są zarówno wysokie zawartości wodorowęglanów w wodach podziemnych, jak i możliwości występowania agresywnego CO<sub>2</sub>.

Celem badań było dokonanie oceny agresywności wód podziemnych w rejonie oddziaływanego zrekultywowanego składowiska odpadów w Otwocku. Mając na uwadze, że agresywne działanie wody może być spowodowane także obecnością innych wolnych kwasów (Witczak i in., 2013), analitycznie określone zawartości agresywnego CO<sub>2</sub> w tych wodach porównano z obliczeniami wskaźników nasycenia (SI) względem wybranych utworów węglanowych: kalcytu, aragonitu, dolomitu, magnezytu i syderytu.

## LOKALIZACJA TERENU BADAŃ I ZARYS WARUNKÓW HYDROGEOLOGICZNYCH

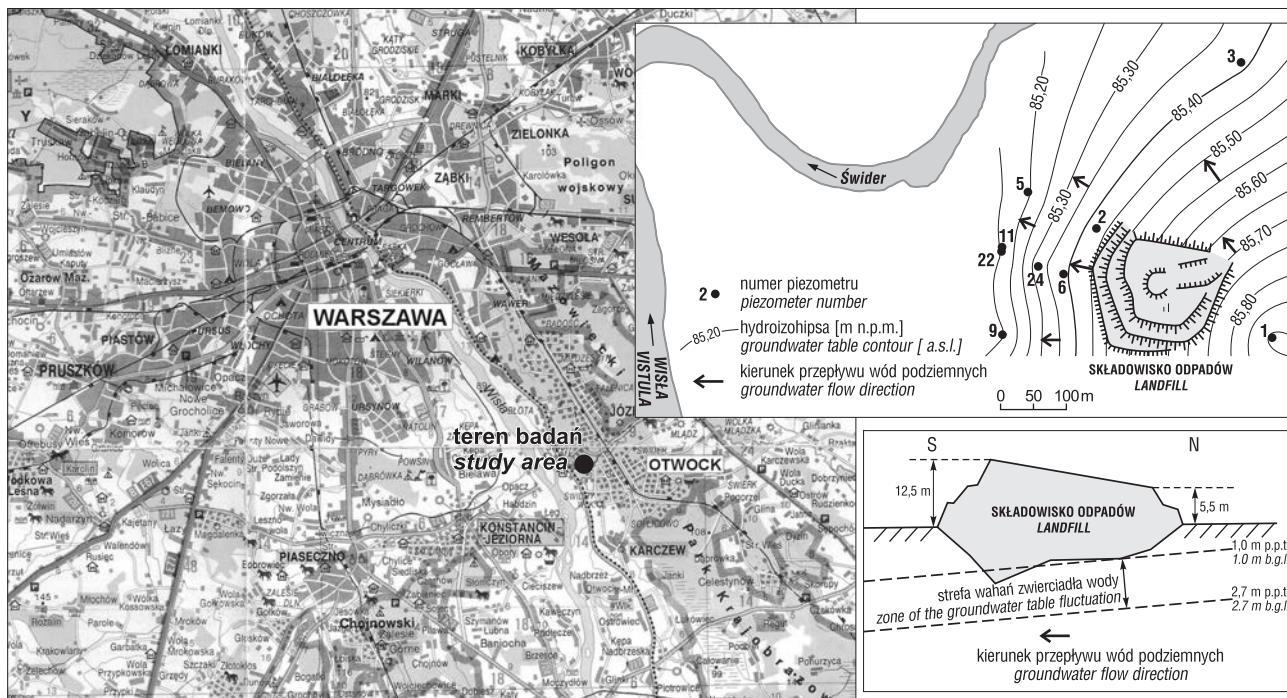
Zrekultywowane składowisko odpadów, w rejonie którego były wykonywane badania wód podziemnych, znajduje się w zachodniej części Otwocka, położonego 25 km na południowy wschód od Warszawy (ryc. 1). Składowisko o powierzchni ok. 2,8 ha przyjmowało odpady komunalne z pobliskich gmin w okresie od 1961 do 1991 r. W latach 1996–1998 przeprowadzono rekultywację, polegającą na ukształtowaniu obecnej formy składowiska, pokryciu odpadów warstwą kompostu i posianiu trawy.

Składowisko jest zlokalizowane w obrębie piaszczystych utworów wykazujących korzystne parametry filtracji (współczynnik filtracji od  $1,61 \cdot 10^{-4}$  do  $2,08 \cdot 10^{-4}$  m/s) (Gruszczyński, 2003; Małecki, 2006). Płytko położone zwierciadło wody (1,0–2,7 m p.p.t.) kształtało się na rzędnych od 85,8 m n.p.m. (na wschód od składowiska) do 85,2 m n.p.m. (na zachód od składowiska), wykazując drenujący charakter Wisły (znajdującej się w odległości ok. 1000 m od składowiska) i Świdra (znajdującego się ok. 300 m od składowiska) (stan na 23.08.2006 i 8.12.2006 r.) (ryc. 1).

## METODYKA BADAŃ

Badania wód podziemnych zostały wykonane trzykrotnie: 23.08.2006, 8.12.2006 i 6.03.2007 r. z piezometrów, których lokalizację pokazano na rycinie 1, z zastosowaniem tej samej metodyki analitycznej. Na podstawie doświadczeń dotyczących określania agresywności i korozyjności wód różnymi metodami: laboratoryjną (analogiczną jak w niniejszym artykule), obliczeniowymi (wskaźnik stabilności J<sub>st</sub>, wskaźnik stabilności IS, index nasycenia Langeliera INL) oraz modelowaniem, stwierdzono, że zastosowanie tych metod prowadzi do analogicznych wniosków (Porowska, 2006). Bazując na wcześniejszych doświadczeniach, agresywność wód oceniono na podstawie dwóch metod: laboratoryjnej oraz modelowania hydrochemicznego.

<sup>1</sup> Instytut Hydrogeologii i Geologii Inżynierskiej, Wydział Geologii, Uniwersytet Warszawski, ul. Żwirki i Wigury 93, 02-089 Warszawa; dorotap@uw.edu.pl.



Ryc. 1. Lokalizacja terenu badań i schemat rozmieszczenia piezometrów  
Fig. 1. Location of the study area and scheme of the piezometers arrangement

Do oznaczeń zawartości agresywnego CO<sub>2</sub> zastosowano metodę Heyera (Witczak i in., 2013), polegającą na reakcji dwutlenku węgla znajdującego się w wodzie ze sproszkowanym marmurem. Zawartość agresywnego CO<sub>2</sub> obliczono na podstawie różnicy pomiędzy zasadowością próbki wody przed dodaniem marmuru i po 2 h wstrząsaniu z marmurem. Zasadowość oznaczano metodą miareczkową z użyciem 0,1n roztworu HCl w obecności oranżu metylowego jako wskaźnika. Dolożono starań, żeby jak najdokładniej wykonać pomiary (w wątpliwych przypadkach były analizowane próbki dublowane). W celu weryfikacji wyników zawartości agresywnego CO<sub>2</sub> uzyskanych analitycznie, obliczono wskaźniki nasycenia względem kalcytu, aragonitu, dolomitu, magnezytu i syderytu z zastosowaniem programu PHREEQC version 2.13.2. Jako stan równowagi przyjęto  $\pm 5\% \log K$  (Stumm & Morgan, 1981).

## WYNIKI BADAŃ

Zawartość agresywnego CO<sub>2</sub> w analizowanych wodach podziemnych wykazywała znaczne zróżnicowanie. W próbkach pobranych latem i jesienią z piezometru nr 11 oraz latem z piezometru nr 24 nie stwierdzono występowania agresywnego CO<sub>2</sub>, natomiast w wodach z piezometrów nr 1 i 3 latem i jesienią odnotowano jego maksymalne wartości przekraczające 45 mg/dm<sup>3</sup> (tab. 1). Niskie zawartości, na ogół nie przekraczające 3 mg/dm<sup>3</sup> stwierdzono w wodach z piezometrów nr 2, 6, 11, 22 i 24. Znacznie wyższymi zawartościami agresywnego CO<sub>2</sub> (10–50 mg/dm<sup>3</sup>) charakteryzowały się wody z piezometrów nr 1, 3, 5 i 9.

Wartości SI względem kalcytu, aragonitu, dolomitu i syderytu wykazywały przestrzenne zróżnicowanie, wskazujące zarówno na możliwość ich wytrącania się, jak i rozpuszczania w zależności od lokalizacji piezometru względem składowiska (tab. 1). Jedynie magnezyt we wszystkich przypadkach był predysponowany do rozpuszczania (stan równowagi  $\pm 0,39$ ). Uwzględniając stan równowagi, wynoszący dla kalcytu  $\pm 0,42$ , aragonitu:  $\pm 0,41$ ,

dolomitu  $\pm 0,84$ , i syderytu  $\pm 0,52$ , stwierdzono, że predyspozycje do ich rozpuszczania wykazują wody z piezometrów nr 1, 3 i 5, a w przypadku dolomitu także wody z otworem nr 9. W pozostałych przypadkach (piezometry nr 2, 6, 11, 22 i 24) osiągnięto stan równowagi lub istniała potencjalna możliwość wytrącania się wtórnego minerałów węglanowych.

## DYSKUSJA WYNIKÓW

Podczas każdego opróbowania był wykonywany szeroki zakres badań wód podziemnych, jednak w artykule przedstawiono tylko dane wykorzystane do oceny agresywności wód podziemnych wokół składowiska odpadów. Szczegółową charakterystykę parametrów fizykochemicznych wód podziemnych podano we wcześniejszej publikacji (Porowska, 2014). Na podstawie przeprowadzonej analizy wyróżniono piezometry o chemizmie wód zmienionym skutek oddziaływania składowiska (piezometry 2, 6, 11, 22, 24) oraz piezometry, w których chemizm wody nie uległ antropogenicznemu przekształceniu (piezometry 1, 3, 5, 9) (ryc. 1). Wyraźny podział na obydwie strefy wykazywało wiele parametrów fizykochemicznych, np. przewodność elektrolityczna właściwa (PEW), potentjał utleniająco-redukcyjny (Eh), HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> i inne. Wartości PEW w strefie oddziaływania składowiska zawierały się w przedziale 874–2437 µS/cm, natomiast poza jego zasięgiem – 274–914 µS/cm. Wartość Eh w zanieczyszczonych wodach kształtowała się na poziomie od –33 do –205 mV, zaś w wodach będących poza zasięgiem wpływu składowiska – 125–288 mV (pomiary Eh podano względem elektrody wodorowej po uwzględnieniu potentiału elektrody odniesienia). Odczyn wody kształtował się na zbliżonym poziomie w całej analizowanej warstwie wodonośnej; w wodach strefy zanieczyszczonej pH wynosiło 6,87–7,88, natomiast w wodach znajdujących się poza zasięgiem oddziaływania składowiska 6,36–7,68. Zawartości wodorowęglanów w wodach podziemnych w zanieczyszczonej strefie zawi-

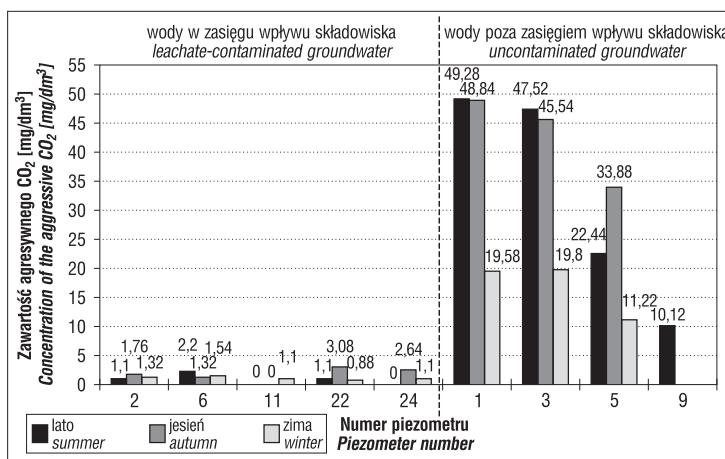
**Tab. 1.** Zawartość agresywnego CO<sub>2</sub> oraz wartości wskaźników nasycenia (SI) w wodach podziemnych w rejonie składowiska odpadów w Otwocku**Table 1.** Concentrations of the aggressive CO<sub>2</sub> and saturation indices (SI) in groundwater in the vicinity of the municipal landfill in Otwock

Numer piezometru Piezometer number	Okres badań Research period	Agresywny CO <sub>2</sub> Aggressive CO <sub>2</sub> [mg/dm <sup>3</sup> ]	Wskaźnik nasycenia SI / Saturation index SI				
			kalcyt calcite	aragonit aragonite	dolomit dolomite	magnezyt magnesite	syderyt siderite
1	lato/summer	49,28	-1,54	-1,70	-3,69	-2,63	-0,73
	jesień/autumn	48,84	-1,06	-1,21	-2,97	-2,33	-0,33
	zima/winter	19,58	-0,27	-0,43	-1,53	-1,72	-1,48
2	lato/summer	1,10	-0,27	-0,43	-0,55	-0,76	-0,26
	jesień/autumn	1,76	-0,11	-0,26	-0,31	-0,68	-0,32
	zima/winter	1,32	0,61	-0,10	0,09	-0,44	0,49
3	lato/summer	47,52	-1,50	-1,66	-3,83	-2,81	-0,94
	jesień/autumn	45,54	-1,67	-1,82	-4,22	-3,03	-1,70
	zima/winter	19,80	-0,81	-0,97	-2,14	-2,13	-0,40
5	lato/summer	22,44	-0,54	-0,70	-1,52	-1,45	-0,20
	jesień/autumn	33,88	-0,76	-0,91	-1,96	-1,68	-0,67
	zima/winter	11,22	-0,37	-0,53	-1,31	-1,41	-0,32
6	lato/summer	2,20	0,58	0,43	0,31	-0,76	1,07
	jesień/autumn	1,32	0,91	0,76	0,98	-0,41	1,42
	zima/winter	1,54	0,41	0,25	0,43	-0,46	1,41
9	lato/summer	10,12	-0,04	-0,19	-0,86	-1,30	-0,01
11	lato/summer	0,00	0,18	0,03	-0,21	-0,88	0,43
	jesień/autumn	0,00	0,38	0,23	0,17	-0,69	0,65
	zima/winter	1,10	0,51	0,35	0,43	-0,55	0,64
22	lato/summer	1,10	-0,37	-0,52	-0,61	-0,72	1,11
	jesień/autumn	3,08	0,75	0,59	0,65	-0,58	0,93
	zima/winter	0,88	0,62	0,47	0,68	-0,42	1,40
24	lato/summer	0,00	0,17	0,01	-0,24	-0,88	0,60
	jesień/autumn	2,64	0,43	0,27	0,29	-0,62	0,80
	zima/winter	1,10	0,32	0,17	0,16	-0,64	0,91

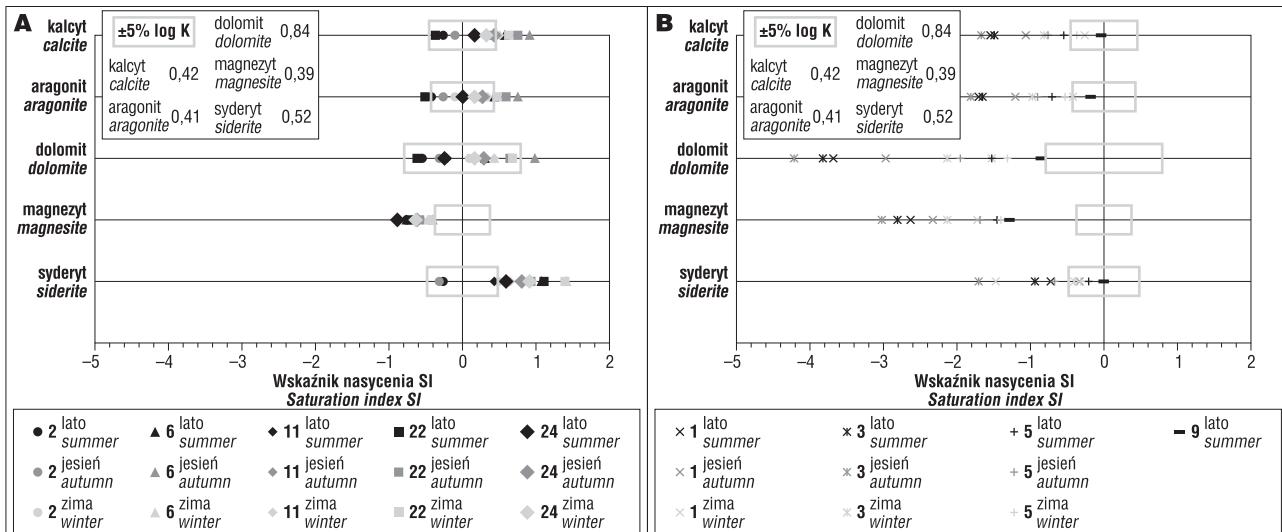
rały się w przedziale 330,1–674,3 mg/dm<sup>3</sup>, natomiast poza nią – 61,0–240,0 mg/dm<sup>3</sup> (Porowska, 2014).

Z przestrzennej analizy wynika, że również zawartość agresywnego CO<sub>2</sub> w wodach podziemnych wykazuje wyraźny podział na dwie strefy. W wodach podziemnych objętych wpływem składowiska agresywny CO<sub>2</sub> nie występował lub występował w niewielkich stężeniach ok. 3,08 mg/dm<sup>3</sup>. Natomiast w wodach poza zasięgiem oddziaływania składowiska stężenia agresywnego CO<sub>2</sub> sięgały do 49,28 mg/dm<sup>3</sup> (ryc. 2). Na tej podstawie można uznać, że wody zanieczyszczone odciekami ze składowiska w Otwocku nie należą do agresywnych.

Z porównania zawartości agresywnego CO<sub>2</sub> i wartości SI w wodach podziemnych wynika, że niskim stężeniem agresywnego CO<sub>2</sub> towarzyszyły wartości SI wskazujące na stan równowagi (przyjmując za stan równowagi  $\pm 5\% \log K$ ) lub potencjalną możliwość wytrącania się osadów węglanowych, z wyjątkiem magnezytu (ryc. 2, 3A). Sytuacja taka ma miejsce w strefie oddziaływania składowiska, natomiast poza jej zasięgiem ujemne wartości SI wskazują na potencjalną możliwość rozpuszczania węglanów (ryc. 3B). Wytrącanie się węglanów w wodach podziemnych zanieczyszczonych odciekami jest powszechnie

**Ryc. 2.** Zawartości agresywnego CO<sub>2</sub> w wodach podziemnych w rejonie składowiska odpadów w Otwocku**Fig. 2.** Concentrations of the aggressive CO<sub>2</sub> in groundwater in the vicinity of the municipal landfill in Otwock

stwierdzanym procesem (Manning, 2001; Rittmann i in., 2003; VanGulck i in., 2003). Na skutek fermentacji octanoowej oprócz metanu powstają związki węgla, które w zależności od odczynu środowiska ulegają dysocjacji, a następnie



Ryc. 3. Wartości wskaźników nasycenia (SI): A – wody w zasięgu wpływu składowiska, B – wody poza zasięgiem wpływów składowiska  
Fig. 3. Values of saturation indices (SI) in: A – leachate-contaminated groundwater, B – uncontaminated groundwater

reagują z wapniem, prowadząc do wytrącania  $\text{CaCO}_3$ . Przy dostępności kationów, np. żelaza, dochodzi do wytrącania innych węglanów, np. syderytu (VanGulck i in., 2003).

## WNIOSKI

Ocenę agresywności wód podziemnych wokół zrekultywowanego składowiska odpadów wykonano na podstawie laboratoryjnego oznaczenia agresywnego  $\text{CO}_2$  w wodzie oraz wskaźników nasycenia (SI) względem wybranych węglanów: kalcytu, aragonitu, dolomitu, magnezytu i syderytu, obliczonych z zastosowaniem programu PHREEQC. Z przeprowadzonej analizy wynika, że wody zanieczyszczone odciekami ze składowiska w Otwocku nie należą do agresywnych. Nie zawierały one agresywnego  $\text{CO}_2$  (lub występował on w niewielkich ilościach), a wartości SI wskaazywały na potencjalną możliwość wytrącania się węglanów (oprócz magnezytu). Wody podziemne poza zanieczyszczoną strefą należą do agresywnych. Świadczą o tym wysokie zawartości agresywnego  $\text{CO}_2$  (kilkukrotnie wyższe niż w zanieczyszczonej strefie) i potencjalna możliwość rozpuszczania się utworów węglanowych. Wody tej strefy charakteryzowały się znacznym przekroczeniem górnej granicy tła hydrogeochemicznego dla agresywnego  $\text{CO}_2$ , wynoszącej  $4 \text{ mg}/\text{dm}^3$ .

Analizowany przykład wykazuje, że pomimo intensywności procesów zachodzących w składowisku zanieczyszczone wody podziemne nie mają właściwości agresywnych, w przeciwieństwie do wielu przypadków znanych z literatury. W badanych wodach podziemnych wynika to z faktu, że podatne na przekształcenia związki węgla ulegają dysocjacji, a przy dostępności kationów pochodzących z odcieków (np.  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ) dochodzi do wytrącania utworów węglanowych. W strefie wód nie zmienionych antropogenicznie, gdzie kationy te nie występują w odpowiednio wysokich stężeniach, żeby dochodziło do procesu wytrącania, dwutlenek węgla występuje w ilości przekraczającej konieczność utrzymania wodorowęglanów w stanie równowagi, co objawia się agresywnymi właściwościami wód.

Dziękuję Recenzentowi, Prof. G. Malinie za cenne uwagi, które bardzo korzystnie wpłynęły na obecną formę artykułu.

## LITERATURA

- CIĘŻKOWSKI W. (red.) 2002 – Występowanie, dokumentowanie i eksploatacja endogenicznego dwutlenku węgla w Polsce, Wyd. Wrocław. Nauk., Wrocław.
- CHRISTENSEN T.H., KJELDSEN P., BJERG P.L., JENSEN D.L., CHRISTENSEN J.B., BAUN A., ALBRECHTSEN H.-J. & HERON G. 2001 – Biogeochemistry of landfill leachate plumes. *Appl. Geochem.* 16 (7/8): 659–718.
- GRUSZCZYŃSKI T. 2003 – Modyfikacja metody dynamicznej wyznaczania współczynnika opóźnienia dla matematycznego opisu migracji substancji rozpuszczonych w wodach podziemnych. Rozprawa doktorska. Arch. Wydz. Geol. UW, Warszawa.
- MACIOSZCZYK A. & DOBRZYŃSKI D. 2002 – Hydrogeochemia strefy aktywnej wymiany wód podziemnych. PWN, Warszawa.
- MAŁECKI J.J. (red.) 2006 – Wyznaczanie parametrów migracji zanieczyszczeń w ośrodku porowatym dla potrzeb badań hydrogeologicznych i ochrony środowiska. Poradnik metodyczny. MŚ, Warszawa.
- MANNING D. 2001 – Calcite precipitation in landfills: an essential product of waste stabilization. *Miner. Mag.*, 65 (5): 603–610.
- POROWSKA D. 2006 – Ocena agresywności wód podziemnych na podstawie badań laboratoryjnych oraz modelowania geochemicznego. [W:] Mat. Międzynarodowej Konferencji Naukowej „Hydrogeochemia 06”, Sosnowiec, t. X: 91–94.
- POROWSKA D. 2014 – Assessment of groundwater contamination around reclaimed municipal landfill – Otwock area, Poland. *J. Ecolog. Eng.*, 15 (4): 69–81.
- RITTMANN B.E., BANASZAK J.E., COOKE A. & ROWE R.K. 2003 – Biogeochemical evaluation of mechanisms controlling  $\text{CaCO}_3(s)$  precipitation in landfill leachate-collection systems. *J. Environ. Eng.*, 129 (8): 723–730.
- STUMM W. & MORGAN J.J. 1981 – Aquatic chemistry. Wiley, New York.
- VAN BREUKELLEN B.M., RÖLING W.F.M., GROEN J., GRIFFIOEN J. & VAN VERSEVELD H.W. 2003 – Biogeochemistry and isotope geochemistry of a landfill leachate plume. *J. Contam. Hydrol.*, 65: 245–268.
- Van GULCK J.F., ROWE R.K., RITTMANN B.E. & COOKE A.J., 2003 – Predicting biogeochemical calcium precipitation in landfill leachate collection systems. *Biodegradation*, 14 (5): 331–346.
- WITCZAK S., KANIA J. & KMIECIK E. 2013 – Katalog wybranych fizycznych i chemicznych wskaźników zanieczyszczeń wód podziemnych i metod ich oznaczania. Wyd. IOŚ, Biblioteka Monitoringu Środowiska, Warszawa.