WIADOMOŚCI 2016, 70, 5-6 *chemiczne* PL ISSN 0043-5104

# 1'-HOMONUKLEOZ(T)YDY - SYNTEZA I AKTYWNOŚĆ BIOLOGICZNA

# 1'-HOMONUCLEOS(T)IDES – SYNTHESIS AND BIOLOGICAL ACTIVITY

# Joanna Gotkowska\*, Dorota G. Piotrowska

Zakład Chemii Bioorganicznej, Wydział Farmaceutyczny, Uniwersytet Medyczny w Łodzi ul. Muszyńskiego 1, 90-151 Łódź \*e-mail: joanna.gotkowska@umed.lodz.pl

Abstract Wykaz stosowanych skrótów Wstęp 1. 1'-Homonukleozydy 2. 1'-Homo-2'-deoksynukleozydy

- 3. 1'-Homo-4'-dehydroksymetylonukleozydy
- 4. 1'-Homo-2',3'-dideoksy-2',3'-dehydronukleozydy
- 5. Pochodne fosfonianowe
- Podsumowanie
- Podziękowanie
- Piśmiennictwo cytowane

**Mgr Joanna Gotkowska** ukończyła studia magisterskie na Wydziale Chemii Uniwersytetu Łódzkiego w 2009 r. Po studiach rozpoczęła pracę na stanowisku asystenta w Zakładzie Chemii Bioorganicznej na Wydziale Farmaceutycznym Uniwersytetu Medycznego w Łodzi. W swojej pracy naukowej zajmuje się syntezą nitronów pochodnych nukleozasad oraz zastosowaniem ich w reakcjach 1,3-dipolarnej cykloaddycji.

Dr hab. Dorota G. Piotrowska studiowała chemię (1991–1996) na Wydziale Chemicznym Politechniki Łódzkiej, w 2002 roku uzyskała stopień doktora nauk farmaceutycznych na Wydziale Farmaceutycznym Uniwersytetu Medycznego w Łodzi, a w roku 2011 – stopień doktora habilitowanego nauk chemicznych na Wydziale Chemii Uniwersytetu Łódzkiego. Jej zainteresowania naukowe dotyczą, m.in. syntezy nitronów i ich zastosowania w reakcjach dipolarnej cykloaddycji, syntezy i stereochemii nowych pochodnych heterocyklicznych jako fosfonianowych mimetyków nukleozydów i nukleotydów o potencjalnych właściwościach przeciwnowotworowych i przeciwwirusowych oraz zastosowania spektroskopii NMR w analizie konfiguracyjnej i konformacyjnej.

## ABSTRACT

Long-lasting interest in the synthesis of nucleos(t)ide analogues is dictated by hope to obtain compounds possessing antibacterial, antiviral and antitumor activities [1, 2]. Introduction of a methylene linker between an anomeric carbon and the nucleobase nitrogen atom produces a new class of compounds called 1'-homonucleos(t)ides as potentially active analogues. Although a sugar ring in nucleosides can be replaced by several cyclic or even acyclic moieties we focus attention on compounds containing the tetrahydrofuran ring. Since methods of attachment of nucleobases are limited to their alkylation with appropriate compounds and the *de novo* synthesis we discussed various synthetic approaches to substituted tetrahydrofuranes in racemic or optically pure forms. Various pentose and hexose derivatives were employed as starting materials and their transformations into the final sugar frameworks were detailed, thus revealing the importance of these class of compounds. To prepare deoxysugars Barton-McCombie reaction sequence was applied.

A significant number of final 1'-homonucleos(t)ides were screened for antiviral and cytotoxic activity to identify a few very potent compounds. Thus, phosphonates *trans*- and *cis*-**138a** were as active against HCMV as ganciclovir. In addition *trans*-**138a** inhibited the proliferation of several murine and human cancer cell lines with  $IC_{50}$ s in the  $\mu$ M range. 1'-Homonucleosides **64b** and **66b** exhibited selective antiviral activity against HSV-1 TK<sup>-</sup> and HSV-2 TK<sup>-</sup> (MIC = 8–12  $\mu$ g/mL). Compound **129** was found active against HCV (EC = 6.31  $\mu$ M) and reduced growth of CCRF-CEM cells with  $IC_{50}$  = 5.73  $\mu$ M.

Despite limited activity observed so far for the known 1'-homonucleos(t)ides and their analogues, they deserve further interest both from the synthetic point of view and biological potential inherent in molecules having nucleobase scaffolds.

<u>Keywords</u>: nucleoside analogues, 1'-homonucleos(t)ides, substituted tetrahydrofurans, modified monosaccharides, biological activity

<u>Słowa kluczowe</u>: analogi nukleozydów, 1'-homonukleoz(t)ydy, podstawione tetrahydrofurany, modyfikowane monosacharydy, aktywność biologiczna

# WYKAZ STOSOWANYCH SKRÓTÓW

AIBN	_	azobis(izobutyronitryl)
BSTFA	_	N,O-bis(trimetylosililo)trifluoroacetamid
DCC	_	N,N'-dicykloheksylokarbodiimid
DEAD	_	azodikarboksylan dietylu
DIBAL	_	wodorek diizobutyloglinowy
DIPEA	_	diizopropyloetyloamina
DMAP	_	4-(dimetyloamino)pirydyna
EDC	_	1-etylo-3-(3-dimetyloaminopropylo)karbodiimid
HCMV	_	wirus cytomegalii
HCV	_	wirus zapalenia wątroby typu C
HIV-1,2	_	ludzki wirus niedoboru odporności typu 1, 2
HSV-1,2	_	wirus opryszczki pospolitej
MCPBA	_	kwas <i>m</i> -chloronadbenzoesowy
MTO	_	metylotrioksoren(VII)
NB	_	nukleozasada
NMO, NMMO	_	N-tlenek N-metylomorfoliny
PDC	_	dichromian pirydyny
TBAF	_	fluorek tetrabutyloamoniowy
TBDPSCl	_	tert-butylodifenylochlorosilan
TBDMSCl	_	chlorek tert-butylodimetylosililu
TFA	_	kwas trifluorooctowy
THP	_	tetrahydropiranyl
TIPDSCl <sub>2</sub>	_	1,3-dichloro-1,1,3,3-tetraizopropylodisiloksan
TMSCl	_	chlorek trimetylosililu
TMSBr	_	bromek trimetylosililu
TMSOTf	—	trifluorometanosulfonian trimetylosililu
t. pok.	_	temperatura pokojowa
VZV	_	wirus ospy wietrznej i półpaśca
VV	—	wirus krowianki

# WSTĘP

Analogi nukleozydów wykazują właściwości m.in. przeciwwirusowe i przeciwnowotworowe, a wiele z nich jest stosowanych jako leki. Jest to inspiracją do dalszych poszukiwań aktywnych związków. Modyfikacje budowy nukleozydów mogą być dokonane w trzech fragmentach cząsteczki:

- w obrębie pierścienia cukrowego;
- w obrębie nukleozasady;
- w sposobie połączenia pierścienia cukrowego z nukleozasadą.

Doprowadziło to do otrzymania wielu związków o aktywności przeciwwirusowej [1], np.: zidowudyna (AZT), zalcytabina, didanozyna, jak również przeciwnowotworowej: kladrybina, fludarabina, cytarabina (Rys. 1).



 Rysunek 1.
 Przykłady modyfikowanych nukleozydów stosowanych w lecznictwie

 Figure 1.
 Examples of modified nucleosides used in therapy

Ważny sposób modyfikacji fragmentu cukrowego polega na zastąpieniu go przez pierścień cyklopentanowy. Aktywne związki o takiej budowie, np.: aristeromycyna [3, 4], neplanocyna A [5] wyodrębniono najpierw jako produkty naturalne (Rys. 2). Ich aktywność biologiczna jest związana z odpornością na działanie enzymów hydrolizujących naturalne wiązanie *N*-glikozydowe (O–C–N), które zostało w nich zastąpione przez układ C–C–N, co prowadzi do zwiększenia trwałości metabolicznej analogów.



Rysunek 2.Naturalnie występujące karbocykliczne analogi nukleozydów (CAN)Figure 2.Naturally occuring carbocyclic analogues of nucleosides (CAN)

Jednakże ten sam efekt można uzyskać wprowadzając łącznik metylenowy pomiędzy nukleozasadę a fragment cukrowy otrzymując nową klasę związków – 1'-homonukleozydy (Rys. 3).



Rysunek 3. 1'-Homonukleozydy 1 (NB – nukleozasada) Figure 3. 1'-Homonucleosides 1 (NB – nucleobase)

Pomimo obecności mostka metylenowego umożliwiającego swobodną rotację wokół wiązań łączących fragment cukrowy z heterocyklicznym i zwiększenia odległości nukleozasad od ugrupowania HO–C(5'), 1'-homonukleozydy są substratami dla enzymów komórkowych oraz ulegają parowaniu zgodnie z regułami Watsona--Cricka. Ponadto w 1'-homonukleozydach nie występuje anomeryczny atom węgla, co powoduje, że dowolny pierścień pięcioczłonowy zastępujący układ furanozydowy może przyjąć charakterystyczną dla siebie konformację bez udziału efektów stereoelektronowych, które również nie będą wpływać na jego zmiany konformacyjne.

1'-Homonukleozydy 1 otrzymuje się wykorzystując trzy ogólne strategie, a materiałami wyjściowymi są związki zawierające pierścień tetrahydrofuranowy sfunkcjonalizowany przy C1' (Schemat 1). W przypadku pochodnych z grupą aminometylową ( $CH_2NH_2$ ) 2 atom azotu zostaje włączony do pierścienia pirymidynowego (N1) albo purynowego (N9) – syntezy *de novo*. Pochodne zawierające grupę hydroksymetylową 3 można poddać reakcji Mitsunobu [6–8], zaś po przekształceniu grupy hydroksymetylowej 3 w dobrą grupę opuszczającą związki 4 można użyć do alkilowania soli nukleozasad. Niniejsze opracowanie obejmuje prace, które ukazały się do końca 2015 roku.



Schemat 1.Strategie syntezy 1'-homonukleozydów 1Scheme 1.Synthetic strategies for 1'-homonucleosides 1

## 1. 1'-HOMONUKLEOZYDY

Pierwsze metody otrzymywania 1'-homonukleozydów 1 polegały na skonstruowaniu *de novo* pierścienia nukleozasady [9, 10]. 1'-Homoadenozynę 9 otrzymano wychodząc z bromku 2,3,5-tri-O-benzoilo-D-rybofuranozy 5, który w trzech etapach przekształcono w związek 6, a następnie poddano redukcji otrzymując pierwszorzędową aminę 7a (Schemat 2) [10].





W wyniku reakcji ochronionej aminy **7a** z 5-amino-4,6-dichloropirymidyną powstała pochodna **8**, która w obecności ortomrówczanu etylu uległa cyklizacji. Fragment 6-chloropurynowy był prekursorem 1'-homoadenozyny **9**, którą otrzymano w wyniku hydrolizy grupy izopropylidenowej.

Równocześnie wykazano, że w analogicznej syntezie 1'-homoadenozyny **9** nie jest wymagana ochrona grup hydroksylowych i w reakcji z 5-amino-4,6-dichloropirymidyną może być użyty triol **7b** [11]. Ponadto, związek **8** wykorzystano w syntezie 1'-homoinozyny **10** [11].

Niestety okazało się, że 1'-homoadenozyna **9** jak i purynowa pochodna **10** nie wykazują właściwości inhibujących wzrost *Escherichia coli* przy stężeniu powyżej 1 mg/mL [11].

Syntezy 1'-homourydyny 14 i 1'-homocytydyny 15 zrealizowano wychodząc z 1-deoksy-1-amino-2,5-anhydro-D-allitolu 7b (Schemat 3), z którego w reakcji z nitromocznikiem powstała pochodna 11. Ochroniono trzy grupy hydroksylowe za pomocą bromku benzylu, a następnie poddanie związku 12 reakcji z chlorkiem  $\beta$ -etoksyakryloilu pozwoliło otrzymać amid 13. Cyklizacja 13 doprowadziła do powstania pochodnej 1'-homourydyny 14a, z której po wodorolizie otrzymano końcowy produkt 14. 1'-Homocytydynę 15 otrzymano w dwuetapowej reakcji wychodząc z ochronionej 1'-homourydyny 14a (Schemat 3).



Schemat 3.Synteza 1'-homourydyny 14 i 1'-homocytydyny 15Scheme 3.Synthesis of 1'-homouridine 14 and 1'-homocytidine 15

Zarówno 1'-homourydynę **14** jak i 1'-homocytydynę **15** uzyskano z dobrymi wydajnościami, odpowiednio 91 i 71%. Związki **14** i **15** nie wykazywały właściwości inhibujących bakterie pałeczki okrężnicy (*Escherichia coli*) przy stężeniu 100 µg/ml [9].

Zsyntetyzowano również 1'-homonukleozydy zawierające fragment nukleozasady w nienaturalnej pozycji  $\alpha$ . Aby to osiągnąć zastosowano bromek 2,3,5-tri-*O*-benzylo-D-rybofuranozy **16**, który poddano sekwencji reakcji opisanej na Schemacie 4 otrzymując mieszaninę 1 : 2 diasteroizomerycznych amin **18** i **19**, które zostały rozdzielone [12]. Substratem w syntezach *de novo* pseudoanomerów  $\alpha$  1'-homoadenozyny **21**, 1'-homoinozyny **22**, 1'-homourydyny **23**, 1'-homocytydyny **25** była powstająca w mniejszej ilości ochroniona amina **19**.



Schemat 4. Synteza  $\alpha$  1'-homoadenozyny **21**, 1'-homoinozyny **22**, 1'-homourydyny **23**, 1'-homocytydyny **25** Scheme 4. Synthesis of  $\alpha$  1'-homoadenine **21**, 1'-homoinosine **22**, 1'-homouridine **23**, 1'-homocytidine **25** 

Znane są również pseudoanomery  $\alpha$  1'-homonukleozydów zawierające pierścienie furanozowe o konfiguracji *arabino* [13]. Analogi zawierające reszty adeniny **27**, uracylu **28**, tyminy **29** i cytozyny **30** otrzymano z acetalu **26** (Schemat 5). Określono także aktywność cytotoksyczną na linii nowotworowej białaczki mysiej L1210 LD<sub>50</sub>, która wynosiła dla **29** 600 mg/kg a dla **27** i **30** 50–1500 mg/kg [13].



Schemat 5.Synteza  $\alpha$  1'-homonukleozydów 27–30Scheme 5.Synthesis of  $\alpha$  1'-homonucleosides 27–30

W celu zbadania mechanizmu działania enzymów nukleolitycznych zsyntetyzowano fosforanowe pochodne 1'-homourydyny **32** i **34** (Schemat 6).



Schemat 6. Synteza fosforanowych pochodnych 1'-homourydyny 32 i 34Scheme 6. Synthesis of phosphate derivatives of 1'-homouridine 32 and 34

Okazało się, że nawet duży nadmiar rybonukleazy trzustkowej A nie powodował hydrolizy cyklicznego fosforanu **31** [14]. Natomiast taka hydroliza związku **31** miała miejsce w obecności rybonukleazy T2, aczkolwiek reakcja była dużo wolniejsza w porównaniu z szybkością hydrolizy 2,3'-cyklicznego fosforanu urydyny. 5'-O-Fosforan 1'-homourydyny **34** okazał się całkowicie odporny wobec 5'-nukleotydazy jadu grzechotnika diamentowego (*Crotalus adamanteus*) i daboji łańcuszkowej (*Vipera russeli*) [14].

W ogólnej metodzie syntezy zarówno purynowych jak i pirymidynowych 1'-homonukleozydów wykorzystano reakcję Wittiga z pochodną D-rybozy **35** (Schemat 7) [7, 15]. W pierwszym etapie utworzył się  $\alpha$ , $\beta$ -nienasycony ester, z którego w zasadowych warunkach reakcji w wyniku wewnątrzcząsteczkowej addycji Michaela powstał diastereoizomerycznie czysty ester **36**. Przekształcenie związku **36** w alkohol **39a** zrealizowano w sekwencji reakcji obejmujących najpierw ochronę grupy hydroksylowej i redukcję funkcji estrowej, co doprowadziło do powstania **37a**. W celu usunięcia jednego atomu węgla z alkoholu **37a** otrzymano najpierw alken **38a**, a następnie w wyniku dihydroksylowania, utleniania diolu i redukcji aldehydu powstał kluczowy alkohol **39a**. Aktywacja grupy hydroksylowej w **39a** w wyniku przekształcenia w tosylan umożliwia efektywne alkilowanie wybranych nukleozasad, w wyniku czego otrzymano 1'-homonukleozydy **40** (Schemat 7) [15].





Identyczną drogę syntezy 1'-homonukleozydów opisano wcześniej [7] dokumentując ją otrzymaniem 2,3'-O-izopropylidenowej pochodnej 1'-homoadenozyny **41**. We wcześniejszej pracy wykorzystano *tert*-butylodimetylosililową grupę ochronną, alken **38b** (Schemat 7) potraktowano ozonem, a odpowiednie ozonki



zredukowano do pochodnej **39b** i w końcu do alkilowania adeniny zastosowano reakcję Mitsunobu otrzymując związek **41** (Schemat 8).

 

 Schemat 8.
 Synteza analogów 1'-homonukleozydów jako potencjalnych inhibitorów syntetazy metionylo--tRNA 42 i 43

 Scheme 8.
 Synthesis of 1'-homonucleosides analogues as potential inhibitors of methionyl-tRNA 42 and 43

Analogi 1'-homonukleozydów badano również jako potencjalne inhibitory syntetaz metionylo-tRNA i izoleucylo-tRNA (Schemat 8) [7]. Z produktu pośredniego **41** w odpowiednich warunkach uzyskano ester metioniny **42** (n = 1) i analog hydroksamowy **43** (Schemat 8). Wykazano, że związek **42** (n = 1) jest inhibitorem syntetazy metionylowej-tRNA *Escherichia coli* o IC<sub>50</sub> = 3,6 µM. Jednakowoż, wpływ łącznika metylenowego jest nieznaczny, ponieważ równocześnie ustalono, że aktywności nukleozydu **42** (n = 0) i homologu **42** (n = 2) wobec syntetazy metionylo-tRNA były zbliżone i wynosiły odpowiednio – 5,0 i 8,3 µM [7].

Efektywną metodą syntezy wiązania C–N pomiędzy atomem węgla reszty cukrowej a atomem azotu nukleozasady jest otwarcie pierścienia oksiranowego. W przypadku zastosowania 1,2:5,6-dianhydro-3,4-di-O-benzylo-D-mannitolu 44 otwarcie pierścienia oksiranowego za pomocą nukleozasady wywołuje następczą reakcję cyklizacji z utworzeniem pierścienia tetrahydrofuranowego (Schemat 9) [16, 17].



Schemat 9.Synteza analogów 1'-homonukleozydów 46Scheme 9.Synthesis of 1'-homonucleosides analogues 46

Istotny wpływ na wydajność końcowych 1'-homonukleozydów **46** mają warunki pierwszego etapu reakcji. Użycie soli sodowych adeniny, tyminy i uracylu doprowadziło do uzyskania produktów **45** z niskimi (11–19%) wydajnościami. Zastosowanie trimetylosililowych pochodnych nukleozasad i kwasu Lewisa jako katalizatora znacznie podwyższyło (51–54%) wydajności związków **45**, które następnie prawie ilościowo przekształcono w 1'-homonukleozydy **46** [16, 17].

Postępując analogicznie jak w syntezie zaprezentowanej na Schemacie 9 z 1,2:5,6-dianhydro-3,4-di-*O*-benzylo-L-iditiolu **47** otrzymano ochroniony 1'-homonukleozyd **48**, który w reakcji z fluorkiem furanozylowym **49** przekształcono w związek **50** (Schemat 10). Okazało się, że cząsteczka **50** hamuje (81%) przy stężeniu 2 mM aktywność transferazy MraY bakterii laseczki siennej (*Bacillus subtilis*)  $IC_{50} = 580 \mu M$  [18, 19].



Scheme 10. Synthesis of the pharmacophore 50

Poszukując ligandów receptora adenozynowego A3 opracowano nową metodę syntezy modyfikowanych 1'-homonukleozydów 57 i 58 (Schemat 11). 1-O-Acetylo-2,3,5-tri-O-benzoilo- $\beta$ -D-rybofuranozę 51 potraktowano tlenkiem węgla i dietylometylosilanem (HSiEt<sub>2</sub>Me) w obecności katalitycznych ilości karbonylku kobaltu uzyskując sililową pochodną 52, którą w trzech etapach przekształcono w związek 53. Usunięcie benzoilowych grup ochronnych, a następnie izopropylidenowanie doprowadziło do utworzenia 54, wktórym grupę hydroksymetylową utleniono do karboksylowej. Z powstałego kwasu uzyskano amidy 55 i 56, a po usunięciu izopropylidynowej grupy ochronnej otrzymano odpowiednie 1'-homonukleozydy 57 (n = 1) i 58 (n = 1) (Schemat 11) [20]. Nie wykazywały one istotnego powinowactwa z trzema podtypami receptorów adenozynowych w przeciwieństwie do nukleozydu 57 (n = 0) ( $K_i = 1,0$  nM) [20]. Brak powinowactwa autorzy zinterpretowali jako skutek obecności 57 (n = 1) i 58 (n = 1) mostka metylenowego, który przyczynia się do przyjmowania przez cząsteczki wielu konformacji prowadząc przez to do niekorzystnych interakcji z miejscem wiążącym receptora [21, 22].



Schemat 11. Synteza potencjalnych ligandów receptora adenozynowego A3 57 i 58 Scheme 11. Synthesis of potential A3 adenosine receptor ligands 57 and 58

#### 2. 1'-HOMO-2'-DEOKSYNUKLEOZYDY

W syntezie 1'-homo-2'-deoksynukleozydów **64b** i **66b** (Schemat 12) ochronioną 2-deoksy-D-rybozę **59** przekształcono w równomolową mieszaninę *C*-glikozydów **61** i **62** wykorzystując reakcję Wittiga, a następnie spontaniczne otwarcie terminalnego epitlenku prowadzące do utworzenia pierścienia pięcioczłonowego. W reakcji soli sodowej adeniny z mesylanem **63** powstał 1'-homonukleozyd **64a**, zaś produktem reakcji z 2-amino-6-chloropuryną był związek **65** przekształcony w standardowych warunkach w 1'-homonukleozyd **66a**. Po wodorolitycznym usunięciu benzylowych grup ochronnych otrzymano 1'-homo--2'-deoksynukleozydy **64b** i **66b** [23].



Schemat 12.Synteza purynowych 1'-homo-2'-deoksynukleozydów 64b i 66bScheme 12.Synthesis of purine-containing 1'-homo-2'-deoxynucleosides 64b and 66b

Wykorzystując tę samą strategię otrzymano pirymidynowe analogi 1'-homonukleozydów: pochodne tyminy **67** oraz cytozyny **68** (Rys. 4) [23].



Rysunek 4.Pirymidynowe analogi 1'-homonukleozydów 67 i 68Figure 4.Pyrimidine analogues of 1'-homonucleosides 67 and 68

1'-Homonukleozydy zawierające pierścień purynowy (adenina **64b** MIC = 8 μg/mL albo guanina **66b** MIC = 12 μg/mL) wykazują znaczące działanie przeciw wirusom HSV-1 TK<sup>-</sup> i HSV-2 TK<sup>-</sup> w porównaniu do związków referencyjnych, któ-rymi były briwudyna i acyklowir. Dodatkowo 1'-homonukleozyd **64b** był aktywny w stosunku do wirusa krowianki (MIC = 20 μg/mL). Natomiast 1'-homonukleozydy zawierające tyminę **67a–b** bądź cytozynę **68a–c** okazały się nieaktywne wobec wirusa opryszczki pospolitej (HSV-1 i HSV-2), wirusa krowianki, wirusa paragrypy typu 3, reowirusa typu 1, wirusa Sindbis, wirusa Coxsackie B4, wirusa Punta Toro oraz syncytialnego wirusa oddechowego [24].

Wprowadzenie związków **64b** oraz **66b** w sekwencję oligonukleotydów w celu zbadania stabilności podwójnej helisy DNA wymaga odpowiedniej ochrony grup aminowych nukleozasad (Schemat 12). Adeninę w **64b** przekształcono w pochodną benzoilową uzyskując produkt **64c**, natomiast fragment aminowy w guaninie został ochroniony jako izomaślan, co doprowadziło do powstania związku **66c**. Natomiast grupy hydroksylowe przy C5' w **64c** i **66c** przekształcono w etery monometoksytry-tylowe i wykorzystując metodę amidofosforyno włączono oba 1'-homo-2'-deoksy-nukleozydy w wybrane pozycje łańcucha DNA. Okazało się, że już wprowadzenie jednego 1'-homonukleozydu zmniejsza trwałość termodynamiczną dupleksu utwo-rzonego z udziałem tak zmodyfikowanego oligonukleotydu [24].

W syntezie 1'-homo-2'-deoksytymidyny **67b** wykorzystano halogenki (chlorek, bromek) 2,3,5-tri-O-benzylo-D-arabinofuranozy **71** i **72**, z których w reakcjach z odpowiednimi związkami Grignarda (R = winyl, allil, metyl) powstały mieszaniny  $\alpha$  i  $\beta$  C-glikozydów **73–75** (Schemat 13). Pochodne winylowe **73** w wyniku ozonolizy połączonej z redukcją, a następnie wodorolizy zostały przekształcone w mieszaninę  $\alpha$  i  $\beta$  1-deoksy-1-C-hydroksymetylo-D-arabinofuranoz **77** i **78**, z której wydzielono związek **79** wykorzystując regioselektywne izopropylidenowanie pseudoanomeru  $\alpha$  **77**. Ochrona grup hydroksylowych, a następnie kwasowa hydroliza acetalu prowadziła do diolu **83**. Regiospecyficzne usunięcie drugorzędowej grupy hydroksylowej z **83** zostało zrealizowane w warunkach reakcji Bartona-McCombie, a fragment tyminy dołączono do **86** wykorzystując reakcję Mitsunobu. W ostatnim etapie usunięto benzoilowe grupy ochronne uzyskując związek **67b** [8, 25].



Schemat 13. Synteza 1'-homo-2'-deoksytymidyny **67b** Scheme 13. Synthesis of 1'-homo-2'-deoxythymidine **67b** 

Strukturalne modyfikacje 1'-homonukleozydów są ważną drogą syntezy nowych potencjalnie aktywnych połączeń. Interesującym przykładem takiego podejścia jest wykorzystanie metylotrioksorenu(VII) (MTO) [26]. Utlenianiu poddano 1'-homonukleozydy **64a**, **67a–68a**, **86**, **87a**, **88–89** zawierające pierścień ochronionej 2'-deoksyrybofuranozy (Rys. 5), które wcześniej otrzymano w wyniku alkilowania nukleozasad za pomocą mesylanu **63** (Schemat 12).



Rysunek 5.Analogi 1'-homonukleozydów 64, 67–68, 86–90Figure 5.Analogues of 1'-homonucleosides 64, 67–68, 86–90

Okazało się, że 1'-homonukleozydy zawierające pierścień pirymidynowy **67a** i **68a** oraz **87a–89** ulegały utlenieniu przy atomie N3 albo przy C5 (Schemat 14).



Schemat 14. Utlenienie 3',5'-di-O-benzylo-1'-homo-2'-deoksycytydyny **68a** Scheme 14. Oxidation of 3',5'-di-O-benzyl-1'-homo-2'-deoxycytidine **68a** 

Natomiast w pierścieniach purynowych funkcjonalizowane były pozycje N1 i C8. W przypadku 1'-homotionukleozydów w trakcie utlenienia zachodził proces desulfuracji (Schemat 15).



Schemat 15. Utlenienie 3',5'-di-O-benzylo-1'-homo-2'-deoksytioinozyny **86** Scheme 15. Oxidation of 3',5'-di-O-benzyl-1'-homo-2'-deoxythioinosine **86** 

Oceniono aktywność przeciwwirusową zsyntetyzowanych 1'-homonukleozydów (szereg **a** – etery di-O-benzylowe i szereg **b** – związki dihydroksylowe) względem wirusa grypy typu A/PR8/H1N1 na linii komórkowej MDCK. Wiele z nich wykazało istotną aktywność w hamowaniu namnażana wirusa nie wykazując jednocześnie efektu cytotoksycznego. Ponadto okazało się, że np. etery dibenzylowe **64a** (IC<sub>50</sub> = 39,9 µg/mL), **90a** (IC<sub>50</sub> = 33,3 µg/mL) oraz **93a** (IC<sub>50</sub> = 24,3 µg/mL) są nieco bardziej aktywne od ich dihydroksylowych prekursorów **64b** (IC<sub>50</sub> = 49,3 µg/mL), **90b** (IC<sub>50</sub> = 39,9 µg/mL) oraz **93b** (IC<sub>50</sub> = 25,2 µg/mL). Wśród 1'-homotionukleozydów tylko związek **86** wykazywał znaczącą aktywność (IC<sub>50</sub> = 41,5 µg/mL). W celu określenia prawdopodobnego mechanizmu działania wybrano dwie pary związków o najwyższej aktywności **93a–93b** oraz **64a–64b**. Dla tych cząsteczek zbadano zdol-

ność hamowania polimerazy RNA zależnej od RNA (RdRp), enzymu katalizującego replikację RNA z RNA matrycowego. Opierając się na tych danych wyciągnięto wniosek, że badane 1'-homonukleozydy i ich etery dibenzylowe działają według różnych mechanizmów. Pierwszy z nich polega na bezpośrednim hamowaniu RdRp, natomiast drugi przebiega na poziomie potranskrypcyjnym [26].

Oligonukleotyd (25-mer) zawierający 1'-homo-2'-deoksyurydynę **87b** wiązał się specyficznie ( $K_d = 160$  nM) z wirusowym UDG (glikozylaza uracylowa DNA), a jednocześnie stwierdzono brak powinowactwa do odpowiedniego enzymu ludz-kiego [27].

#### 3. 1'-HOMO-4'-DEHYDROKSYMETYLONUKLEOZYDY

Interesującą grupą analogów nukleozydów są połączenia niezawierające ugrupowania HOCH<sub>2</sub>C4', które jest miejscem fosforylacji w naturalnych nukleozydach. Opisano syntezy odpowiednich 1'-homonukleozydów z fragmentami adeniny **97** [28, 29], cytozyny **98** [28, 29], uracylu **99** [28, 29] i 5-fluorouracylu **100** [30] (Schemat 16). Substratami w syntezach tych związków były 5-chloro(bromo)-5-deoksy--1,4-anhydro-DL-ksylitole **95** albo 1,4;3,5-dianhydro-DL-ksylitol **96**, a reakcje z solami nukleozasad polegały na odpowiednio: nukleofilowym podstawieniu chlorowca albo otwarciu pierścienia oksetanowego [28, 29].



Schemat 16. Synteza 1'-homonukleozydów pochodnych 2',3'-dihydroksyfuranozydowych 97–100
 Scheme 16. Synthesis of 1'-homonucleosides derivatives of 2',3'-dihydroxyfuranosides 97–100

Aktywność cytotoksyczna pochodnej 5-fluorouracylu **100** była niższa w porównaniu z ftorafurem. W badaniach na liniach nowotworowych białaczki mysiej, gruczolakoraka 755 i białaczki P388 związek **100** w dawce 100– 400 mg/kg hamował rozwój nowotworów w 15 i 20%, podczas gdy ftorafur – 33 i 35% [30].

Syntezę 5-(adenin-9-ylo)-5-deoksy-1,4-anhydro-D-rybitolu **109** zrealizowano wychodząc z 2,3-O-izopropylideno-D-rybofuranozy **101** (Schemat 17). W sekwencji reakcji obejmującej trytylowanie, redukcję i tosylowanie powstał tosylan **104**, który uległ cyklizacji do 5-O-tritylo-2,3-O-izopropylideno-1,4-anhydro-D-rybitolu **105**. Po hydrolizie powstał związek **106**, który przekształcono w tosylan **107**, a następnie w pochodną adeniny **108**, którą poddano hydrolizie do produktu **109** (Schemat 17) [31].



Schemat 17. Synteza 5-(adenin-9-ylo)-5-deoksy-1,4-anhydro-D-rybitolu **109** Scheme 17. Synthesis of 5-(adenin-9-yl)-5-deoxy-1,4-anhydro-D-ribitol **109** 

Związek **109** nie wykazywał właściwości inhibujących *Eschericha coli B* przy stężeniach do 1 mg/mL (3,7  $\mu$ M) [31]. Nie odnotowano także znaczącej aktywności (IC<sub>50</sub> > 400  $\mu$ g/mL) w stosunku do wirusów VSV (wirus pęcherzykowatego zapalenia jamy ustnej) i VV (wirusa krowianki) [32].

Kondensacja aminy **110** z 5-amino-4,6-dichloropirymidyną, a następnie zamknięcie pierścienia imidazolowego w **111** doprowadziło do powstania pochodnej 6-chloropuryn-9-ylowej **112**, prekursora 1'-homonukleozydu *ent*-**109** (Schemat 18) [33].



Schemat 18. Synteza chlorowodorku 1-deoksy-1-(adenin-9-ylo)-2,5-anhydro-D-rybitolu *ent*-**109** Scheme 18. Synthesis of 1-deoxy-1-(adenin-9-yl)-2,5-anhydro-D-ribitol hydrochloride *ent*-**109** 

Usztywnione konformacyjnie kwasy nukleinowe (ang. locked nucleic acids, LNA) wykorzystuje się w badaniach właściwości biologicznych zmodyfikowanych oligomerów RNA i DNA, ponieważ pierścień tetrahydrofuranowy występuje wtedy w jednej i dokładnie zdefiniowanej konformacji. Syntezy dwóch monomerów 116 i 117 zawierających resztę tyminy zostały przedstawione na Schemacie 19, a wspólnym materiałem wyjściowym była 3,5-di-O-benzylo-1,2-O-izopropylideno-4-C-hydroksymetylo- $\alpha$ -D-rybofuranoza 114. W wyniku sekwencji kilku reakcji z glikozydu 114 otrzymano pochodną tetrahydrofuranu 115. W celu otrzymania 1'-homonukleozydu 116 związek 115 poddano acetylowaniu, otrzymany octan wykorzystano do alkilowania soli sodowej tyminy, a następnie usunięto grupy ochronne. Związek 117, analog 3'-deoksy 1'-homonukleozydu 116, otrzymano z 115 w wyniku reakcji wodorolizy, ochrony ugrupowania diolu blokadą Markiewicza za pomocą 1,3-dichloro-1,1,3,3-tetraizopropylodisiloksanu, usunięcia grupy hydroksylowej wykorzystując procedurę Bartona-McCombie i w końcu alkilowania oraz usunięcia grup ochronnych [34]. Wykorzystując metodę amidofosforyno włączono oba monomery 116 oraz 117 do łańcuchów oligonukleotydowych w celu zbadania trwałości tworzonych z ich udziałem dupleksów. Okazało się, że powoduje to znaczne zmniejszenie trwałości dupleksów, co powiązano z nieodpowiednimi konformacjami pierścieni tetrahydrofuranowych [34].



Schemat 19. Synteza LNA 1'-homonukleozydów 116 i 117 Scheme 19. Synthesis of LNA 1'-homonucleosides 116 and 117

Ciekawą grupę usztywnionych konformacyjnie analogów nukleozydów stanowią pochodne zawierające układ 7-oksabicyklo[2.2.1]heptanu skondensowany z pierścieniem benzenowym albo naftalenowym. Takie analogi zsyntetyzowano z pochodnych alkoholu furfurylowego i odpowiednio benzynu albo naftynu (Schemat 20) [35].



Schemat 20. Synteza analogów 1'-homonukleozydów **121a-b** i **122a-b** Scheme 20. Synthesis of 1'-homonucleosides analogues **121a-b** and **122a-b** 

Zbadano aktywność przeciwwirusową wszystkich zsyntetyzowanych analogów 1'-homonukleozydów 121 i 122 wobec wirusów RNA (Rys. 6). Żaden z otrzymanych związków w stężeniach powyżej 50 μM nie okazał się aktywny przeciw wirusowi Coxsackie. Jednakże dla kilku związków (Rys. 6) zaobserwowano aktywność w stosunku do wirusa HCV (EC<sub>50</sub> = 6,31–85,3 µM), chociaż związki te były również cytotoksyczne (CC<sub>50</sub> = 11,1–95,2 µM). Najwyższy indeks selektywności charakteryzuje aktywność analogu **123a** (EC<sub>50</sub> = 16,1 µM i CC<sub>50</sub> = 72,4 µM). Związek **128** dodatkowo hamował wzrost komórek CCRE-CEM (IC<sub>50</sub> = 5,73 µM) [35].



Rysunek 6. Związki wykazujące aktywność przeciwwirusową względem wirusa HCV Figure 6. Anti-HCV active compounds

# 4. 1'-HOMO-2',3'-DIDEOKSY-2',3'-DEHYDRONUKLEOZYDY

Zainteresowanie syntezą 1'-homonukleozydów zawierających pierścień 2,5-dihydrofuranowy wynika z wysokiej aktywności stawudyny, leku stosowanego w terapiach przeciw wirusowi HIV. Związek **83** przekształcono w diol **129**, który w warunkach reakcji Bartona-McCombie ulegał regiospecyficznemu usunięciu drugorzędowych grup hydroksylowych prowadząc do powstania alkenu **130**. Po usunięciu sililowej grupy ochronnej w **130** wprowadzono resztę tyminy wykorzy-stując reakcję Mitsunobu. 1'-Homostawudynę **131** otrzymano w wyniku debenzo-ilowania i hydrolizy eteru trytylowego (Schemat 21) [8, 25].



Schemat 21. Synteza 1'-homostawudyny **131** Scheme 21. Synthesis of 1'-homostavudine **131** 

## **5. POCHODNE FOSFONIANOWE**

Fosfonianowe analogi 1'-homonukleozydów zawierające ugrupowanie guaniny *trans*-**137a** otrzymano z (*S*)-(+)-5-(hydroksymetylo)tetrahydrofuran-2-onu **132**, który przekształcono w bromek **133** (Schemat 22) [36]. W wyniku redukcji funkcji estrowej w **133** powstał cykliczny hemiacetal, z którego uzyskano pochodną acetylową **134**. W katalizowanej kwasem Lewisa reakcji Arbuzowa związek **134** został przekształcony w mieszaninę (1:1) izomerycznych *trans* i *cis* fosfonianów **135a** i **135b**, którą rozdzielono chromatograficznie. Reakcja bromku *trans*-**135a** z 2-amino-6-chloropuryną najlepiej przebiegała w obecności węglanu cezu prowadząc do utworzenia fosfonianu *trans*-**136a**, z którego otrzymano kwas *trans*-**137a** z resztą guaniny (Schemat 22) [36]. Izomer *cis*-**137a** został uzyskany tą samą drogą z fosfonianu *cis*-**135b** [37].



Schemat 22. Fosfonianowe analogi l'-homonukleozydów *trans*-136a i *trans*-137a
Scheme 22. Phosphonate analogues of l'-homonucleosides *trans*-136a and *trans*-137a

Fosfonian *trans*-**137a** jak również izomer *cis*-**137b** wykazują znaczącą aktywność *in vitro* względem HCMV. Izomer *cis* posiada IC<sub>50</sub> w zakresie 0,5–1 µg/mL, a CC<sub>50</sub> w zakresie 10–50 µg/mL porównywalną z gancyklowirem (IC<sub>50</sub> do 0,3 µg/mL; CC<sub>50</sub> do 12,5 µg/mL). Natomiast dla izomeru *trans*-**137a** oznaczono IC<sub>50</sub> w zakresie 0,1–1 µg/mL, a CC<sub>50</sub> w zakresie 10–100 µg/mL, na takim samym poziomie jak dla HPMPC (IC<sub>50</sub> od 0,1–1 µg/mL; CC<sub>50</sub> od 10–50 µg/mL) [36, 38]. Jednocześnie stwierdzono, że oprócz właściwości przeciwwirusowych fosfonian *trans*-**137a** (BCH-1868) silnie hamuje *in vitro* proliferację wielu ludzkich jak i mysich nowotworowych linii komórkowych (IC<sub>50</sub> = 2,7–6,8 µM). Ponadto, BCH-1868 jest aktywny *in vivo* wobec ksenografów ludzkich komórek nowotworowych (Caki-1, HT-29, DU 145, COLO 205, CCRF-CEM) [39, 40].

Ze względu na wysoką aktywność przeciwwirusową jak i przeciwnowotworową opracowano stereoselektywną drogę syntezy izomeru *trans*-**137a** wykorzystując  $\alpha$ -hydroksyfosfonian **141**, który powstawał w nadmiarze (14:1) w wyniku stereoselektywnej redukcji ketofosfonianu **139**. Odpowiednie jony jodoniowe, które tworzą się w reakcji fosfonianu **141** z *N*-jodoimidem kwasu bursztynowego (NIS) jako produkty pośrednie, ulegają cyklizacji dając mieszaninę fosfonianów *cis*-**142b** i *trans*-**142a** w proporcji 1:11,4 (Schemat 23). Dalsze przekształcenia do *trans*-**137a** obejmują reakcje z 2-amino-6-chloropuryną i hydrolizę fosfonianu diizopropylowego [41].



Schemat 23. Fosfonianowe analogi 1'-homonukleozydów *trans*-137a i *trans*-143a
Scheme 23. Phosphonate analogues of 1'-homonucleosides *trans*-137a and *trans*-143a

Cykliczne analogi PMEA **147a–e** otrzymano wychodząc z 2-deoksy-D-rybozy **144** (Schemat 24). Tosylan 2-deoksy-D-rybofuranozydu metylowego poddano standardowej procedurze deoksygenacji przy C3 otrzymując glikozyd **145**, który w wyniku kondensacji z solami sodowymi wybranych nukleozasad przekształcono w **146a–e**. Następnie wykorzystując reakcję Arbuzowa uzyskano fosfonianowe analogi 1'-homonukleozydów **147a–e**. W trakcie reakcji powstają acykliczne analogi **148a–e** jako produkty uboczne [42].



Schemat 24. Synteza fosfonianowych analogów 1'-homonukleozydów **147a–e** Scheme 24. Synthesis of phosphonate analogues of 1'-homonucleosides **147a–e** 

l'-Homonukleotydy **147a–e** nie wykazują znaczącej aktywności wobec HIV-1 w komórkach MT-4 w stężeniu do 100  $\mu$ M. Natomiast związek **147e** był toksyczny w stosunku do komórek MT-4 w stężeniu do 100  $\mu$ M, lecz nieaktywny względem wirusa HIV-1 [42].

Ciekawą grupę stanowią cykliczne analogi nukleotydów, w których strukturę przeciwwirusowego (*S*)-HPMPA wbudowano pięcioczłonowy pierścień. Substratem w syntezie takich połączeń (Schemat 25) był 2,3,5-tri-*O*-benzylo  $\alpha/\beta$ -L-arabinofuranozyd metylowy **149**, z którego w warunkach reakcji Arbuzowa powstawała mieszanina anomerycznych fosfonianów **150**  $\alpha$  i  $\beta$  w stosunku 1:3,5. Po wodorolitycznym usunięciu grup benzylowych pierwszorzędową grupę hydroksylową przekształcono w tosylan, drugorzędowe grupy hydroksylowe ochroniono za pomocą blokady tetrahydropiranylowej (THP) i przeprowadzono reakcję kondensacji z adeniną otrzymując fosfoniany **151a** i **151b**. Następnie usunięto blokady tetrahydropiranylowe (THP) otrzymując estry **152a** i **152b**, z których powstały estry monoetylowe **153a** oraz **153b** [43].



Schemat 25. Synteza analogów 1'-homonuklotydów 152–153Scheme 25. Synthesis of 1'-homonucleotides analogues 152–153

Zsyntetyzowano również analogi 1'-homonukleotydów **157–158**, które w pierścieniu furanozowym nie zawierały grupy hydroksylowej przy C3'. Wychodząc z mieszaniny  $\alpha$  i  $\beta$  (1:1) L-arabinofuranozydów metylowych **154**, najpierw w reakcji z 1,3-dibromo-1,1,3,3-tetraizopropylodisiloksanem ochroniono dwie grupy hydroksylowe (Schemat 26), a następnie wykorzystując reakcję Bartona-McCombie usunięto grupę hydroksylową. Anomer  $\alpha$  **155** poddano reakcji Arbuzowa, a po desililowaniu uzyskano mieszaninę fosfonianów **156**, z której otrzymano estry dietylowe **157a** i **157b** oraz monoetylowe **158a**, **158b** wykorzystując przekształcenia opisane na Schemacie 25 [43].



Schemat 26. Synteza analogów 1'-homonukleotydów 157–158Scheme 26. Synthesis of 1'-homonucleotides analogues 157–158

Niestety, żaden z otrzymanych analogów nukleotydów oraz mono- jak i dietylowe estry nie wykazywał aktywności przeciwwirusowej w stosunku do wirusów RNA i retrowirusów podobnej do (*S*)-HPMPA. Jednakże, związki **152a**, **152b**, **157b**, **158a** i **158b** wykazywały niską aktywność wobec wirusów DNA (HSV-1, HSV-2, wirusa krowianki, wirusa ospy wietrznej i półpaśca) oraz niską cytotoksyczność [43, 44].

Poszukując aktywnych biologicznie związków zsyntetyzowano pochodną adeniny **162**, zawierająca przy C4' ugrupowanie fosfonylometylowe (Schemat 27). Ochroniony 1'-homonukleozyd **160** otrzymano w wyniku alkilowania adeniny za pomocą tosylanu **159**. Następnie odbezpieczono pierwszorzędową grupę hydroksylową, przekształcono ją w jodek, aby w kolejnym etapie wykorzystując reakcję Arbuzowa wprowadzić grupę fosfonianową otrzymując związek **161**. Po usunięciu izopropylidenowej grupy ochronnej uzyskano fosfonian **162**. W podobny sposób zsyntetyzowano fosfonianowy analog 1'-homourydyny **34**. Niestety żaden ze związków nie wykazywał aktywności przeciwwirusowej ani względem HCV, HIV ani wirusa dengi [45].



Scheme 27. Synthesis of a phosphonate **162** 

#### PODSUMOWANIE

Zainteresowanie chemią analogów nukleoz(t)ydów obok aspektu poznawczego niesie w sobie bardzo ważny czynnik potencjalnych zastosowań terapeutycznych. 1'-Homonukleoz(t)ydy są jedną z ciekawszych klas takich analogów [46], ponieważ mostek metylenowy wprowadza istotne zmiany strukturalne w porównaniu z nukleozydami zatem można oczekiwać, że nowe związki będą miały także inne właściwości biologiczne. Potwierdzają to dotychczasowe wyniki badań, których fragment ograniczony do związków zawierających pierścień tetrahydrofuranowy został przedstawiony w tym opracowaniu.

Fosfoniany *trans*- i *cis*-**137a** skutecznie hamowały rozwój wirusa HCMV wykazując aktywność porównywalną z gancyklowirem (IC<sub>50</sub> do 0,3 µg/mL; CC<sub>50</sub> do 12,5 µg/mL). Warto odnotować wysoką aktywność 1'-homo-2'-deoksyadenozyny **64b** i 1'-homo-2'-deoksyguanozyny **66b** przeciw wirusom HSV-1 TK<sup>-</sup> i HSV-2 TK<sup>-</sup> (MIC = 8–12 µg/mL), a związku **64b** dodatkowo w stosunku do wirusa krowianki (MIC=20µg/mL). Istotnąaktywność przeciw wirusowi HCV (EC<sub>50</sub>=6,31µM) odkryto dla związku **128**, jednakże jest on również wysoce cytotoksyczny (CC<sub>50</sub> = 11,6 µM). Ponadto związek ten hamował wzrost komórek CCRE-CEM (IC<sub>50</sub> = 5,73 µM). 1'-Homo-2'-deoksynukleozyd zawierający resztę hipoksantyny **93b** i jego pochodna di-O-benzylowa **93a** były aktywne względem wirusa grypy AH1N1 (IC<sub>50</sub> = 25,2 i 24,3 µg/mL).

Oprócz właściwości przeciwwirusowych zauważono wpływ na proliferację ludzkich jak i mysich nowotworowych linii komórkowych, np. dla *trans*-**138a** (BCH-1868) oznaczono IC<sub>50</sub> w zakresie kilku  $\mu$ M. Należy jednak podkreślić, że dla wielu zsyntetyzowanych analogów 1'-homonukleoz(t)ydów nie wykonano żadnych badań biologicznych, co uniemożliwiło pełną ocenę wpływu wprowadzonego mostka metylenowego na aktywność biologiczną.

Z punktu widzenia syntezy organicznej podsumowane zostały najważniejsze metody otrzymywania podstawionych tetrahydrofuranów, w tym także syntezy stereoselektywne. Dominują tutaj strategie oparte na substratach wywodzących się z furanoz. Chętnie wykorzystywane są pochodne heksoz, ponieważ wtedy dalsze konstruowanie 1'-homonukleoz(t)ydu nie wymaga etapów polegających na wydłużaniu i skracaniu łańcuchów węglowych. W syntezach układów niezawierających grup hydroksylowych w wybranych pozycjach stosowano 2'-deoksyfuranozy, a w przypadku użycia podstawionych furanoz do deoksygenacji wykorzystywano procedurę Bartona-McCombie.

## PODZIĘKOWANIE

Autorzy pragną serdecznie podziękować Panu prof. dr. hab. Andrzejowi E. Wróblewskiemu za bezcenną pomoc i udzielone wskazówki. Praca powstała dzięki wsparciu finansowemu z projektu badawczego Narodowego Centrum Nauki nr *UMO-2013/11/N/NZ7/00723* oraz badań statutowych Uniwersytetu Medycznego w Łodzi (503/3-014-1/503-01).

#### PIŚMIENNICTWO CYTOWANE

- [1] E. De Clercq, Med. Res. Rev. 2013, 33, 1215.
- [2] C. Simons, Nucleoside Mimetics. Their Chemistry and Biological Properties, Gordon and Science Publisher, Amsterdam 2001.
- [3] T. Kishi, M. Muroi, T. Kusaka, M. Nishikawa, K. Kamiya, K. Mizuno, Chem. Pharm. Bull., 1972, 20, 940.
- [4] T. Kusaka, H. Yamamoto, M. Shibara, M. Muroi, T. Kishi, K. Mizuno, J. Antibiotic, 1968, 21, 255.
- [5] R.T. Borchardt, B.T. Keller, U. Patel-Thombre, J. Biol. Chem., 1984, 259, 4353.
- [6] S. Fletcher, Org. Chem. Front., 2015, 2, 739.
- [7] J. Lee, S.U. Kang, S.Y. Kim, S.E. Kim, M.K. Kang, Y.J. Jo, S. Kim, Bioorg. Med. Chem. Lett., 2001, 11, 961.
- [8] B. Doboszewski, Nucleosides & Nucleotides, 1997, 16, 1049.
- [9] M. Bobek, J. Farkas, Coll. Czech. Chem. Commun., 1969, 34, 1684.
- [10] J.A. Montgomery, K. Hewson, J. Heterocycl. Chem., 1970, 7, 443.
- [11] J. Farkas, Coll. Czech. Chem. Commun., 1971, 36, 3043.
- [12] M.W. Winkley, Carbohydr. Res., 1973, **31**, 245.
- [13] P. Angibeaud, J. Defaye, H. Franconie, Carbohydr. Res., 1980, 78, 195.
- [14] A. Holy, Coll. Czech. Chem. Commun., 1970, 35, 81.
- [15] D.C. Pryde, D.S. Middleton, P.T. Stephenson, P. Wainwright, A. Maddaford, X. Zhang, D. Leese, R. Glen, J. Hart, N. Forrest, T. Guyot, Tetrahedron Lett., 2011, 52, 6415.
- [16] R. Saladino, U. Ciambecchini, S. Hanessian, Eur. J. Org. Chem., 2003, 22, 4401.

- [17] P. Busca, I. McCort, T. Prange, Y. Le Merrer, Eur. J. Org. Chem., 2006, 10, 2403.
- [18] A. Clouet, C. Gravier-Pelletier, B. Al.-Dabbag, A. Bouhss, Y. Le Merrer, Tetrahedron: Asymmetry, 2008, 19, 397.
- [19] D. Lecercle, A. Clouet, B. Al.-Dabbag, M. Crouvoisier, A. Bouhss, C. Gravier-Pelletier, Y. Le Merrer, Bioorg. Med. Chem., 2010, 18, 4560.
- [20] H.W. Lee, W.J. Choi, K.A. Jacobson, L.S. Jeong, Bull. Korean Chem. Soc. 2011, 32, 1620.
- [21] H.W. Lee, H.O. Kim, W.J. Choi, S. Choi, J.H. Lee, S.-G. Park, L. Yoo, K.A. Jacobson, L.S. Jeong, Bioorg. Med. Chem., 2010, 18, 7015.
- [22] V. Ramkumar, M.E. Olah, K.A. Jacobson, G.L. Stiles, Mol. Pharmacol., 1991, 40, 639.
- [23] N. Hossain, N. Blaton, O. Peeters, J. Rozenski, P.A. Herdewijn, Tetrahedron, 1996, 52, 5563.
- [24] N. Hossain, C. Hendrix, E. Lescrinier, A. Van Aerschot, R. Busson, E. De Clercq, P. Hedrewijn, Bioorg. Med. Chem. Lett., 1996, 6, 1465.
- [25] B. Doboszewski, Nucleosides, Nucleotides and Nucleic Acids, 2009, 28, 875.
- [26] R. Saladino, V. Neri, P. Checconi, I. Celestino, L. Nencioni, A.T. Palamara, M. Crucianelli, Chem. Eur. J., 2013, 19, 2392.
- [27] Y. Sekino, S.D. Bruner, G.L. Verdine, J. Biol. Chem., 2000, 275, 36506.
- [28] E.M. Ioannisyan, V.V. Kolomeitseva, G.E. Ustyuzhanin, N.S. Tikhomirova-Sidorova, Zhurn. Obshch. Khim., 1980, 50, 2146.
- [29] E.M. Ioannisyan, V.V. Kolomeitseva, G.E. Ustyuzhanin, N.S. Tikhomirova-Sidorova, Zhurn. Obshch. Khim., 1981, 51, 2128.
- [30] V.V. Kolomeitseva, G.V. Denisov, D.S. Terekhov, L.A. Uvarova, E.A. Pyaivinen, N.S. Sidorova, Zhurn. Obshch. Khim., 1988, 58, 2387.
- [31] A. Holy, Collect. Czech. Chem. Commun., 1982, 47, 2786.
- [32] A. Holy, I. Votruba, E. De Clerq, Collect. Czech. Chem. Commun., 1985, 50, 245.
- [33] J. Defaye, T. Reyners, Bull. Soc. Chim. Biol., 1968, 50, 1625.
- [34] L. Kvaerno, R. Kumar, B.M. Dahl, C.E. Olsen, J. Wengel, J. Org. Chem., 2000, 65, 5157.
- [35] M. Dejmek, H. Hrebabecky, M. Dracinsky, J. Neyts, P. Leyssen, H. Mertlikova-Kaiserova, R. Nencka, Collect. Czech. Chem. Commun., 2011, 76, 1549.
- [36] N. Nguyen-Ba, L. Chan, N. Quimpere, N. Turcotte, N. Lee, H. Mitchell, J. Bedard, Nucleosides & Nucleotides, 1999, 18, 821.
- [37] P. Nguyen-Ba, N. Turcotte, L. Yuen, J. Bedard, M. Quimpere, L. Chan, Bioorg. Med. Chem. Lett., 1998, 8, 3561.
- [38] J. Bedard, S. May, M. Lis, L. Tryphonas, J. Drach, J. Huffman, R. Sidwell, L. Chan, T. Bowlin, R. Rando, Antimicrob. Agents Chemother., 1999, 43, 557.
- [39] L. Leblond, G. Attardo, B. Hamelin, D.-Y. Bouffard, N. Nguyen-Ba, H. Gourdeau, Mol. Cancer Ther., 2002, 1, 737.
- [40] M. Bubenik, R. Rej, N. Nguyen-Ba, G. Attardo, F. Ouellet, L. Chan, Bioorg. Med. Chem. Lett., 2002, 12, 3063.
- [41] M. Bubenik, P. Preville, J. Dugas, G. Attardo, L. Chan, Tetrahedron Letters, 2003, 44, 8261.
- [42] T. Kofoed, A.E.-H.A. Ismail, E.B. Pedersen, C. Nielsen, Bull Soc Chim Fr, 1997, 134, 59.
- [43] M. Otmar, I. Rosenberg, M. Masojidkova, A. Holy, Collect. Czech. Chem. Commun., 1993, 58, 2159.
- [44] M. Otmar, I. Rosenberg, M. Masojidkova, A. Holy, Collect. Czech. Chem. Commun., 1993, 58, 2180.
- [45] P. Wainwright, A. Maddaford, X. Zhang, H. Billington, D. Leese, R. Glen, D.C. Pryde, D.S. Middelton, P.T. Stephenson, S. Sutton, Nucleosides, Nucleotides and Nucleic Acids, 2013, 32, 477.
- [46] C. Lamberth, Organic Preparations and Procedures Int., 2002, 34, 149.

Praca wpłynęła do Redakcji 24 marca 2016