



AGATA STEMPKOWSKA\*, WALDEMAR KĘPYS\*, JACEK PIETRZYK\*\*

## Wpływ właściwości fizykochemicznych stałych pozostałości z termicznego przekształcania osadów ściekowych na możliwość ich wykorzystania w ceramice czerwonej

### Wprowadzenie

Produkcja wyrobów ceramicznych związana jest z wykorzystaniem surowców naturalnych w postaci glin, piasków czy skaleni (Galos 2008). Niestety, pozyskanie tych surowców nie dość, że zmniejsza ich zasoby to niekorzystnie wpływa na środowisko naturalne. Względy ochrony środowiska jak i rozwój przemysłu budowlanego powodują, że producenci wyrobów ceramicznych coraz częściej wykorzystują odpady jako składniki mas plastycznych. Do najczęściej wykorzystywanych odpadów do produkcji wyrobów ceramicznych należą: popiół lotny i żużel ze spalania i współspalania węgla z biomasą, popioły lotne i żużle z termicznego przekształcania odpadów komunalnych, łupki towarzyszące wydobywaniu węgla (Cheng i Chen 2004; Gunn i in. 2004; Lin 2006; Cultrone i Sebastián 2009; Ahmaruzzaman 2010; Zhang 2013). W zależności od właściwości fizykochemicznych, odpady mogą częściowo zastępować surowce plastyczne, schudzające czy topniki (Lin i Weng 2001; Anderson i Skerratt 2003; Weng i in. 2003; Lin 2006). Wykorzystanie odpadów ma także wpływ na technologię produkcji jak i oddziaływanie zakładów ceramicznych na środowisko.

Oczywiście w przypadku wykorzystania odpadów występują ograniczenia związane z procesem technologicznym warunkowane recepturą masy plastycznej jak i wynikające

---

\* Dr inż., \*\* Mgr inż., AGH Akademia Górniczo-Hutnicza, Wydział Górnictwa i Geoinżynierii, Kraków;  
e-mail: kepys@agh.edu.pl

z wymagań stawianych materiałom stosowanym w przemyśle ceramicznym. Materiały takie muszą się charakteryzować niską zawartością tlenków barwiących w przypadku ceramiki białowypalających się ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$  do 1% i  $\text{TiO}_2$  do 0,3%) oraz niewielką ilością soli rozpuszczalnych. Niespełnianie określonych wymagań przez materiały (na przykład obecność rozpuszczalnych siarczanów, chlorków) może powodować wady gotowych wyrobów, takie jak wykwyty solne na powierzchni klinkieru (Gunn i in. 2004; Małolepszy red. 2004).

W artykule przedstawiono wyniki badań właściwości fizykochemicznych stałych pozostałości pochodzących z instalacji termicznego przekształcania komunalnych osadów ściekowych (TPKOŚ) – popiołów lotnych oraz pozostałości z oczyszczania spalin. Zgodnie z katalogiem odpadów (Rozporządzenie MŚ 2001) są one klasyfikowane pod kodem 19 01 14 – popioły lotne inne niż wymienione w 19 01 13, natomiast pozostałości z suchego oczyszczania gazów klasyfikuje się pod kodem 19 01 07\* – odpady stałe z oczyszczania gazów odlotowych (odpad niebezpieczny).

Ponieważ od 2016 roku zakazuje się składowania komunalnych osadów ściekowych (Rozporządzenie MG 2013), od kilku lat w Polsce przybywa instalacji do ich termicznego przekształcania. Jak podaje GUS, w 2010 roku termicznemu przekształceniu poddano 19,8 tys. Mg s.m. komunalnych osadów ściekowych, natomiast w 2012 roku ilość ta wzrosła do 56,6 tys. Mg s.m. (GUS 2013), czego następstwem było powstanie w 2012 r. ponad 22 tys. Mg stałych pozostałości z procesów oczyszczania spalin. Na świecie większość tego rodzaju odpadów jest obecnie składowana (Donatello i Cheeseman 2013). Zgodnie z hierarchią postępowania z odpadami istnieje potrzeba poszukiwania możliwości ich zagospodarowania. Prowadzone są badania dotyczące wykorzystania tego rodzaju odpadów jako źródła fosforu (w produkcji nawozów, w przemyśle chemicznym) (Wzorek 2008; Xu 2012; Donatello i Cheeseman 2013; Ottosen i in. 2013; Weigand i in. 2013; Iżewska i Wołoszczyk), w budownictwie (Wainwright i Cresswell 2001; Monzó i in. 2003; Cyr i in. 2007; Borowski 2012) czy technologiach górniczych (Pietrzyk 2012; Kępys i in. 2014).

Celem badań było przeanalizowanie właściwości stałych pozostałości z termicznego przekształcania komunalnych osadów ściekowych pod kątem zastosowania ich w produkcji cegieł.

## 1. Materiały i metodyka badań

Przedmiotem badań były stałe pozostałości powstające w trzech różnych instalacjach TPKOŚ na terenie Polski. We wszystkich instalacjach spalanie osadów ściekowych odbywa się w kotłach fluidalnych. Zbadano trzy próbki popiołów lotnych, oznaczonych jako K1, G2, L1, oraz dwie próbki odpadów z procesów oczyszczania spalin, oznaczone jako KN1, LN1. Próbkę popiołów lotnych K1, G2 i L1 pochodziły z multicyklonów i elektrofiltrów, natomiast odpady z oczyszczania gazów spalinowych z kwaśnych zanieczyszczeń gazowych ( $\text{HCl}$ ,  $\text{SO}_x$ ,  $\text{HF}$ ,  $\text{NO}_x$ ) i metali ciężkich z filtrów workowych.

Wykonano następujące badania właściwości fizykochemicznych.

- ◆ skład ziarnowy oznaczono metodą dyfrakcji laserowej przy użyciu aparatu Analysette 22 firmy Fritsch;
- ◆ gęstość właściwą określono metodą piknometryczną za pomocą piknomietru helowego Micrometrics Multivolume Pycnometer;
- ◆ skład chemiczny oznaczono za pomocą spektrometru masowego z plazmą wzbudzoną indukcyjnie (ICP-MS) oraz spektrofotometru emisyjnego z plazmą wzbudzoną indukcyjnie (ICP-OES). Badane próbki roztwarzano przy użyciu HNO<sub>3</sub>/HCl oraz mineralizatora mikrofalowego;
- ◆ skład fazowy oznaczono metodą rentgenograficzną aparatem Philips APD X'Pert PW 2030,
- ◆ promieniotwórczość, oznaczenie naturalnych stężeń <sup>40</sup>K, <sup>226</sup>Ra i <sup>232</sup>Th wykonano przy użyciu scyntylicyjnej i półprzewodnikowej spektrometrii promieniowania gamma,
- ◆ wymywalność zanieczyszczeń chemicznych przeprowadzono zgodnie z PN-EN 12457-2. Odpady mieszano z wodą destylowaną w stosunku 1/10. Całość była wytrząsana w plastikowej butelce przez 24 h, następnie przefiltrowana przez filtr o wielkości 0,45 μm. Dla wyciągu wodnego określono pH oraz zawartość zanieczyszczeń za pomocą ICP-OES oraz ICP-MS. Zawartość chlorków oznaczono wykorzystując metodę miareczkową (Mohra).

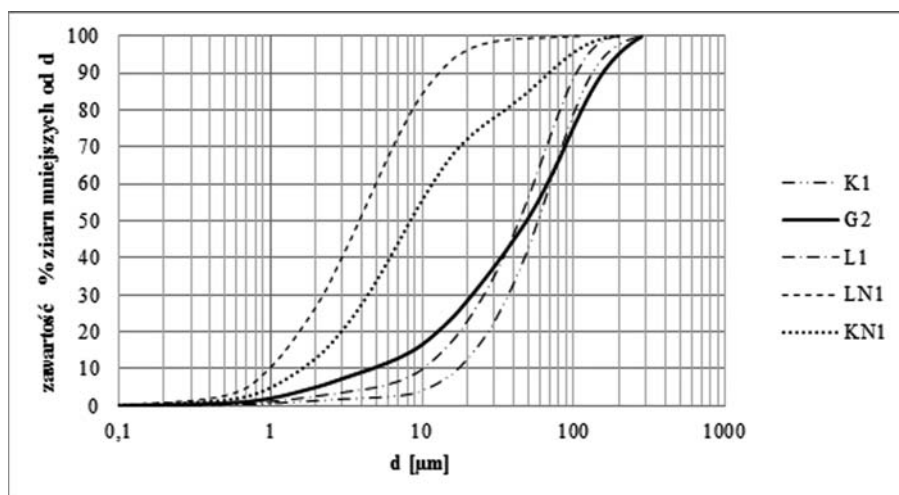
## 2. Wyniki badań

### 2.1. Właściwości fizyczne

Gęstość właściwa dla wszystkich próbek badanych stałych pozostałości z TPKOŚ zawierała się w granicach 2,46 g/cm<sup>3</sup> do 2,94 g/cm<sup>3</sup>.

Maksymalna wielkość ziaren popiołów dla popiołów K1, G2 i L1 dochodziła 280 μm, natomiast dla odpadów KN1 i LN1 była niższa, wynosiła odpowiednio 120 μm i 180 μm – rysunek 1. Skład ziarnowy ma decydujący wpływ na uplastycznianie się masy do wyrobu ceramiki czerwonej, w celu otrzymania najściślej masy zaleca się następujący skład granulometryczny: 25% frakcji 2–3 mm, 25% frakcji 1–2 mm, 50% frakcji poniżej 1 mm (Małolepszy red. 2004). Wobec powyższego badane stałe pozostałości z TPKOŚ mogą stanowić najdrobniejszą frakcję w masie ceramicznej.

Wartości naturalnych izotopów promieniotwórczych przedstawiono w tabeli 1. Zgodnie z rozporządzeniem w sprawie wymagań dotyczących zawartości naturalnych izotopów promieniotwórczych w surowcach i materiałach stosowanych w budynkach przeznaczonych na pobyt ludzi i inwentarza żywego, a także w odpadach przemysłowych stosowanych w budownictwie, oraz kontroli zawartości tych izotopów (Rozporządzenie RM 2013), wartości wskaźników aktywności  $f_1$  i  $f_2$  nie mogą przekraczać o więcej niż 20% wartości



Rys. 1. Skład ziarnowy stałych pozostałości ze spalania komunalnych osadów ściekowych

Fig. 1. Particle size distribution of incinerated sewage sludge solid residues

Tabela 1. Zawartość naturalnych izotopów promieniotwórczych w stałych pozostałościach ze spalania komunalnych osadów ściekowych

Table 1. Radioactivity of incinerated sewage sludge solid residues

Symbol badanej próbki	Aktywność właściwa			$f_1$	$f_2$	Aktywność właściwa $^{226}\text{Ra} + ^{228}\text{Ra}$
	$^{40}\text{K}$	$^{226}\text{Ra}$	$^{228}\text{Th}$ ( $^{228}\text{Ra}$ )			
	[Bq/kg]	[Bq/kg]	[Bq/kg]			
G2	388±20	52±3	26±2	0.43±0.02	52±3	78±4
K1	512±27	76±4	32±3	0.58±0.02	76±4	108±5
L1	410±25	94±6	34±2	0.62±0.02	94±6	190±8
KN1	175±11	26±2	12±2	0.21±0.01	26±2	38±3
LN1	152±11	42±3	13±2	0.26±0.01	42±3	83±4

$f_1 = 1$  i  $f_2 = 200$  Bq/kg. Badane stałe pozostałości po spalaniu osadów ściekowych spełniają wymienione wymagania, a więc mogą być dopuszczone do produkcji materiałów budowlanych stosowanych w budynkach przeznaczonych na stały pobyt ludzi.

## 2.2. Skład chemiczny

Stałe pozostałości ze spalania komunalnych osadów ściekowych zawierają głównie krzem fosfor i wapń. Ogólnie ich skład chemiczny jest zróżnicowany i zależy od instalacji, z której próbka została pobrana, jak i rodzaju odpadu – tabela 2. Zawartość krzemionki dla popiołu lotnego K1 dochodzi do 43%, niższą, wynoszącą 34% określono dla popiołu L1, który wydaje się być dobrym materiałem schudzającym. Zawartość pierwiastków alkalicznych (Na, K, Ca, Mg) wpływa na temperaturę spiekania wyrobów (działa obniżająco), wobec tego z punktu widzenia technologii produkcji ich obecność jest zjawiskiem korzystnym. Z drugiej strony metale alkaliczne i ziem alkalicznych powinny być wprowadzone do układu w postaci krzemianów bądź glinokrzemianów.

Obecność tlenków barwiących, takich jak tlenek tytanu i tlenek żelaza maksymalnie wynoszą odpowiednio 0,08 i 4,78%, co nie stanowi przeszkód do stosowania stałych pozostałości TPKOŚ w ceramice czerwonej. Dopuszczalne ilości tych tlenków w masie ceramicznej czerwonej są warunkowane recepturą masy, a ich zawartość może dochodzić do kilkunastu procent (Lin i Weng 2001; Anderson i Skerratt 2003; Weng i in. 2003; Gunn i. in. 2004; Lin 2006). Wysokie zawartości siarczanów dla KN1 i LN1, wynikające z procesu oczyszczania spalin (stosowanie wodorowęglanu sodu), mogą być poważnym utrudnieniem w technologii produkcji cegieł, wręcz wykluczającym ich stosowanie jako składników mas plastycznych. Ponieważ forma rozpuszczalna siarczanów powoduje powstawanie wad materiałowych w postaci białych wykwitów solnych na powierzchni wyrobów, siarczany

Tabela 2. Skład chemiczny stałych pozostałości ze spalania komunalnych osadów ściekowych [% mas.]

Table 2. Chemical composition of incinerated sewage sludge solid residues [% wt.]

Składnik	Próbka				
	G2	K1	KN1	L1	LN1
SiO <sub>2</sub>	21,00	43,20	9,90	34,5	1,60
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	13,75	4,96	1,94	4,18	2,02
CaO	17,80	21,27	6,28	17,95	7,47
MgO	3,86	3,81	1,29	3,40	1,17
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1,98	2,18	2,12	2,51	4,75
MnO	0,13	0,12	0,04	0,12	0,05
TiO <sub>2</sub>	0,08	0,03	0,01	0,00	0,01
Na <sub>2</sub> O	0,44	0,41	26,32	0,52	31,14
K <sub>2</sub> O	1,04	1,49	0,58	0,86	0,43
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	38,08	21,19	8,70	33,09	20,68
BaO	0,05	0,08	0,03	0,10	0,05
SO <sub>3</sub>	0,61	1,06	17,45	2,08	30,37

dopuszczalne są tylko w formie nierozpuszczalnej, jako  $BaSO_4$ . Zawartość  $P_2O_5$  (do ok. 15%) optymalizuje lepkość fazy szklistej podczas spiekania. Obecność fazy szklistej umożliwia immobilizację metali przejściowych i alkalicznych (Sitarz i in. 2012). W badanych odpadach zawartość fosforu dochodzi do 38%, związana jest z jego obecnością w osadach ściekowych (Bień i Wystalska 2011; Szaja 2013) i nie stanowi bariery dla stosowania badanych odpadów w ceramice.

Zawartość metali przejściowych (tab. 3) takich jak ołów, cynk, miedź czy kadm zależy od pierwotnej ich koncentracji w osadzie ściekowym (Bień i Wystalska 2011; Szymański i in. 2011). We wszystkich próbkach zaobserwowano wysokie zawartości miedzi i cynku; mogą one stanowić problem o ile tworzą związki rozpuszczalne, które migrują do wody. W tym celu w dalszych badaniach przeprowadzono serię testów wymywalności. Obecność metali przejściowych w postaci związków nierozpuszczalnych nie stanowi zagrożenia w przypadku materiałów ceramiki czerwonej, zarówno na etapie ich produkcji jak i późniejszego użytkowania.

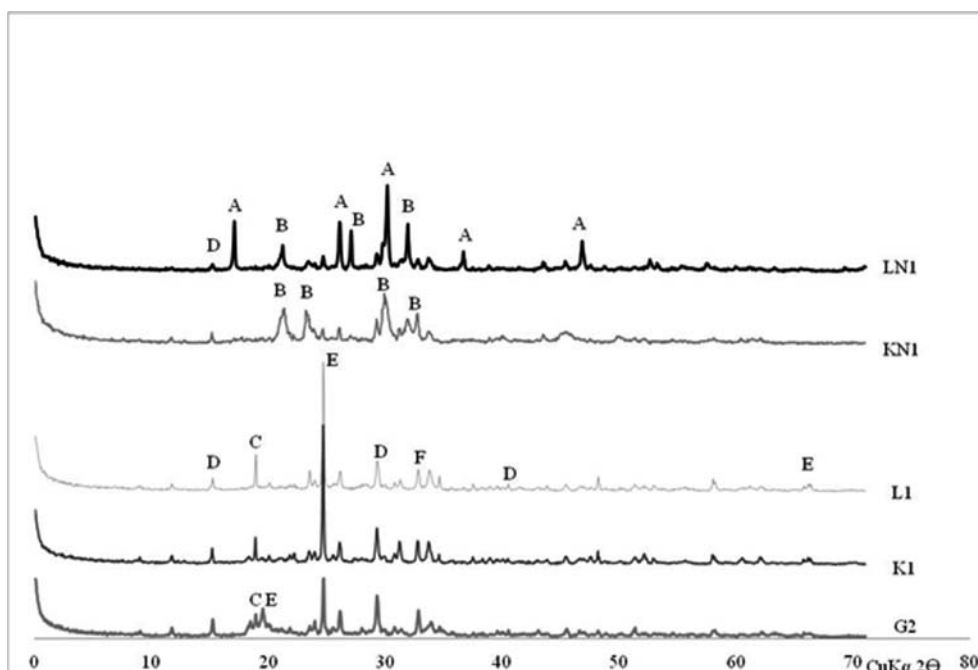
Tabela 3. Zawartości metali przejściowych w próbkach stałych pozostałości ze spalania komunalnych osadów ściekowych [mg/kg]

Table 3. The content of metals in incinerated sewage sludge solid residues [mg/kg]

Metale przejściowe	G2	K1	KN1	L1	LN1
Zn	3 567	3 280	1 297	3 242	1 765
Cu	886	528	193	728	378
Pb	64,40	104	43,2	61,20	31,40
Cd	3,94	5,90	2,36	3,61	2,02
Cr	94,50	79,40	31,50	858	344
Ni	53,10	60,60	27,20	80,20	42,90
Co	9,71	17,60	8,07	13,57	6,95
Hg	0,21	0,14	10,12	0,25	35,90

### 2.3. Skład fazowy

Tak jak w przypadku składu chemicznego tak i skład fazowy badanych stałych pozostałości z instalacji TPKOŚ związany jest z ich rodzajem, a więc z miejscem ich powstania. Analiza składu fazowego niezbędna jest do określenia w jakim mineralu oraz w jakim układzie krystalograficznym występują dane tlenki, co w dalszej kolejności wpływa na ustalenie składu surowcowego masy plastycznej. Popioły lotne G2, K1 oraz L1 zawierają głównie w swoim składzie kwarc, hematyt, anhydryt oraz związki fosforanowe wapnia i magnezu – rysunek 2. Pozostałości LN1 i KN1 zawierają wspomniane fazy jednak w mniejszych ilościach, natomiast dominującymi są w nich fazy tworzące się podczas procesu oczyszczania spalin: siarczan sodu (tenardyt) oraz  $Na_6(CO_3)(SO_4)_2$ .



Rys. 2. Dyfraktogramy stałych pozostałości ze spalania komunalnych osadów ściekowych  
 A –  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ , B –  $\text{Na}_6(\text{CO}_3)(\text{SO}_4)_2$ , C –  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , D –  $\text{Ca}_7\text{Mg}_2\text{P}_6\text{O}_{24}$ , E –  $\text{SiO}_2$ , F –  $\text{CaSO}_4$

Fig. 2. X-ray diffraction patterns of incinerated sewage sludge solid residues

#### 2.4. Wymywalność zanieczyszczeń chemicznych

Materiały ceramiczne elewacyjne są ciągle narażone na zmiany wilgotności, a więc zawartość związków rozpuszczalnych powinna w nich być możliwie jak najmniejsza. Przede wszystkim dotyczy to chlorków, siarczanów i metali ciężkich, które są szczególnie niebezpieczne ze względu na możliwość ich migracji do gleb i wód gruntowych. Z tego powodu wyniki wymywalności zanieczyszczeń chemicznych z badanych odpadów porównano z dopuszczalnymi zawartościami w ściekach, które mogą być wprowadzone do wód lub do ziemi (Rozporządzenie MŚ 2014).

Wyniki testów pozwalających ocenić wymywalność zanieczyszczeń chemicznych z badanych odpadów zamieszczono w tabelach 4–6. Odczyn pH wody tylko w przypadku próbki G2 pozostaje neutralny, w pozostałych przypadkach jest silnie zasadowy, co potwierdza wymywanie się alkaliów. Potencjał oksydacyjno-redukcyjny zmienia swoją wartość od –22 do 260 mV w zależności od rodzaju badanej próbki. Wysokie wartości tego potencjału świadczą o niestabilnym układzie chemicznym, co można zaobserwować w przypadku próbki G2. Ogólna mineralizacja wyznaczana na podstawie przewodności, oznaczająca zawartość rozpuszczonych soli, jest bardzo wysoka w przypadku próbek KN1 i LN1 w porównaniu do próbek popiołów lotnych G2, K1, L1.

Tabela 4. Parametry wyciągu wodnego po procesie ługowania

Table 4. Properties of leaching test water

Parametry wyługowanej wody	G2	K1	KN1	L1	LN1
pH	6,56	11,54	10,52	11,46	10,2
Eh [mV]	260	40	-22	79	68
Mineralizacja [mg/dm <sup>3</sup> ]	1 548	1 470	59 632	1 665	76 359
Przewodność [mS/cm]	1,77	2,21	51,7	2,19	53,8

Tabela 5. Wymywalność kationów metali alkalicznych i przejściowych z badanych odpadów [mg/dm<sup>3</sup>]Table 5. Cations leaching test of incinerated sewage sludge solid residues [mg/dm<sup>3</sup>]

Kationy	G2	K1	KN1	L1	LN1	Wartości dopuszczalne określone w (Rozporządzenie MŚ 2014)
Na <sup>+</sup>	53,86	27,65	19 360	86,60	23 650	800
K <sup>+</sup>	62,80	74,72	84,12	22,14	104,5	80
Ca <sup>+2</sup>	227,30	379,2	17,08	429,2	118,9	–
Mg <sup>+2</sup>	91,17	0,15	9,23	0,36	12,32	–
Σ metali przejściowych Zn, Cu, Pb, Cd, Cr, Ni, As, Co, Hg	0,2247	0,1026	1,3007	0,0265	0,2198	3,65

Tabela 6. Wymywalność anionów z badanych odpadów [mg/dm<sup>3</sup>]Table 6. Anions leaching test of incinerated sewage sludge solid residues [mg/dm<sup>3</sup>]

Aniony	G2	K1	KN1	L1	LN1	Wartości dopuszczalne określone w (Rozporządzenie MŚ 2014)
F <sup>-</sup>	4,93	1,27	81,5	–	–	25
Cl <sup>-</sup>	6,70	53,5	190,7	4,4	2 199	1000
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	924,6	857,9	30 120	1 034	49 710	500
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	116,7	–	7 153	0,5	471	–
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	>0,5	19,3	2 590	25,0	73,0	–
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	38,01	0,02	6,34	0,15	8,69	fosfor ogólny 10 mg/dm <sup>3</sup>



Mimo bardzo wysokich zawartości Zn i Cu w obu rodzajach odpadów, ich wymywalność jest znacznie niższa niż dopuszczalna dla ścieków, które mogą być wprowadzone do wód lub do ziemi. Prawdopodobnie jest to związane z występowaniem tych metali w formach nierozpuszczalnych w wodzie. Podobnie jest dla wymywalności pozostałych metali ciężkich – tabela 5. Zawartość siarczanów w wyciągu wodnym dla wszystkich popiołów jest wyższa od dopuszczalnej i przekracza  $500 \text{ mg/dm}^3$ , szczególnie dla próbek KN1 i LN1, w przypadku popiołu LN1 przekroczona jest również zawartość chlorków (pow.  $1000 \text{ mg/dm}^3$ ) – tabela 6.

## Wnioski

W artykule przedstawiono wyniki badań stałych pozostałości z termicznego przekształcania komunalnych osadów ściekowych w kotłach fluidalnych w trzech instalacjach. Badano próbki popiołów lotnych oraz pozostałości z procesów oczyszczania spalin z kwaśnych zanieczyszczeń i metali ciężkich. Badania wykonano pod kątem możliwości ich wykorzystania jako składników do produkcji cegieł, częściowo zastępujących piasek i/lub materiały plastyczne.

Badane odpady głównie zawierają kwarc, a zawartość w jednej próbce popiołu lotnego wynosi powyżej 43%, która z punktu widzenia właściwości schudzających, ograniczających nadmierną plastyczność, powodującą odkształcenia materiału podczas procesu suszenia i wypalania, jest korzystna. Krzemionka ma również zasadniczy wpływ na prawidłową lepkość fazy ciekłej, która powstaje podczas wypalania. Ogólna zawartość alkaliów (sód i potas) do 1% pozwala w sposób kontrolowany obniżyć temperaturę wypalania wyrobów, a co za tym idzie zredukować zapotrzebowanie energetyczne procesu. Problemem jest jednak zbyt duża ich ilość w przypadku pozostałości z procesów oczyszczania spalin z kwaśnych zanieczyszczeń gazowych i metali ciężkich.

Zawartości izotopów promieniotwórczych w badanych próbkach nie przekraczają dopuszczalnych norm, dlatego pod tym względem mogą być stosowane w materiałach budowlanych przewidzianych do stałego zamieszkania przez ludzi.

Występujące w badanych próbkach odpadów metale ziem alkalicznych czyli wapń i magnez, wydłużają interwał spiekania, co z punktu widzenia technologii produkcji jest bardzo pozytywnym zjawiskiem. Zawartość tlenków barwiących w surowcach jest cechą niepożądaną, dlatego użycie składników ze znaczną zawartością tlenków żelaza, tytanu lub manganu jest niemożliwa w ceramice stołowej czy sanitarnej. W przypadku ceramiki czerwonej obecność tych tlenków nie ma większego znaczenia.

Wymywalność metali z badanych odpadów jest znacznie niższa niż wartości dopuszczalne, a więc nie ma zagrożeń migracji szkodliwych kationów do gleby i wód gruntowych. Wyjątek stanowią pozostałości z oczyszczania spalin z kwaśnych zanieczyszczeń gazowych i metali ciężkich, z których wymywalność sodu przekracza dopuszczalne wartości. W przypadku anionów problem stanowi wymywalność chlorków i siarczanów, które przekraczają

dopuszczalne wartości (szczególnie dla pozostałości z oczyszczania spalin z kwaśnych zanieczyszczeń i metali ciężkich) i będą powodowały wady materiałowe w postaci wykwitów solnych oraz zagrożenie środowiska.

Wykonane badania stanowią pierwszy etap badań przy określaniu możliwości zastosowania stałych pozostałości z termicznego przekształcania komunalnych osadów ściekowych w przemyśle ceramiki czerwonej do produkcji cegieł. Na podstawie określonych właściwości fizykochemicznych można stwierdzić, że potencjalnie mogą być zastosowane w tym kierunku tylko popioły lotne, co będzie przedmiotem dalszych badań.

*Artykuł powstał w wyniku realizacji grantu dziekańskiego nr 15.11.100.710 oraz prac statutowych, nr 11.11.100.482*

## LITERATURA

- Ahmaruzzaman, M., 2010. A review on the utilization of fly ash. *Progress in Energy and Combustion Science* 36, s. 327–363.
- Anderson, M. i Skerratt, R.G. 2003. Variability study of incinerated sewage sludge ash in relation to future use in ceramic brick manufacture. *British Ceramic Transactions* 102(3), s. 109–113.
- Bień, J.B. i Wystalska, K. 2011. *Osady ściekowe, teoria i praktyka*. Częstochowa: Wydawnictwo Politechniki Częstochowskiej.
- Borowski, G. 2012. Ocena przydatności zeszkliwienia osadów ściekowych do ich zagospodarowania. *Ochrona Środowiska i Zasobów Naturalnych* Nr 51, s. 78–84.
- Cheng, T.W. i Chen, Y.S. 2004. Characterisation of glass ceramics made from incinerator fly ash. *Ceramics International* 30, s. 343–349.
- Cultrone, G. i Sebastián, E. 2009. Fly ash addition in clayey materials to improve the quality of solid bricks. *Construction and Building Materials* Vol. 23, Issue 2, s. 1178–1184.
- Cyr i in. 2007 – Cyr, M., Coutand, M. i Clastres, P. 2007. Technological and environmental behavior of sewage sludge ash (SSA) in cement-based materials. *Cement and Concrete Research* 37, s. 1278–1289.
- Donatello, S. i Cheeseman, C.R. 2013. Recycling and recovery routes for incinerated sewage sludge ash (ISSA): A review. *Waste Management* vol. 33, s. 2328–2340.
- Galos, K. 2008. Analiza dotychczasowych badań krajowej bazy zasobowej głównych kopalni ceramicznych ze wskazaniem niezbędnego zakresu dalszych prac. *Gospodarka Surowcami Mineralnymi – Mineral Resources Management* t. 24, z. 4/4, s. 53–73.
- Gunn i in. 2004 – Gunn, A., Dewhurst, R., Giorgetti, A., Gillot, N., Wishart, J. i Pedley, S., 2004. *Use of sewage sludge in construction*. CIRIA. C608. London.
- GUS 2013. Ochrona Środowiska 2013. Informacje i Opracowania Statystyczne. Główny Urząd Statystyczny. Warszawa 2013.
- Iżewska, A. i Wołoszyk, C. 2014. Wpływ nawożenia popiołem ze spalania komunalnych osadów ściekowych na właściwości chemiczne gleby lekkiej. *Annual Set The Environment Protection* Vol. 16, s. 486–497.
- Kepys i in. 2014 – Kepys, W., Pomykała, R. i Pietrzyk, J. 2014. Badania właściwości zawiesin popiołowo-wodnych z popiołów ze spalania komunalnych osadów ściekowych. *Inżynieria Mineralna* nr 1.
- Lin, K.L. 2006. Feasibility study of using brick made from municipal solid waste incinerator fly ash slag. *Journal of Hazardous Materials* B137, pp. 1810–1816.
- Lin, D. i Weng, C. 2001. Use of sewage sludge ash as brick material. *Journal of Environmental Engineering* Vol. 127, no. 10, s. 922–927.
- Małolepszy, J. red. 2004. *Materiały budowlane*. Kraków: Uczelniane Wydawnictwa Naukowo-Dydaktyczne AGH.

- Monzó i in. 2003 – Monzó, J., Payá, J., Borrachero, M.V. i Girbeś, I. 2003. Reuse of sewage sludge ashes (SSA) in cement mixtures: the effect of SSA on the workability of cement mortars. *Waste Management* 23, s. 373–381.
- Ottosen i in. 2013 – Ottosen, L.M, Kirkelund, G.M. i Jensen, P.E. 2013. Extracting phosphorous from incinerated sewage sludge ash rich in iron or aluminum. *Chemosphere* Vol. 91, Issue 7, s. 963–969.
- Pietrzyk, J. 2012. *Rola procesów termicznych w zagospodarowaniu komunalnych osadów ściekowych*. Materiały Krakowskiej Konferencji Młodych Uczonych, Kraków 2012. Grupa Naukowa Pro Futuro. Fundacja dla AGH.
- PN-EN 12457-2. Charakteryzowanie odpadów – Wymywanie – Badanie zgodności w odniesieniu do wymywania ziarnistych materiałów odpadowych i osadów – Część 2: Jednostopniowe badanie porcjowe przy stosunku cieczy do fazy stałej 10 l/kg w przypadku materiałów o wielkości cząstek poniżej 4 mm (bez redukcji lub z redukcją wielkości).
- Rozporządzenie MG 2013. Rozporządzenie Ministra Gospodarki z dnia 8 stycznia 2013 r. w sprawie kryteriów oraz procedur dopuszczania odpadów do składowania na składowisku odpadów danego typu (Dz.U. 2013 nr 0 poz. 38).
- Rozporządzenie MŚ 2001. Rozporządzenie Ministra Środowiska z dnia 27 września 2001 r. w sprawie katalogu odpadów (Dz.U. 2001 nr 112 poz. 1206).
- Rozporządzenie MŚ 2006. Rozporządzenie Ministra Środowiska z dnia 24 lipca 2006 r. w sprawie warunków, jakie należy spełnić przy wprowadzaniu ścieków do wód lub do ziemi, oraz w sprawie substancji szczególnie szkodliwych dla środowiska wodnego (Dz.U. 2006 nr 137 poz. 984).
- Rozporządzenie RM 2013. Rozporządzenie Rady Ministrów z dnia 2 stycznia 2007 r. w sprawie wymagań dotyczących zawartości naturalnych izotopów promieniotwórczych potasu K-40, radu Ra-226 i toru Th-228 w surowcach i materiałach stosowanych w budynkach przeznaczonych na pobyt ludzi i inwentarza żywego, a także w odpadach przemysłowych stosowanych w budownictwie, oraz kontroli zawartości tych izotopów (Dz.U. 2007 nr 4 poz. 29).
- Sitarz i in. 2012 – Sitarz, M., Bułat, K. i Pszczoła, J. 2012. Krystalizacja szkielek krzemianowo fosforanowych z układu  $\text{CaNaPO}_4\text{-SiO}_2$ . *Materiały Ceramiczne* vol. 64/3, s. 364–366.
- Szaja, A. 2013. Phosphorus Recovery from Sewage Sludge via Pyrolysis. *Annual Set The Environment Protection* Vol. 15, s. 361–370.
- Szymański i in. 2011 – Szymański, K., Janowska, B. i Jastrzębski, P. 2011. Heavy Metal Compounds in Wastewater and Sewage Sludge. *Annual Set The Environment Protection* Vol. 13, s. 83–100.
- Wainwright, P.J. i Cresswell, D.J.F. 2001. Synthetic aggregates from combustion ashes using an innovative rotary kiln. *Waste Management* 21, s. 241–246.
- Weigand i in. 2013 – Weigand, H., Bertau, M., Hübner, W., Bohndick, F. i Bruckert, A. 2013. Full-scale fertilizer production from sewage sludge ash. *Waste Management* Vol. 33, Issue 3, s. 540–544.
- Weng i in. 2003 – Weng, C.H., Lin, D.F., Chiang P.C. Utilization of sludge as brick materials. *Advances in Environmental Research* Vol 7, s. 679–685.
- Wzorek, Z. 2008. *Odzysk związków fosforu z termicznie przetworzonych odpadów i ich zastosowanie jako substytutu naturalnych surowców fosforowych*. Seria Inżynieria i Technologia Chemiczna. Kraków. Wyd. PK.
- Xu 2012 – Xu, H., He, P., Gu, W., Wang, G. i Shao, L. 2012. Recovery of phosphorus as struvite from sewage sludge ash. *Journal of Environmental Sciences* Vol. 24, Issue 8, s. 1533–1538.
- Zhang, L. 2013. Production of bricks from waste materials – A review. *Construction and Building Materials* 47, s. 643–655.

**WPLYW WŁAŚCIWOŚCI FIZYKOCHEMICZNYCH STAŁYCH POZOSTAŁOŚCI  
Z TERMICZNEGO PRZEKSZTAŁCANIA OSADÓW ŚCIEKOWYCH NA MOŻLIWOŚĆ  
ICH WYKORZYSTANIA W CERAMICE CZERWONEJ**

Słowa kluczowe

spalanie komunalnych osadów ściekowych, stałe pozostałości, produkcja cegieł

Streszczenie

Przedmiotem niniejszej pracy jest przedstawienie właściwości fizykochemicznych stałych pozostałości z termicznego przekształcania komunalnych osadów ściekowych w aspekcie wykorzystania ich w produkcji ceramiki czerwonej. Wykorzystanie tego rodzaju odpadów jest sposobem na ich zagospodarowanie, a ponadto może wpłynąć na redukcję kosztów produkcji cegieł, przy zachowaniu założonych parametrów użytkowych oraz walorów estetycznych. Określono skład chemiczny i mineralny stałych pozostałości, zawartość naturalnych izotopów promieniotwórczych, skład granulometryczny oraz wymywalność soli rozpuszczalnych, mogących stanowić potencjalne zagrożenie oraz powodować wady materiałowe.

Kwarc stanowi główny składnik fazowy analizowanych materiałów, a jego zawartość dochodzi do 43% wag. Ilość ta z punktu widzenia właściwości ograniczających nadmierną plastyczność, powodującą odkształcenia materiału podczas procesu suszenia i wypalania, jest korzystna a popiół może być wykorzystany jako materiał schudzający, czyli substytut piasku.

Jedną z najczęstszych wad materiałowych ceramiki budowlanej jest powstawanie wykwitów solnych podczas kontaktu z wilgocią. Wykwity te spowodowane są obecnością w surowcach rozpuszczalnych w wodzie jonów siarczanowych, które podczas użytkowania wyrobów migrują w porach i krystalizują na powierzchni w postaci białych osadów. Popioły KN1 i LN1 charakteryzują się bardzo wysoką zawartością tych jonów, wynikającą z procesu oczyszczania spalin (stosowanie wodorowęglanu sodu), mogą być poważnym utrudnieniem w technologii produkcji cegieł, wręcz wykluczającym ich stosowanie w tym kierunku.

Popioły zawierają w swoim składzie metale, które potencjalnie mogą stanowić zagrożenie środowiska, szczególnie wysoką koncentrację zaobserwowano w przypadku kationów miedzi i cynku. Badania wykazały, że tworzą one związki nierozpuszczalne, a ich wymywalność jest znacznie niższa niż wartości graniczne, a więc nie ma zagrożeń migracji szkodliwych kationów do gleby i wód gruntowych.

**THE INFLUENCE OF INCINERATED SEWAGE SLUDGE ASHES PHYSICAL  
AND CHEMICAL PROPERTIES IN POSSIBILITY OF USAGE IN RED CERAMIC**

**Keywords**

sewage sludge incineration, ash characteristics, ceramic bricks, alternative materials

**Abstract**

The purpose of this case study is to investigate the properties and performance of sewage sludge ash from five specific sources such as plants incinerated as municipal sewage sludge in different part of Poland. The use of sludge as a construction and building material converts the waste into useful products that can alleviate disposal issues. Alternative materials are being considered for use by brick manufacturers as a potential cost effective solution to access materials with desirable compounds and properties that will satisfy the demand for large portfolios of products with different aesthetic properties. Testing is carried out to identify the properties and characteristics of alternative materials, as well as to determine whether the inclusion of certain alternative materials provide desirable results during lab-based experimentation. Special attention has been paid on ash mineralogy and chemical composition; particle size distribution; anion and cation leaching, which can be potentially dangerous and cause materials defects.

The main component of the examined sewage sludge ashes is quartz, more than 43% so the ash can be good weakening agent (substitute for a sand), the material which causes increasing mass shrinkage during drying and sintering (too big shrinkage is the reason of material distortion). Quartz also allows the proper viscosity of liquid phase to be obtained during sintering.

One of the most serious problem in bricks are salts efflorescences. It is caused by soluble salts in solution being brought to the surface as the water in the wall dries out. Efflorescence is caused by a number of soluble salts including the sulphate or carbonate compounds of calcium, sodium, potassium and magnesium. Ashes KN1 and LN1 have huge contents of sulphides and are qualified as hazardous when using them as a substitute materials in the technology of brick production.

Transition metal concentrations (e.g., lead, cadmium, zinc, copper) are usually found in sludge ash, however leaching tests allows one to see any measurable leaching problem. Despite high concentrations of Zn and Cu in samples, their leachability is much lower than the permissible value for sludge which may be introduced into the water or the ground. It is probably related to the presence of these metals in the non-water-soluble forms.

