

THE EFFECT OF SODIUM SILICATE AND ITS SOLUTION ON THE PROPERTIES OF REFRactory COMPLEX BINDER

V. Antonovič , S. Goberis & R. Mačiulaitis

To cite this article: V. Antonovič , S. Goberis & R. Mačiulaitis (1999) THE EFFECT OF SODIUM SILICATE AND ITS SOLUTION ON THE PROPERTIES OF REFRactory COMPLEX BINDER, Statyba, 5:3, 211-216, DOI: [10.1080/13921525.1999.10531464](https://doi.org/10.1080/13921525.1999.10531464)

To link to this article: <https://doi.org/10.1080/13921525.1999.10531464>



Published online: 26 Jul 2012.



Submit your article to this journal 



Article views: 333



Citing articles: 2 [View citing articles](#) 

NATRIO SILIKATO KIEKIO IR JO TIRPALO TANKIO ĮTAKA KOMPLEKSINIO KAITRAI ATSPARAUS RIŠIKLIO SAVYBĖMS

V. Antonovič, S. Goberis, R. Mačiulaitis

1. Įvadas

Pastaraisiais metais labai didėja įvairių kaitrai atsparių betonų panaudojimas šilumos agregatų vidaus konstrukcijoms (išklotėms) [1]. Priklausomai nuo eksploracijos sąlygų (temperatūros, dujų aplinkos, aggregato darbo cikliškumo ir kt.) naudojami skirtinių kaitrai atsparūs rišikliai [2]: organiniai-cheminiai (dervos, dekstrinas ir pan.), neorganiniai-cheminiai (aluminio fosfatai, fosforo rūgštys, skystasis stiklas ir kt.), hidratiniai (cementai) bei keraminiai (ugniniai atsparus molis). Nurodoma [3], kad plačiai naudojamų tradicinių [4–6] kaitrai atsparių betonų su skystuoju stiklu, fosfatais arba aluminatiniais cementais mechaninių bei terminių charakteristikų dydžiai, palyginti, pavyzdžiu, su ugniniai atspariomis plytomis, yra mažesni. Tokiuose betonuose rišiklis, palyginti su užpildu, yra silpnoji medžiagos struktūros grandis. Rišiklis lemia pradinį (transportavimo ir montavimo) kaitrai atsparių betonų stiprumą, o kaitinimo metu jame vyksta negrūžtami procesai, dėl kurių mažėja betonų terminių, mechaninių charakteristikų bei ribinės panaudojimo temperatūros dydžiai.

Prieinamiausia Lietuvoje rišamoji medžiaga kaitrai atsparių betonų gamybai yra skystasis stiklas (natrio silikato tirpalas), gaminamas Radviliškio firmoje „Rameta“. Betono gamyboje labiausiai paplitęs tradicinis rišiklis, kuris susideda iš skystojo stiklo, jo kietiklio - ferochromo šlako ir dispersinio šamoto [7].

Tradicinis betonas, pagamintas su šiuo rišikliu pagal žinomus normatyvinius dokumentus [8, 9], turi trūkumų, kurie siaurina jo panaudojimo galimybes:

1. Jame yra daug natrio junginių, kurie žemina jo ribinę panaudojimo temperatūrą, nes naudojamas tankus ($1350\text{--}1400 \text{ kg/m}^3$), mažo modilio ($2,4\text{--}3,0$) skystasis stiklas.

2. Pirmojo kaitinimo metu, net ne ribinėse panaudojimo temperatūrose $600\text{--}800^\circ\text{C}$ betone vyksta stai-gus ir ženklus tamprumo modilio sumažėjimas bei plastiņių deformacijų padidėjimas. Todėl toks betonas re-

tai naudojamas vidinėms šilumos agregatų konstrukcijoms, kurios kaitinamos iš visų pusiu, nes jos gali suirti nuo savo masės.

Tyrimai rodo [10], kad perpus sumažinus natrio oksido kiekį tradiciniame rišiklyje (naudojant 1250 kg/m^3 ir $3,3$ modilio skystajį stiklą), sumažėja jo neigiamos pirmojo kaitinimo deformacijos, dehidratacijos metu struktūros destrukcija yra mažesnė ir gerokai padidėja stipris gnuždant $300\text{--}600^\circ\text{C}$ temperatūrose. Tačiau pradinis bei eksploratacinis (800°C) tokio rišiklio stipris gnuždant yra $8\text{--}21\%$ mažesnis, negu rišiklio, gaminamo pagal normatyvinius dokumentus.

Šio darbo tikslas – ištirti ir nustatyti natrio silikato kiekio ir jo tirpalo tankio įtaką naujo kaitrai atsparaus kompleksinio rišiklio, susidedančio iš aluminatinio cemento, ferochromo šlako ir skystojo stiklo, savybėms, norint išplėsti kaitrai atsparių skystojo stiklo betonų panaudojimo šilumos agregatų konstrukcijoms galimybes.

2. Žaliavos ir tyrimų metodikos

Tyrimams buvo naudotas „Gorkal 70“ markės aluminatinis cementas (Al_2O_3 ne mažiau kaip 70% , pagrindinės mineraloginės fazės – CA ($\text{CaO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3$) ir CA_2 ($\text{CaO}\cdot 2\text{Al}_2\text{O}_3$), savitasis paviršius – $4200\text{--}4500 \text{ cm}^2/\text{g}$, piltinis tankis – 1100 kg/m^3), kurį gamina įmonė „Górka“ miestelyje Trzebinia (Lenkija). Didelio modilio ($M=1,032 \left(\frac{\% \text{SiO}_2}{\% \text{Na}_2\text{O}} \right)$) $3,3$ skystojo stiklo tankis tyrimų metu buvo keičiamas jį skiedžiant vandeniu. Ferochromo šlakas yra Čeliabinsko elektrometalurgijos kombinato atlieka. Nustatyta, kad jo savitasis paviršius yra $2500 \text{ cm}^2/\text{g}$, piltinis tankis – 990 kg/m^3 . Pagrindinis šio šlako komponentas – γ dikalcio silikatas ($\gamma\text{-}2\text{CaO}\cdot\text{SiO}_2$), kurio kiekis yra $\sim 85\%$. Be jo, dar yra špinelių ($\sim 10\%$) – $\text{MgO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3$ ir $\text{FeO}(\text{Al},\text{Cr})_2\text{O}_3$ bei kitų ($\sim 5\%$) komponentų (β dikalcio silikato, periklazo, aliumoferato). Bandiniai buvo

ruošiami bei fizikinės-mechaninės rišiklių kompozicijų savybės nustatomos pagal LST 1413:1995, LST 1428.7:1996 normatyviniuose dokumentuose nurodytas metodikas. Tešlos rišimosi laikui nustatyti buvo naujojamas Viko prietaisas. Rišiklio džiovinimas ir degimas buvo atliktas pagal SN 156-79 nurodytą metodiką.

Dilatometriniai tyrimai buvo atlikti pagal metodiką [11].

Ultragarso sklidimo trukmė buvo nustatyta prie-taisu UK-14P (keitiklių dažnis 60 kHz).

Rišiklio struktūros kitimo stebėjimui degimo metu buvo naudotas aukštatemperatūrinis MNO-2 mikroskopas. Bandiniai ($5 \times 5 \times 5$ mm) fotograuoti plačiafor-mačiu fotoaparatu. Temperatūra krosnyje iki 1000°C buvo kelta $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$, o iki $1500 - 5^{\circ}\text{C}/\text{min}$ greičiu.

3. Eksperimentų rezultatai

Kompleksinio rišiklio (toliau AFS rišiklio), susi-dančio iš aluminatinio cemento (AC), ferochromo šlako (FChŠ) ir skystojo stiklo, optimaliai sudėčiai pa-rinkti buvo atlikti kompozicijų konsistencijos tyrimai, kai FChŠ ir AC santykis buvo 1:1, 1:2, 1:3, o skystojo stiklo tankis buvo keičiamas nuo 1250 kg/m^3 iki 1380 kg/m^3 . Tešlos konsistencija buvo keičiama nuo standžios tešlos iki takios tešlos, keičiant skystojo stiklo kiekį (viršyta 100% sauso FChŠ + AC mišinio) nuo 32,5% iki 80% priklausomai nuo jo tankio.

Nustatyta, kad norint gauti normalaus tirštumo teš-

lą (jos sklidumas $10-11 \text{ cm}$) su 1250 kg/m^3 tankio skystuoju stiklu, jo poreikis yra 38–44% mažesnis ne-gu kompozicijose, naudojant 1380 kg/m^3 tankio skysta-jį stiklą. Mažinant kompozicijose FChŠ kiekį (t. y. keičiant santykį tarp FChŠ ir AC nuo 1:1 iki 1:3), skystojo stiklo poreikis mažėja 14–22%.

Reikia pažymeti, kad kompozicijos, kuriose FChŠ ir AC santykis buvo 1:2 (ypač 1:1), sukietėdavo labai greitai, maždaug per 3–5 min, sumaišius sausus kompozicijos komponentus su skystuoju stiklu. Toks trum-pas kietėjimo laikas neatitinka praktinių rišiklio pa-naudojimo reikalavimų, todėl šios kompozicijos toliau nebuvu nagrinėjamos.

Norint įvertinti natrio silikato įtaką pradiniam stip-riui gnuždant, buvo atlikti tyrimai kompozicijų, kuriose FChŠ ir AC santykis buvo apie 1:3 ir 1:5,6. Siekiant pagreitinti kietėjimo procesą, kompozicijos buvo išlai-komas 3 paras 50°C temperatūroje džiovykloje.

Skystojo stiklo tankio diapazonas buvo keičiamas nuo 1025 kg/m^3 iki 1380 kg/m^3 . Jo kiekis parenka-mas taip, kad skystojame stikle esančio vandens ir (FChŠ+cementas) santykis būtų apie 0,3. Lentelėje pa-teiktos konkretios kompozicijų sudėtys.

Palyginimui buvo ištirtos AV kompozicijos (be nat-rio silikato), kuriose sausi komponentai taip pat buvo sumaišyti su vandeniu santykiu apie 0,3 (žr. lentelę).

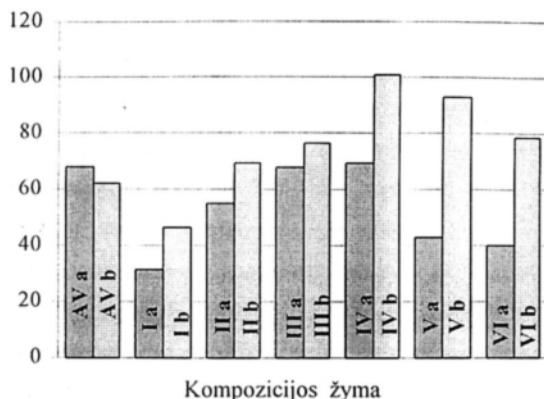
Ivairių sudėcių ($20 \times 20 \times 20$ mm dydžio) bandinių stiprio gnuždant po 3 parą kietėjimo 50°C temperatū-roje palyginamieji tyrimų rezultatai pateikti 1 paveiksle.

AFS ir AV kompozicijų sudėtys, masės %

AFS and AV compositions, weight %

Kompozicijos žyma	Sausi komponentai		Skystasis stiklas		
	FChŠ, %	AC, %	%	iš to skaičiaus natrio silikatas, %	tankis, g/cm^3
I a	11,5	64,8	23,7	0,8	1025
II a	11,1	62,9	26,0	4,0	1150
III a	10,9	61,8	27,3	5,5	1200
IV a	10,7	61,0	28,3	6,8	1250
V a	10,5	59,5	30,0	9,0	1330
VI a	10,3	58,7	31,0	10,3	1380
I b	19,1	57,2	23,7	0,8	1025
II b	18,4	55,6	26,0	4,0	1150
III b	18,2	54,5	27,3	5,5	1200
IV b	17,9	53,8	28,3	6,8	1250
V b	17,5	52,5	30,0	9,0	1330
VI b	17,2	51,8	31,0	10,3	1380
AV a	11,5	65,3	23,2*	-	-
AV b	19,2	57,6	23,2*	-	-

Pastaba: kompozicijų I a-VI a ir AV a FChŠ ir AC santykis yra apie 1:5,6; o I b-VI b ir AV b - apie 1:3;
*- vandens kiekis



1 pav. Įvairių rišiklio kompozicijų stipris gnuždant (R) po išlaikymo 50°C temperatūroje (sudėtys nurodytos lentelėje)
Fig 1. Compressive strength of binding compositions after they had been cured at 50°C (compositions in Table)

Matyti (1 pav.), kad AV kompozicijų stipris gnuždant, esant mažesniam aluminatinio cemento kiekiui kompozicijoje, šiek tiek mažėja. Tai galima paaiškinti tuo, kad ferochromo šlakas vandeniu užmaišytoje tešloje yra inertinė medžiaga.

Pakeitus vandenį skystuoju stiklu, ferochromo šlakas (dikalcio silikatas Jame) tampa aktyvia medžiaga, todėl priklausomai nuo natrio silikato kieko (skystojo stiklo tankio) kompozicijų stipris gnuždant kinta įvairiai.

Akivaizdu, kad AFS kompozicijoje, kaip ir tradiciiniame rišiklyje, pirmiausia turi vykti cheminė reakcija tarp natrio silikato ir dikalcio silikato ir kompozicija turi sukietėti per keliasdešimt minučių. Kaip buvo nustatyta [12], aluminatinio cemento ir skystojo stiklo mišinys normaliomis sąlygomis nekietėja, o cemento hidratacija, kaip žinoma, vyksta kelias valandas.

Tyrimų rezultatai rodo, kad AFS I a, I b kompozicijose, kai natrio silikato koncentracija labai maža (<1%), jo reakcija su dikalcio silikatu lėta. Didinant natrio silikato kiekį, reakcija su dikalcio silikatu greitėja ir susidaro daug didesnis reakcijos produktų (natrio ir kalcio hidrosilikato) kiekis, kartu didėja rišiklio stipris gnuždant (1 pav.). Kai skystojo stiklo tankis viršija 1250 kg/m³, ferochromo šlako įtaka kompleksinio rišiklio stiprumui yra gerokai didesnė nei aluminatinio cemento. Tai galima paaiškinti tuo, kad didėjant natrio silikato kiekiui, kad reakcija įvyktų iki galo, reikia didesnio ferochromo šlako kieko.

Kai ferochromo šlako ir aluminatinio cemento santykis kompozicijose yra apie 1:3, o natrio silikato kiekis >6% (IV b, V b, VI b), tai jų stipris gnuždant

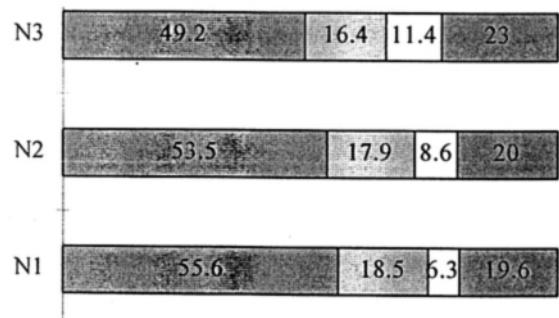
yra 12–48% didesnis negu kompozicijoje su vandeniu. AFS IV b kompozicija, kurioje buvo panaudotas 125 kg/m³ skystasis stiklas, pasižymi didžiausiu stipriu gnuždant. Kietėjimo mechanizmui bei stiprumo formavimuisi kompleksiniame rišiklyje paaiškinti buvo iškelta hipotezė [12]. Rišiklyje su dikalcio silikatu ir skystuoju stiklu aluminatinis cementas veikia kaip reakcijos tarp natrio silikato ir dikalcio silikato greitiklis. Manoma, kad maišant kompleksinį rišiklį, aluminatinis cementas adsorbuoja ant savo paviršiaus nesurištą arba silpnai surištą vandenį iš skystojo stiklo. Dėl vandens adsorbcijos padidėja skystojo stiklo koncentracija ir padidėja dikalcio silikato tirpumas bei tirpumo greitis natrio silikato tirpale. Vykdant tokiam kietėjimo mechanizmui, didėja susidariusio natrio ir kalcio hidrosilikato kiekis ir atitinkamai mažėja nesureagavusio skystojo stiklo kiekis. Rišiklio struktūrai susidaryti bei stiprumui formuoti didelės įtakos turi skystojo stiklo tankis ir klampumas. Nuo šių skystojo stiklo charakteristikų priklauso vandens adsorbcija ant cemento paviršiaus bei skystojo stiklo plėvelių storis aplink cemento bei ferochromo šlako daleles. Tai turi įtakos ir susidariusio natrio ir kalcio silikatų struktūrai.

Keičiant natrio silikato kiekį rišiklyje, kuriame ferochromo šlako ir aluminatinio cemento santykis yra apie 1:3 (2 pav.), buvo atlirkti bandinių fizikinių-mechaninių charakteristikų (stiprio gnuždant, ultragarso impulso greičio, deformacijų) tyrimai didinant temperatūrą.

Kompozicijoje N1 buvo panaudotas 1250 kg/m³, N2 – 1330 kg/m³, N3 1380 kg/m³ skystasis stiklas.

Įvairios sudėties (2 pav.) bandinių stiprio gnuž-

■ AC, □ FChŠ, □ natrio silikatas, ■ vanduo, %

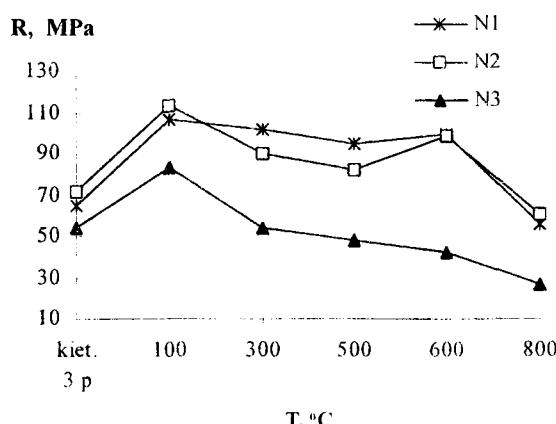


2 pav. Įvairių AFS rišiklio kompozicijų sudėtys, kuriose ferochromo šlako ir aluminatinio cemento santykis yra apie 1:3

Fig 2. Different AFS compositions with relationship between liquid glass hardener and alumina cement of about 1:3

dant tyrimo rezultatai priklausomai nuo apdorojimo temperatūros rodo (3 pav.), kad rišiklyje N3, esant dideliam natrio silikato kiekiui (11,4%) stipris gnuždant po kietėjimo bei kaitinimo iki 800°C temperatūros daug mažesnis negu kompozicijose, kuriose natrio silikato kiekis buvo 8,6 ir 6,3%.

Iš karto po džiovinimo 100°C temperatūroje (3 pav.) rišiklio kompozicijų stipris gnuždant, palyginti su pradiniu, padidėja apie 65%. Po degimo 300–600°C temperatūroje jis nežymiai mažėja, o po degimo 800°C temperatūroje visų kompozicijų stipris gnuždant sumažėja ir sudaro 86, 85 ir 50%, palyginti su stipriu gnuždant po 3 parų kietėjimo (atitinkamai esant rišiklyje 11,4, 8,6, 6,3% natrio silikato). Galima pasakyti, kad 20–600°C temperatūroje stiprio gnuždant kreivių pobūdis yra panašus į gautą tiriant kompozicijas su tradiciniu rišikliu [10].



3 pav. Išvairių AFS rišiklio kompozicijų, kuriose ferochromo šlako ir aluminatinio cemento santykis apie 1:3, stiprio gnuždant (R) priklausomybė nuo degimo temperatūros (T)

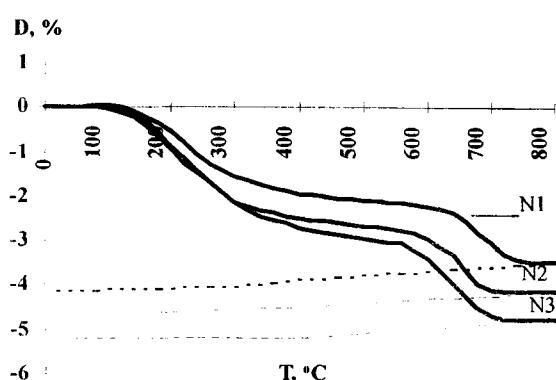
Fig. 3. Compressive strength (R) of different AFS compositions with relationship between liquid glass hardener and alumina cement of about 1:3 depending on firing temperature (T)

Naujas kompleksinis rišiklis esant šioms temperatūroms pasižymi labai dideliu stipriu gnuždant, ypač panaudojus mažą natrio silikato kiekį, palyginti su darbe [7] gautais rezultatais 25–40 MPa. Šie duomenys atitinka tradicinius rišiklius: skystasis stiklas + ferochromo šlakas + magnezitas, skystasis stiklas + nefelino šlamas + dispersinis šamotas ir kt.

Naujo AFS rišiklio kompozicijų bandinių ultragarso impulso sklidimo greičio (UGI) tyrimai parodė, kad, esant mažam natrio silikato kiekiui (N1,N2), dehidratacijos bei sukepimo procesai neturi didesnės įtaka

kos bandinių struktūros destrukcijai (UGI svyruoja 3800–4000 m/s intervalu). Tačiau rišiklyje, kuriame natrio silikato kiekis buvo didžiausias, 300–600°C temperatūroje vyksta ryškūs destrukcijos procesai (UGI sumažėja nuo 3500 iki 2500 m/s). Tai galima paaiškinti storu skystojo stiklo plėvelių susidarymu, kurių storis priklauso nuo skystojo stiklo tankio. Aukštose temperatūrose dehidratacijos metu jose atsiranda ir didėja įtrūkimai.

Buvo atlikti ir naujo AFS rišiklio kompozicijų struktūros susidarymo kaitinimo metu bandinių dilatometriniai tyrimai (4 pav.).

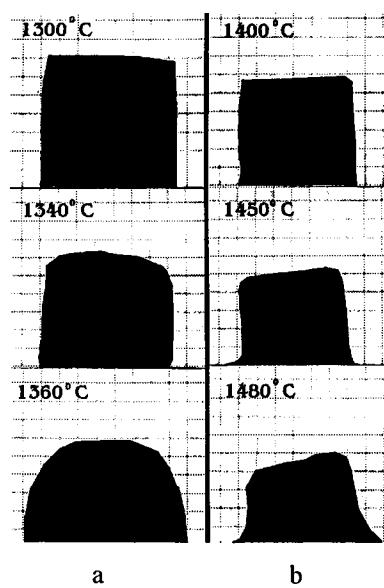


4 pav. Išvairių AFS rišiklio kompozicijų, kuriose ferochromo šlako ir aluminatinio cemento santykis apie 1:3, deformacijos (D) pirmojo kaitinimo metu

Fig. 4. Deformation (D) of different AFS compositions with relationship between liquid glass hardener and alumina cement of about 1:3 during heating

Pirmais degimo metu AFS rišiklio kompozicijoje 80–500°C ir 580–750°C temperatūrose vyksta staigsnis rišiklio struktūros traukimasis. Šio proceso kinetika priklauso nuo skystojo stiklo tankio. Jis yra mažiausias kompozicijoje, kurioje buvo panaudotas mažo tankio skystasis stiklas (N1). Traukimasi 80–500°C temperatūrose galima paaiškinti dehidratacijos proceso vyksmu, o 580–750°C dar ir naujadarų atsiradimui. Rentgenofaziniu metodu AFS rišiklio kompozicijų kaitinimo metu nustatyta [12], kad 600°C temperatūroje pradeda mažėti dikalcio silikato ($2\text{CaO}\cdot\text{SiO}_2$) bei CA ($\text{CaO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3$) smailės. 700°C temperatūroje susidaro natrio ir kalcio silikatai N_2CS_3 bei $2\text{N}_2\text{C}_3\text{S}_3$ ($\text{Na}_2\text{O}\cdot\text{CaO}\cdot 3\text{SiO}_2$ ir $2\text{Na}_2\text{O}\cdot\text{CaO}\cdot 3\text{SiO}_2$). Tuo pačiu metu, mažėjant CA kiekiui, atsiranda albito ($\text{Na}_2\text{O}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3\cdot 6\text{SiO}_2$). 900°C temperatūroje dingsta natrio ir kalcio silikatai bei pradeda mažėti albito smailės. 750°C atsiranda melilito ($2\text{CaO}\{\text{Al}_2\text{O}_3,\text{MgO}\}\text{SiO}_2$) smailės, kurio kiekis didėja iki 1100°C temperatūros.

Tradicinio rišiklio [10], susidedančio iš skystojo stiklo (3,3 modulis, 1250 kg/m³ tankio), ferochromo šlako ir dispersinio šamoto, kurio santykis buvo apie 1:3 bei optimalios sudėties (N1) naujo kompleksinio rišiklio struktūros analizė MNO-2 aukštatemperatūriu mikroskopu parodė, kad lydimosi požymiai tradiciniame rišiklyje atsiranda jau 1340°C, o kompleksiniame rišiklyje – tik 1450°C temperatūroje (5 pav.). Reikia pažymeti, kad bandiniai iš naujo optimalios sudėties kompleksinio rišiklio degimo 700–1400°C temperatūrose metu susitraukė daugiau negu iš tradicinio rišiklio. Tai galima paaškinti tuo, kad amorfines fazes kiekis kompleksiniame rišiklyje kaitinimo metu mažėja, atitinkamai didėjant kristalinėms fazėms.



5 pav. Rišiklio bandinių nuotraukos ($\times 8$) degimo metu:

a – tradicinis su dispersiniu šamotu, b – kompleksinis (N1)

4. Išvados

1. Ištirtos naujo kaitrai atsparaus kompleksinio rišiklio, susidedančio iš aluminatinio cemento, ferochromo šlako ir skystojo stiklo, reologinės, rišimosi laiko bei fizikinės-mechaninės charakteristikos priklausomai nuo natrio silikato kiekio ir jo tirpalio tankio. Nustatyta optimali rišiklio sudėtis; geriausias kietiklio ir aluminatinio cemento santykis yra 1:3, o skystojo stiklo tankis 1250 kg/m³.

2. Rišiklio, kuriame kietiklio ir aluminatinio cemento santykis buvo apie 1:3, fizikinių mechaninių charakteristikų tyrimai parodė, kad didinant natrio silikato kiekį nuo 6,3 iki 11,4% ženkliai mažėja stipris gnuždant ir ultragarso impulso greitis po kietėjimo,

džiovinimo ir degimo 300–800°C temperatūrose, taip pat didėja deformacijos pirmojo kaitinimo metu.

3. Optimalios sudėties N1 kompleksinio rišiklio stipris 20–600°C temperatūrose yra 2–3 kartus didesnis nei tradicinio rišiklio su dispersiniu šamotu.

4. Atskleisti kompleksinio rišiklio kietėjimo mechanizmo ypatumai. Skystasis stiklas stabdo aluminaatinio cemento hidratacijos procesus, tačiau sąveikaujant kietikliui ir natrio silikatui vyksta intensyvus natrio ir kalcio hidrosilikatų susidarymas. Todėl kompleksiniame rišiklyje laisvojo natrio silikato kiekio reikia mažiau nei tradiciniame rišiklyje. Taigi naują rišiklį galima panaudoti, esant aukštesnėms eksploatacijos temperatūroms šiluminiuose agregatuose.

Literatūra

- T. Franek. Present state and direction of the refractory industry development // Refractory material: manufacturing, testing and applications in metallurgical processes. VIII-th international metallurgical conference. Ustron, Poland, 1999, p. 11-24.
- O. Thelen. Ungerformte feuerfeste Baustoffe vor der Stampfmasse bis zum Hjchleistungs-produkt // Keramische Zeitschrift, Bd 44, 1992, N 8, S. 501-507.
- Ю. Е. Пивинский. Новые огнеупорные бетоны. Белгород: Государственный комитет Российской Федерации по высшему образованию, 1996. 120 с.
- К. К. Стрелов. Теоретические основы технологии огнеупорных материалов. Москва: Металлургия, 1985. 480 с.
- Огнеупорные изделия, материалы и сырье: Справочник. Изд. 4-е / Под ред. А. А. Карклита. Москва: Металлургия, 1991. 416 с.
- Огнеупоры и их применение / Под ред. Я. Инамуры. Москва: Металлургия, 1984. 446 с.
- А. П. Тарасова. Жаростойкие вяжущие на жидким стекле и бетоны на их основе. Москва: Стройиздат, 1982. 130 с.
- Инструкция по технологии приготовления жаростойких бетонов. СНиП. Москва: Стройиздат, 1979. 39 с.
- Руководство по возведению тепловых агрегатов из жаростойкого бетона. Москва: Стройиздат, 1983. 65 с.
- S. Goberis, V. Antonovič. The study of some compositions used for making refractory concrete // Medžiagotyra, Nr. 2, Kaunas: Technologija, 1998, p. 59-63.
- К. Д. Некрасов. Жароупорный бетон. Москва: Промстройиздат, 1957. 284 с.
- V. Antonovič, S. Goberis. Refractory concretes with liquid glass binder and alumina cement additive // Refractory material: manufacturing, testing and applications in metallurgical processes. VIII-th international metallurgical conference. Ustron, Poland, 1999, p. 203-208.

Iteikta 1999 06 10

THE EFFECT OF SODIUM SILICATE AND ITS SOLUTION ON THE PROPERTIES OF REFRACTORY COMPLEX BINDER

V. Antonovič, S. Goberis, R. Mačiulaitis

Summary

In order to improve thermal and mechanical characteristics of a traditional binder with liquid glass a complex binder consisting of liquid glass, its hardener and alumina cement ("Gorkal 70" containing not less than 70 per cent of Al_2O_3) was tested. Sodium silicate and its solution effect on physical and mechanical properties of a new refractory complex binder (Table 1, Fig 2) were investigated. The results obtained show that compressive strength of binding compound with high quantity of sodium silicate (N3) is the lowest after it had been cured, dried and fired at 300-600°C (Fig 3). It was also found that the strength of a complex binder with small quantity of sodium silicate (N1) in the temperature range of 20-600°C is 2-3 times as high as that of a traditional binder with dispersed fire-clay. The study in the formation of the structure of a complex binders dilatometric tests have also been made. After initial heating at 80-500°C the compositions contracted (Fig 4) due to dehidratation. At the temperature range of 580-750°C the contraction of compositions continue due to reactions at the solid phase. The hypothesis of the hardening mechanism in the complex binder was proposed. Liquid glass tends to restrain the hydration of the alu-

mina cement though hardeners and sodium silicate interaction result in the intense formation of sodium calcium hydrosilicates. Therefore, a complex binder contains less sodium silicate than a traditional one while being used at higher temperature.

Valentin ANTONOVIČ. Doctoral student. Dept of Building Materials. Vilnius Gediminas Technical University. Saulėtekio al. 11, 2040 Vilnius, Lithuania.

Since 1994 a Doctoral student at VGTU. Co-author of 18 publications. Research interests: new refractory concretes and their technologies.

Stasys GOBERIS. Doctor. Head of Institute Termoizoliacija laboratory. Institute Termoizoliacija, Linkmenų 28, 2600 Vilnius, Lithuania.

Doctor (1966). Author of 222 papers, 23 inventions. Research interests: refractory materials, their applications in furnaces.

Romualdas MAČIULAITIS. Doctor Habil, Professor. Head of Dept of Building Materials. Vilnius Gediminas Technical University. Saulėtekio al. 11, 2040 Vilnius, Lithuania.

Doctor (technical sciences, 1980). Doctor Habil (technical sciences, 1993). Professor (1999). Author of about 110 publications. Research interests: durability, frost resistance and other properties of building materials and products, fire prevention and processes.