УДК 57.036:577.113.3

Каскад термофильных ферментов как инструмент создания модифицированных нуклеотидов

Р. С. Есипов[•], Ю. А. Абрамчик, И. В. Фатеев, И. Д. Константинова, М. А. Костромина, Т. И. Муравьева, К. Г. Артемова, А. И. Мирошников

Институт биоорганической химии им. академиков М.М. Шемякина и Ю.А. Овчинникова РАН, 117997, Москва, ул. Миклухо-Маклая, 16/10

Поступила в редакцию 09.11.2015 Принята к печати 06.06.2016

РЕФЕРАТ Предложена новая стратегия биосинтеза биологически важных нуклеотидов, заключающаяся в мультиферментативном каскадном превращении *D*-пентоз в пуриновые нуклеотиды с использованием ферментов нуклеинового обмена термофильных микроорганизмов (рибокиназы, фосфорибозилпирофосфатсинтетазы и аденин-фосфорибозилтрансферазы). Клонирован ген рибокиназы термофильного микроорганизма *Thermus* sp. 2.9, два разных гена фосфорибозилпирофосфатсинтетазы (PRPP-синтетазы) и ген аденин-фосфорибозилтрансферазы (APR-трансферазы) из *Thermus thermophilus* HB27. Получены высокопродуктивные штаммы-продуценты *Escherichia coli*, разработаны методы выделения упомянутых ферментов, изучена их субстратная специфичность. Показана возможность использования этих ферментов для превращения *D*-пентоз в 5-фосфаты, а затем под действием рибокиназы и PRPP-синтетаз – в 5-фосфо-α-*D*-пентофуранозо-1-пирофосфаты, конденсация которых с аденином и рядом его структурных аналогов, катализируемая APR-трансферазой, приводила к получению искомых нуклеотидов. На примере 2-хлор(фтор)-аденозинмонофосфата (2C1-AMP и 2F-AMP) показана возможность использования системы термофильных ферментов в одном реакционном объеме для получения биологически активных нуклеотидов из *D*-рибозы и соответствующих гетерооснований в присутствии ATP, рибокиназы, PRPP-синтетазы и APR-трансферазы.

КЛЮЧЕВЫЕ СЛОВА аденин-фосфорибозилтрансфераза термофильных микроорганизмов, рибокиназа, субстратные свойства, ферментативный синтез нуклеотидов, фосфорибозилпирофосфатсинтетаза.

СПИСОК СОКРАЩЕНИЙ БСА – бычий сывороточный альбумин; ИПТГ – изопропил-β-D-1тиогалактопиранозид; ПААГ – полиакриламидный гель; ПМСФ – фенилметансульфонилфторид; ПЦР – полимеразная цепная реакция; АРК-трансфераза (*Tth*APRT) – аденин-фосфорибозилтрансфераза из *Thermus thermophilus*; LB – среда Луриа-Бертани (Luria-Bertani); PRPP-синтетаза (*Tth*PRPPS) – фосфорибозилпирофосфатсинтетаза из *T. thermophilus*; RK (*Tsp*RK) – рибокиназа из *Thermus* sp.; 2Cl-AMP – 2-хлораденозин-5'-монофосфат; 2F-AMP – 2-фтораденозин-5'-монофосфат; Pi – неорганический фосфат; PRPP – 5-фосфорибозил-α-1-пирофосфат.

введение

5'-Фосфорилированные нуклеозиды являются важными метаболитами биосинтеза ДНК и РНК, а также косубстратами и кофакторами огромного числа биохимических превращений [1-3]. Важная роль этих соединений в живой клетке определяет интерес к синтезу не только природных представителей этого класса, но и их разнообразных аналогов с целью направленного влияния на метаболизм в норме и при патологии [4-8]. Большое число нуклеозидов, модифицированных по гетерооснованию и углеводному фрагменту, используются в качестве важных средств против вирусных инфекций и злокачественных новообразований [9–13]. Действие модифицированных нуклеозидов опосредовано через внутриклеточное превращение в первую очередь в 5'-монофосфаты и далее, как правило, в 5'ди- и трифосфаты, которые и выступают в качестве антиметаболитов. Известно, что первая стадия метаболической активации модифицированных нуклеозидов – превращение в 5'-монофосфаты – определяет их биологические свойства. Следует также отметить, что нуклеозид-5'-монофосфаты, модифицированные по гетерооснованию и/или по углеводному фрагменту, представляют значительный интерес в качестве исходных соединений для хи-

^{*}E-mail: esipov@mx.ibch.ru

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ СТАТЬИ



Рис. 1. Схема полиферментативного каскадного синтеза модифицированных аденозин-5'-монофосфатов

мического синтеза производных по фосфату (пролекарств) и ферментативного превращения в 5'-трифосфаты для последующего включения в олигонуклеотиды [14–16]. Разработка эффективных биосинтетических подходов к получению 5'-монофосфатов модифицированных нуклеозидов привлекает большое внимание исследователей, работающих в области повышения эффективности химиотерапевтических средств.

Моно- и полиферментативному синтезу нуклеозид-5'-моно- и 5'-трифосфатов посвящено большое число публикаций [17-21], среди которых наше внимание привлекли фосфорибозилтрансферазы, недавно успешно использованные в каскадном пятикомпонентном синтезе пуриновых рибозид-5'монофосфатов [22-24]. Известно, что нуклеозидфосфорилазы термофильных микроорганизмов менее чувствительны к структуре субстратов [25, 26], что позволяет работать при 70-80°C и существенно увеличивает эффективность ферментативной реакции за счет повышения растворимости гетероциклических субстратов [27]. Все эти данные вызвали наш интерес к получению рекомбинантных ферментов: рибокиназы, фосфорибозилпирофосфатсинтетазы и аденин-фосфорибозилтрансферазы из термофильных микроорганизмов и изучению их субстратных свойств с целью определения потенциала этих ферментов в каскадном синтезе пуриновых нуклеозид-5-монофосфатов согласно схеме на рис. 1.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Клонирование

Гены TT_RS05985, TT_RS06430, TT_RS06315, кодирующие *Tth*PRPPS1, *Tth*PRPPS2 и *Tth*APRT, соответственно амплифицировали на матрице геномной ДНК штамма *Thermus thermophilus* HB27 с помощью полимеразной цепной реакции (ПЦР) с использованием синтетических праймеров. Ген QT17_05185, кодирующий RK из *Thermus* sp. 2.9, был оптимизирован по встречаемости кодонов для экспрессии в *Escherichia coli* и синтезирован химико-ферментативным способом из перекрывающихся олигонуклеотидов. Все гены клонировали в экспрессионный вектор pET-23d+ по сайтам узнавания рестриктаз NcoI и XhoI.

Культивирование штаммов-продуцентов

Штаммы E. coli BL21(DE3), Rosetta(DE3) и C3029/ pGTf2 трансформировали полученными экспрессионными векторами pER-PRPPS1-Tth, pER-PRPPS2-Tth, pER-APRT-Tth и pER-RK-Tsp. Штаммы-продуценты, производные E. coli BL21(DE3) и Rosetta(DE3), культивировали при 37°C в среде LB, содержащей ампициллин (100 мкг/мл). Культивирование штаммов-продуцентов, производных E. coli C3029/pGTf2, проводили в среде LB, содержащей 50 мкг/мл ампициллина, 20 мкг/мл хлорамфеникола и 1 нг/мл тетрациклина. После достижения культурами оптической плотности $A_{_{595}} = 0.8$ вносили ИПТГ до конечной концентрации 0.4 мМ и продолжали культивирование при 23 и 37°С. Длительность выращивания варьировала от 4 до 16 ч в зависимости от штамма. По окончании культивирования клеточную биомассу отделяли центрифугированием, гомогенизировали в соотношении 1 : 10 (w/v) в буферном растворе 50 мМ Трис-HCl, pH 8.5, 150 мМ NaCl, 2 мМ ПМСФ и разрушали с помощью ультразвукового дезинтегратора Labsonic P (Sartorius, Германия) в течение 10 мин при 4°С (цикл – 0.4 с, амплитуда – 30%). Содержание целевых ферментов в растворимой и нерастворимой клеточных фракциях определяли денситометрическим анализом электрофоретических гелей с помощью программы ImageLab 5.0 (Bio-Rad, CША) [28]. Выбор остановили на штаммах-продуцентах, содержащих максимальное количество целевого белка в супернатанте: E. coli BL21(DE3)/pER-APRT-Tth (культивирование в течение 4 ч при 37°С после внесения ИПТГ), Е. coli Rosetta(DE3)/pER-PRPPS1-Tth (4 ч при 37°С), *E.* coli C3029/pGTf2/pER-PRPPS2-Tth (5 ч при 37°С) и *E. coli* C3029/pGTf2/pER-RK-Tsp (16 ч при 23°С). Штаммы выращивали в 5-6 л культуральной среды.

Выделение и очистка *Tth*PRPPS1, *Tth*PRPPS2 и *Tsp*RK

Клеточную биомассу штаммов-продуцентов TthPRPPS1, TthPRPPS2 и TspRK ресуспендировали в буферном растворе 50 мМ Трис-HCl, pH 8.7, 1 мМ ПМСФ в соотношении 1 : 10 (w/v) и разрушали с помощью ультразвукового дезинтегратора Labsonic P в течение 20 мин при +4°C (цикл – 0.5 с, амплитуда – 50%). Клеточный дебрис отделяли центрифугированием при 12000 об/мин в течение 30 мин при +4°С на центрифуге Hermle Z383K (HERMLE Labortechnik GmbH, Германия). При выделении TspRK осветленный клеточный лизат подвергали термической обработке в течение 10 мин при 65°С для осаждения примесных белков и ДНК. Осадок отделяли центрифугированием. Дальнейшее выделение ферментов осуществляли по одной схеме. Осветленный клеточный лизат наносили на колонку XK 16/20 (GE Healthcare, США) с сорбентом Ni²⁺-IDA (Qiagen, Германия), предварительно уравновешенным буферным раствором 50 мМ Трис-HCl, pH 8.7. Отмывали от балластных белков буферным раствором 50 мМ Трис-HCl, pH 8.7, 50 мМ имидазол. Целевой белок элюировали буферным раствором 50 мМ Трис-HCl, рН 8.7, 200 мМ имидазол. После аффинной хроматографии к фракциям, содержащим целевой белок, добавляли EDTA до 5 мМ и концентрировали при помощи ультрафильтрационной ячейки Amicon 8200 объемом 200 мл (Millipore, США) на мембране YM 10 кДа (Millipore) при выделении TthPRPPS1

и *Tth*PRPPS2, YM 30 кДа (Millipore) при выделении *Tsp*RK. Последующую очистку проводили на колонке HiLoad 16/60 с сорбентом Superdex 200 (GE Healthcare) в буферном растворе 20 мМ Трис-HCl, pH 8.5, 1 мМ ATP, 1 мМ $MgCl_2$, 5% глицерина, 0.04% NaN₃. Фракции, содержащие целевой белок, объединяли и концентрировали с помощью ультрафильтрации до конечной концентрации 12 ± 1 мг/мл как описано ранее. Концентрацию белка определяли по методу Бредфорд, используя БСА в качестве стандарта [29]. Чистоту белка определяли с помощью белкового электрофореза в полиакриламидном геле в денатурирующих условиях [28]. Выделенные ферменты хранили при -80° С.

Выделение и очистка TthAPRT

Разрушение клеточной биомассы штамма-продуцента TthAPRT осуществляли по методике, описанной для других ферментов. В осветленный клеточный лизат добавляли NaCl до концентрации 300 мМ и проводили термическую обработку в течение 10 мин при 65°С. После осаждения осадка белка центрифугированием лизат наносили на колонку PD-10 с сорбентом Sephadex G-25 Medium (GE Healthcare, США), уравновешенным буферным раствором 20 мМ Трис-HCl, pH 9.0, 1.0 мМ ЕDTА. Раствор белка после обессоливания наносили на колонку ХК 16/20 с сорбентом Q Sepharose XL (GE Healthcare, США), уравновешенным тем же буферным раствором. Целевой белок элюировали в линейном градиенте концентрации NaCl (от 0 до 400 мМ). Фракции, содержащие целевой белок, объединяли и наносили на колонку ХК 16/20 c Phenyl Sepharose HP (GE Healthcare, CIIIA), уравновешенной буферным раствором, содержащим 20 мМ Трис-HCl, pH 7.6, 1 М (NH₄)₂SO₄, 1.0 мМ EDTA. *Tth*APRT элюировали в линейном градиенте (NH₄)₂SO₄ (от 1 до 0 М). Фракции, содержащие целевой белок, объединяли и концентрировали ультрафильтрацией на полисульфоновой мембране PBGC 10 кДа до конечной концентрации 5.0 ± 0.5 мг/мл как описано ранее. Окончательную очистку проводили на колонке HiLoad 16/60 с сорбентом Superdex 200 20 мМ Трис-HCl-буфере pH 8.0, содержащем 50 мМ NaCl, 5% глицерина, 0.04% NaN₃. Фракции, содержащие целевой белок, объединяли и концентрировали путем ультрафильтрации до конечной концентрации 12 ± 1 мг/мл. Концентрацию и чистоту белка определяли как описано ранее [28, 29]. Выделенный фермент хранили при -80°С.

Определение активности ферментов

Активность *Tsp*RK определяли радиохимическим методом по образованию *D*-рибофуранозо-5-[³²P]-фосфата в присутствии [γ-³²P]ATP. Реакционная

смесь (0.05 мл, 20 мМ Трис-HCl, pH 8.0) содержала 0.4 мМ динатриевой соли ATP, 1 мМ *D*-рибозы, 5 мМ MgCl₂, 50 мМ KCl, 1 мМ KH₂PO₄, 6 мкКи [γ -³²P]ATP и 0.15 мкг *Tsp*RK. Смесь термостатировали при 75°С. Аликвоты (0.8 мкл) отбирали через 10, 20 и 40 мин и наносили на пластинки с PEI-целлюлозой, затем элюировали водным 0.5 М дигидроортофосфатом калия. Количество образовавшегося *D*-рибофуранозо-5-[³²P]фосфата определяли на жидкостном сцинтилляционном счетчике TRI-CARB 2100TR (Packard BioScience Co.).

Активность *Tth*PRPPS1 и *Tth*PRPPS2 определяли в реакционной смеси, состоящей из 1 мМ динатриевой соли ATP, 1 мМ динатриевой соли *D*-рибозо-5фосфата, 5 мМ $MgCl_2$, 10 мМ KH_2PO_4 , 20 мМ Трис-HCl, pH 8.0, при 75°C. Добавляли 0.75 мкг *Tth*PRPPS на 0.5 мл смеси.

Активность *Tth*APRT определяли в реакционной смеси, содержащей 1 мМ аденина, 1 мМ пентанатриевой соли 5-фосфорибозил- α -1-пирофосфата (PRPP), 5 мМ MgCl₂, 20 мМ Трис-HCl, pH 8.0, при 75°С. *Tth*APRT добавляли из расчета 0.125 мкг на 0.5 мл реакционной смеси. За единицы активности принимали количество продукта (мкмоль), образующееся за 1 мин.

Определение кинетических параметров рибокиназы

Реакционная смесь (0.5 мл, 20 мМ Трис-HCl, pH 8.0) содержала (а) динатриевую соль АТР (от 0.01 до 0.6 мМ) и D-рибозу (1 мМ); (б) D-рибозу (от 0.01 до 8.0 мМ) и АТР (1 мМ) для определения значений $K_{\rm \scriptscriptstyle M}$ и $V_{\rm \scriptscriptstyle max}$ для ATP и D-рибозы соответственно, 5 мM MgCl₂, 50 мМ KCl, 10 мМ KH₂PO₄ и 0.0175 мкг *Tsp*RK. Для каждого эксперимента готовили 16 реакционных смесей. Смеси термостатировали при 75°С в течение 12 мин, каждый эксперимент повторяли трижды. Затем определяли среднее значение скорости в трех опытах с одинаковой концентрацией фермента. Концентрации субстрата и продукта определяли с помощью ВЭЖХ в изократическом режиме элюирования 0.1 М КН₂РО₄ (вода, рН 6.0, скорость потока 0.5 мл/мин) с измерением на длине волны 254 нм (УФ-детектор Waters 2489; колонка Supelcosil LC-18-Т, 5 мкм, 150 × 4.6 мм).

Определение кинетических параметров PRPPсинтетаз

Для определения кинетических параметров ферментов концентрацию АТР изменяли в интервале от 0.005 до 0.2 мМ. Аналогичный интервал использовали для *D*-рибозо-5-фосфата. Остальные условия были такими же, как при определении ферментативной активности. Реакцию проводили в течение 2 мин в трех повторностях. Затем определяли среднее значение скорости в трех опытах с одинаковой концентрацией. Концентрации АТР и АМР определяли с помощью ВЭЖХ в изократическом методе элюирования 0.1 М КН₂РО₄, pH 6.0, скорость потока 0.5 мл/мин, длина волны – 254 нм (детектор Waters 2489; колонка Supelcosil LC-18-T, 5 мкм, 150 × 4.6 мм).

Определение кинетических параметров APRтрансферазы

При определении кинетических параметров APRтрансферазы концентрацию аденина изменяли в интервале от 0.005 до 0.2 мМ, а PRPP – от 0.05 до 1.2 мМ. Остальные условия были такими же, как при определении активности. Реакцию проводили в течение 1 мин в трех повторностях. Среднее значение скорости реакции определяли по результатам трех экспериментов с одинаковой концентрацией. Концентрации аденина и AMP определяли методом ВЭЖХ в изократическом методе элюирования 36% водным метанолом, скорость потока 0.5 мл/мин, длина волны – 254 нм (детектор Waters 2489; колонка MZ PerfectSil 100 ODS-3, 5 мкм, 150 × 4.6 мм).

Кинетические параметры определяли нелинейным регрессионным анализом при помощи программы SciDAVis v.0.2.4. Наблюдаемую каталитическую константу (k_{cat}) рассчитывали на одну субъединицу, массу которой определяли исходя из аминокислотной последовательности (32.0 кДа для TspRK, 34.5 кДа для TthPRPPS1, 34.6 кДа для TthPRPPS2 и 19.0 кДа для TthAPRT).

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

С целью изучения возможности трехступенчатого биосинтеза нуклеотидов проведены комплексные работы по получению и исследованию субстратных свойств рекомбинантных ферментов нуклеинового обмена – рибокиназы, двух PRPP-синтетаз и APRтрансферазы из *T. thermophilus*.

Ген QT17_05185, кодирующий RK из *Thermus* sp. 2.9, получен химико-ферментативным способом. Гены TT_RS05985, TT_RS06430, TT_RS06315, кодирующие *Tth*PRPPS1, *Tth*PRPPS2 и *Tth*APRT из *T*. *thermophilus* HB27, соответственно амплифицированы с геномной ДНК с помощью ПЦР. Все гены были клонированы в плазмидный вектор pET-23d+. Созданные в результате экспрессионные векторы pER-PRPPS1-Tth, pER-PRPPS2-Tth и pER-RK-Tsp содержали гибридные гены, объединяющие в одной рамке считывания последовательности, кодирующие ферменты и аффинную метку из шести остатков гистидина. Экспрессионный вектор pER-APRT1-Tth содержал немодифицированную последовательность, кодирующую *Tth*APRT.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ СТАТЬИ

Стадия очистки	Объем, мл	Концентрация белка, мг/мл	Суммарный белок, мг				
Рибокиназа из <i>Thermus</i> sp. 2.9							
1. Разрушение ультразвуковым дезинтегратором	150*	8.3	1245				
2. Термообработка	136	1.7	231.2				
3. Металл-хелатная хроматография	30	1.9	57				
4. Концентрирование	9	6	54				
5. Гель-фильтрационная хроматография	28.5	1.28	36.4				
6. Концентрирование	2.6	11.7	30.4				
PRPP-синтетаза 1 из T. thermophilus HB27							
1. Разрушение ультразвуковым дезинтегратором	150**	10	1500				
2. Аффинная хроматография	100	0.8	80				
3. Концентрирование	13	5.7 74.1					
4. Гель-фильтрация	50	1	50				
5. Концентрирование	4	12.3	49.2				
PRPP-синтетаза 2 из T. thermophilus HB27							
1. Разрушение ультразвуковым дезинтегратором	130**	11.2	1456				
2. Аффинная хроматография	125	0.6	75				
3. Концентрирование	10.3	6.2	63.9				
4. Гель-фильтрация	37.5	1.2	45				
5. Концентрирование	3.4	12	40.8				
APR-трансфераза из T. thermophilus HB27							
1. Разрушение ультразвуковым дезинтегратором	157***	6	942				
2. Термообработка	149	1.3	193.7				
3. Гель-фильтрация	258	0.7	181				
4. Анионообменная хроматография	72	1.2	86.4				
5. Гидрофобная хроматография	73	0.8	58.4				
6. Концентрирование	11	5	55				
7. Гель-фильтрационная хроматография	52	0.87	45.2				
8. Концентрирование	3.4	12.5	42.5				

Таблица 1. Стадии выделения и очистки рибокиназы, PRPP-синтетаз и APR-трансферазы

* Из 5.8 л культуры.

** Из 5 л культуры.

*** Из 6 л культуры.

Этими плазмидами трансформировали штаммы E. coli BL21(DE3), Rosetta(DE3) и C3029/pGTf2. Подбирали условия культивирования штаммов-продуцентов, при которых целевые ферменты синтезировались в растворимой форме. Продуценты растворимых рекомбинантных *Tsp*RK и *Tth*PRPPS2 получены на основе E. coli C3029/pGTf2. Этот штамм создан путем трансформации клеток E. coli C3029 плазмидным вектором pGTf2 (Takara Bio Inc.), несущим последовательности, кодирующие белкишапероны GroES-GroEL-Tig под контролем промотора Pzt-1. Выбор штамма E. coli Rosetta(DE3) для биосинтеза *Tth*PRPPS1 обусловлен тем, что ген ТТ RS05985, кодирующий TthPRPPS1, содержит редко используемые в Е. coli кодоны (один AGA, девять AGG, 10 CGG, один AUA, один CUA и 15 CCC). В штамме Rosetta(DE) синтезируются тРНК для этих редких кодонов. Рекомбинантную *Tth*APRT в растворимой форме получали в штамме *E. coli* BL21(DE3).

Выделение и очистка рибокиназы и двух PRPPсинтетаз включали стадии металл-хелатной и гель-фильтрационной хроматографии (табл. 1). Термическая обработка клеточного лизата при выделении TspRK позволила значительно обогатить фракцию целевым белком за счет агрегации клеточных белков и ДНК. При выделении обеих TthPRPPS аналогичная обработка не давала положительных результатов, а приводила к потере целевого белка. В связи с высокой вероятностью протеолиза металлхелатную хроматографию проводили при охлаждении, а к объединенным фракциям добавляли EDTA. После проведения последней стадии очистки с помощью гель-фильтрационной хроматографии все белковые препараты концентрировали.

Выделение и очистка *Tth*APRT включала стадии термической обработки, обессоливания, анионообменной, гидрофобной, гель-фильтрационной хроматографии и концентрирования (*maбл.* 1).

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ СТАТЬИ

Субстрат	$K_{_{ m M}}$, мкМ	$K_{ m _i}$, мк ${ m M}$	$V_{_{ m max}}$, мкмоль/мин мг	$k_{ m cat}^{}, 1/{ m c}$	$k_{ m cat}/K_{ m M}$, 1/M·c		
Рибокиназа из <i>Thermus</i> sp. 2.9							
ATP	75 ± 11	—	13 ± 1	6.8 ± 0.7	$9.1 imes 10^4$		
<i>D</i> -Рибоза	20 ± 6	1700 ± 400	13 ± 2	7.1 ± 1.2	$3.5 imes 10^5$		
PRPP-синтетаза 1 из T. thermophilus HB27							
ATP	10 ± 2	-	0.71 ± 0.05	0.41 ± 0.03	$4.3 imes 10^4$		
D-Рибозо-5- фосфат	32 ± 6	_	0.85 ± 0.11	0.49 ± 0.06	$1.5 imes 10^4$		
PRPP-синтетаза 2 из T. thermophilus HB27							
ATP	12 ± 2	-	20 ± 2	11 ± 1	$9.9 imes10^5$		
D-Рибозо-5- фосфат	40 ± 4	_	24 ± 2	14 ± 1	$3.4 imes10^5$		
APR-трансфераза из T. thermophilus HB27							
Аденин	13 ± 2	_	6.0 ± 0.4	1.9 ± 0.1	$1.4 imes 10^5$		
PRPP	179 ± 35	-	9.2 ± 1.1	2.9 ± 0.4	$1.6 imes10^4$		

Таблица 2. Кинетические параметры природных субстратов исследуемых ферментов

Как и в случае *Tsp*RK, на первой стадии проводили термическую обработку осветленного клеточного лизата, но при этом в раствор добавляли соль (до 300 мМ хлорида натрия), что значительно ускоряло агрегацию примесных клеточных белков и ДНК.

При использовании разработанных методик выход всех рекомбинантных термофильных ферментов составил не менее 8–10 мг/л культуральной среды с электрофоретической чистотой не менее 95%.

Далее определяли кинетические параметры и оптимальные условия работы выделенных рекомбинантных ферментов.

Специфическую активность TspRK определяли радиохимическим методом по образованию D-рибофуранозо-5-[³²P]фосфата в присутствии [γ -³²P]ATP. За единицы активности принимали количество продукта (мкмоль), образующееся за 1 мин. Активность TspRK составила 5.5 ед/мг.

Специфическую активность TthPRPPS1 и TthPRPPS2 определяли опосредованно по образованию AMP в реакционной смеси (по данным ВЭЖХ) в присутствии двух субстратов: ATP и *D*-рибозо-5фосфата. У первого фермента она составила 0.85 ед/ мг, а у второго – 11 ед/мг. Учитывая большие различия в активности ферментов, более рациональным представляется использование для синтеза нуклеотидов второй синтетазы, учитывая более низкий расход белка. Свойства TthAPRT изучали на модельной реакции взаимодействия аденина с 5-фосфорибозил- α -1-пирофосфатом. Образование AMP наблюдали при помощи ВЭЖХ. Специфическая активность фермента составила 8.8 ед/мг.

При использовании в качестве субстрата рибозы в высокой концентрации обнаружено ингибирование ферментативной активности *Tsp*RK. Данный эффект описан для рибокиназы человека [30]. Таким образом, результаты экспериментов с АТР анализировали с использованием уравнения Михаэлиса–Ментен $V = V_{\max} \times S/(K_{\text{M}} + S)$. В опытах с *D*-рибозой использовали уравнение, учитывающее эффект ингибирования субстратом в результате связывания второй молекулы $V = V_{\max} \times S/(K_{\text{M}} + S + S^2/K_{\text{i}})$.

Кинетические параметры природных субстратов ферментов приведены в *табл.* 2.

Результаты определения оптимальных условий работы рекомбинантных ферментов приведены на *puc.* 2–4.

Изученные ферменты активны в широком температурном диапазоне. Максимальная активность TspRK и TthPRPPS1 наблюдалась при 85°C, тогда как активность TthAPRT при этой температуре снижалась на 35%. Поэтому было решено дальнейшие каскадные синтезы проводить при 75°C.

В отсутствие ионов магния в буферном растворе активность ферментов была очень низкой. При добавлении 0.25 мМ хлорида магния активность значительно увеличивается.

В области более высоких концентраций зависимость активности ферментов от концентрации ионов магния выглядит следующим образом: у TspRKи TthPRPPS1 активность снижается, у TthAPRTповышается, в случае TthPRPPS2 – резко повышается. Таким образом, каскадные реакции с участием TthPRPPS1 целесообразно проводить при концентрации хлорида магния 0.25–0.5 мМ, а с участием TthPRPPS2 – при 5 мМ.

Ферменты по-разному реагируют на добавление ортофосфата калия. Активность *Tsp*RK снижает-



Рис. 2. Зависимость активности ферментов от температуры. Активность при 75°С принята за 100%. Реакции проводили при температуре от 36 до 92°С в смеси объемом 0.05 мл (20 мМ Трис-HCl, pH 8.0), содержащей: 1) 0.4 мМ АТР, 1 мМ рибозы, 1 мМ КН $_2$ PO $_4$, 5 мМ MgCl $_2$, 50 мМ КСl, 0.15 мкг *Tsp*RK; 2) 1 мМ АТР, 1 мМ *D*-рибозо-5-фосфата, 5 мМ MgCl $_2$, 10 мМ КН $_2$ PO $_4$, 0.75 мкг *Tth*PRPPS1 или *Tth*PRPPS2; 3) 1 мМ аденина, 1 мМ PRPP, 5 мМ MgCl $_2$, 0.125 мкг *Tth*APRT

ся, *Tth*APRT – практически не меняется, у обеих *Tth*PRPPS существенно повышается, причем в случае *Tth*PRPPS2 она начинает падать при концентрации свыше 25 мМ. Оптимальная концентрация для проведения каскадных реакций составляет 10– 25 мМ.

Наиболее критичным оставался вопрос о субстратной специфичности каждого фермента по отношению к различным углеводам.

D-рибоза и 2-дезокси-*D*-рибоза являются субстратами *Tsp*RK (*puc.* 5), при этом активность по дезоксисахару составляет 57% от активности в отношении *D*-рибозы. Активность в отношении *D*-арабинозы и *D*-ксилозы превышает фоновую в 2 раза, что может указывать на их использование в качестве субстратов, но значительно менее специфичных. Активность в отношении *D*-глюкозы и *D*-ликсозы не обнаружена.

Проверена активность обеих *Tth*PRPPS в отношении 2'-дезокси-АТР, -GTP и 2'-дезокси-GTP. Активность при использовании 2'-дезокси-АТР составила 80% от активности с АТР. Активность в отношении GTP и 2'-дезокси-GTP не обнаружена (данные не приведены). Можно предположить, что эти *Tth*PRPPS относятся к ферментам первого типа [31]. Все реакции проводили в тех же условиях, в которых определяли активность, менялся лишь добавляемый субстрат. Оба фермента способны катализировать реакцию с *D*-арабинозо-5-фосфатом (*puc.* 6). При этом активность в отношении 2-дезокси-*D*-рибозо-5-



Рис. 3. Зависимость активности ферментов от концентрации ионов магния. Активность при 1 мМ Mg²⁺ принята за 100%. Реакции проводили при температуре 75°С в смеси объемом 0.5 мл (20 мМ Трис-HCl, pH 8.0, от 0 до 5 мМ MgCl₂), содержащей: 1) 0.4 мМ ATP, 1 мМ рибозы, 1 мМ KH₂PO₄, 50 мМ KCl, 0.15 мкг *Tsp*RK; 2) 1 мМ ATP, 1 мМ *D*-рибозо-5-фосфата, 10 мМ KH₂PO₄, 0.75 мкг *Tth*PRPPS1 или *Tth*PRPPS2; 3) 1 мМ аденина, 1 мМ PRPP, 0.125 мкг *Tth*APRT



Рис. 4. Зависимость активности ферментов от концентрации неорганического фосфата. Активность при 10 мМ Рі принята за 100%. Реакции проводили при температуре 75°С в смеси объемом 0.5 мл (20 мМ Трис-HCl, 5 мМ MgCl₂, pH 8.0, от 0 до 100 мМ КН₂PO₄), содержащей: 1) 0.4 мМ АТР, 1 мМ рибозы, 50 мМ KCl, 0.15 мкг *Tsp*RK, 2) 1 мМ АТР, 1 мМ *D*-рибозо-5фосфата, 0.75 мкг *Tth*PRPPS1 или *Tth*PRPPS2, 3) 1 мМ аденина, 1 мМ PRPP, 0.125 мкг *Tth*APRT

фосфата не обнаружена, что говорит о важности гидроксильной группы по второму положению углевода для осуществления ферментативной реакции.

С целью определения возможности использования различных гетероциклических оснований для синтеза нуклеотидов проведено несколько реакций.





Рис. 5. Ферментативная активность рибокиназы в присутствии различных углеводов. Реакции проводили при температуре 75°С в смеси объемом 0.05 мл (20 мМ Трис-HCl, pH 8.0), содержащей 0.4 мМ АТР, 1 мМ углевода (контрольная реакция без углевода), 1 мМ КН₂PO₄, 5 мМ MgCl₂, 50 мМ KCl, 0.15 мкг RK

Рис. 6. Субстратная специфичность PRPP-синтетаз в отношении различных 5-фосфатов углеводов. Реакции проводили при температуре 75°С в смеси объемом 0.5 мл (20 мМ Трис-HCl, pH 8.0), содержащей 1 мМ ATP, 1 мМ 5-фосфата углевода (контрольная реакция без углевода), 5 мМ MgCl₂, 10 мМ KH₂PO₄, 0.75 мкг PRPPS. Rib – *D*-рибоза, 2dRib – 2-дезокси-*D*-рибоза, Ara – *D*-арабиноза

Основание	Конверсия за 24 ч, %	MS продукта, [M+H] ⁺
2,6-Диаминопурин	16.8	363.0786 (расч. 363.0813)
2-Хлораденин	97.6	382.0257 (расч. 382.0314)
2-Фтораденин	36.5	366.0564 (расч. 366.0611)
Аденин	50.0	348.0677 (расч. 348.0704)
2-Метоксиаденин	60.9	378.0812 (расч. 378.0809)
N1-Метиладенин	78.2	362.0843 (расч. 362.0800)
N6-Бензиладенин	1.9	438.1117 (расч. 438.1173)
2-Аминобензимидазол	0.1	346.0796 (расч. 346.0799)
1,2,4-Триазол-3-карбокси-N-метиламид	0	_
Гуанин	0	-
Гипоксантин	0	_
7-Дезаза-2,6-диаминопурин	0	

Таблица 3. Субстраты APR-трансферазы

Примечание. Условия реакций: реакционные смеси (0.5 мл; 20 мМ Трис-HCl, pH 8.0, 75°C) содержали 0.4 мМ гетероциклического основания, 0.4 мМ PRPP, от 0 до 5 мМ MgCl₂, 1.25 мкг *Tth*APRT.

Данные по синтезу нуклеотидов с помощью *Tth*APRT приведены в *maбл*. 3.

Из приведенных в *табл.* 3 данных очевидно, что *Tth*APRT специфична в отношении 6-аминопуринов. Хорошими субстратами оказались 2-хлораденин, N1-метиладенин, 2-метоксиаденин. Не обнаружено ферментативной активности в реакциях с гипоксантином, гуанином, N6-бензиладенином, аминобензимидазолом и 1,2,4-триазол-3-карбокси-N-метиламидом. В реакциях с 2-хлораденином равновесие оказалось сильно смещено в сторону образования нуклеотида (98% через 1 сут). Реакцию проводили при 75°С, что в случае 2-хлораденина предпочтительней, ввиду его плохой растворимости. 2,6-Диаминопурин также оказался субстратом, в то время как в реакции с его 7-дезазааналогом образования продукта не наблюдалось, что говорит о необходимости атома азота в седьмом положении пурина.

После определения субстратной специфичности *Tth*APRT осуществлен каскадный синтез 2Cl-AMP и 2F-AMP из соответствующих гетероциклических оснований и *D*-рибозы. Результаты представлены на *puc*. 7. Процесс каскадного синтеза нуклеотидов



Рис. 7. Каскадный синтез 2CI-AMP и 2F-AMP из соответствующих гетероциклических оснований и *D*-рибозы. Реакционные смеси объемом 250 мкл содержали: 0.5 мМ *D*-рибозы, 1 мМ ATP, 0.4 мМ гетероциклического основания (2-хлор- или 2-фтораденина), 20 мМ Трис-HCI, pH 8.0, 50 мМ KCI, 1 мМ MgCl₂, 10 мМ KH₂PO₄, 75°C, 0.3 мкг *Tsp*RK, 1.1 мкг *Tth*PRPPS1, 0.25 мкг *Tth*APRT

контролировали с помощью хроматомасс-спектрометрического анализа реакционной смеси, пробы отбирали через 1, 2, 24 ч от начала процесса. На *puc.* 8 приведены масс-спектры целевых продуктов.

Таким образом, на примере получения 2-хлор-(фтор)-аденозинмонофосфата (2Cl-AMP и 2F-AMP) показана возможность использования системы термофильных ферментов для получения биологически активных нуклеотидов.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Полученные результаты свидетельствуют о возможности использования полиферментативного каскада термофильных ферментов нуклеинового обмена – рибокиназы, фосфорибозилпирофосфатсинтетазы и аденин-фосфорибозилтрансферазы для получении модифицированных нуклеотидов. Применение данного подхода создает предпосылки для замены химических методов получения нуклеотидов биокаталитическими.

Авторы выражают благодарность Российскому научному фонду (РНФ проект № 14-50-00131) за финансовую поддержку работы.



Рис. 8. Масс-спектр продукта каскадного синтеза нуклеотида – 2Cl-AMP, $C_{10}H_{13}N_5O_7P_1Cl_1$, $[M + H]^+ = 382.0328$, $[M-P-Rib]^+ = 170.0230$ (A) и 2F-AMP, $C_{10}H_{13}N_5O_7P_1F_1$, $[M + H]^+ = 366.0564$, $[M-P-Rib]^+ = 154.0511$ (Б)

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Nelson D.L., Cox M.M. Nucleotides and Nucleic Acids. Lehninger Principles of Biochemistry, 3rd ed. N.Y.: Worth Publ., 2000. 1255 c.
- 2. Bruce A. Molecular Biology of the Cell. N. Y.: Garland Publ., 2000. 974 c.
- 3. Schärer O.D. // Angew Chem. Int. Ed. Engl. 2003. V. 42. № 26. P. 2946–2974.
- 4. Jordheim L.P., Durantel D., Zoulim F., Dumontel C. // Nat. Rev. Drug Discov. 2013. V. 12. № 6. P. 447–464.
- 5. De Clercq E. // Rev. Med. Virol. 2009. V. 19. № 5. P. 287–299.
- 6. Diop-Frimpong B., Prakash T.P., Rajeev K.G., Manoharan M., Egli M. // Nucl. Acids Res. 2005. V. 33. № 16. P. 5297–5307.
- 7. Famulok M., Hartig J.S., Mayer G. // J. Chem. Rev. 2007. V. 107. № 9. P. 3715–3743.
- 8. Peng C.G., Damha M.J. // Nucl. Acids Res. 2007. V. 35. № 15. P. 4977–4988.
- 9. Golden J., Motea E., Zhang X., Choi J.S., Feng Y., Xu Y., Lee I., Berdis A.J. // ACS Chem. Biol. 2013. V. 8. № 11. P. 2452–2465.
- 10. Lakshman M.K. Modified Nucleosides in Biochemistry, Biotechnology and Medicine. Weinheim: Wiley-VCH, 2008. 684 c.
- 11. De Clercq E. // Annu. Rev. Pharmacol. Toxicol. 2011. V. 51. P. 1–24.
- 12. Cen Y., Sauve A.A. // Nucleos. Nucleotides. Nucleic Acids 2010. V. 29. N
9 2. P. 113–122.
- 13. Mikhailopulo I.A., Miroshnikov A.I. // Mendeleev Commun. 2011. V. 21. P. 57–68.
- 14. Vineyard D., Zhang X., Donnelly A., Lee I., Berdis A.J. // Org. Biomol. Chem. 2007. V. 5. № 22. P. 3623–3630.
- 15. Stein C.A., Cheng Y.C. // Science. 1993. V. 261. № 5124. P. 1004–1012.

- 16. Motea E.A., Lee I., Berdis A.J. // Nucl. Acids Res. 2012. V. 40. \mathbb{N}_{2} 5. P. 2357–2367.
- 17. Mikhailopulo I.A. // Curr. Org. Chem. 2007. V. 11. № 4. P. 317–335.
- 18. Wintersberger E. // Biochem. Soc. Trans. 1997. V. 25. № 1. P. 303–308.
- 19. Tesmer J.J., Klem T.J., Deras M.L., Davisson V.J., Smith J.L. // Nat. Struct. Biol. 1996. V. 3. № 1. P. 74–86.
- 20. Kim M.-J., Whitesides G.M. //Appl. Biochem. Biotech. 1987. V. 1. № 6. P. 95–108.
- 21. Scism R.A., Stec D.F., Bachmann B.O. // Org. Lett. 2007. V. 9. № 21. P. 4179–4182.
- 22. Scism R.A., Bachmann B.O. // ChemBioChem. 2010. V. 11. № 1. P. 67–70.
- 23. Nagy M., Ribet A.M. // Eur. J. Biochem. 1977. V. 77. № 1. P. 77–85.
- 24. Lee D., Moffatt B.A. // Physiologia Plantarum. 1993. V. 87. $\mathbb{N}{9}$ 4. P. 483–492.
- 25. Zhou X., Mikhailopulo I.A., Cruz-Bournazou N., Neubauer P. // J. Mol. Catalysis B: Enzymatic. 2015. V. 115. P. 119–127.
- 26. Zhou X., Szeker K., Jiao L.-Y., Oestreich M., Mikhailopulo I.A., Neubauer P. // Adv. Synthesis & Catalysis. 2015. V. 357. № 6. P. 1237–1244.
- 27. Taran S.A., Verevkina K.N., Feofanov S.A., Miroshnikov A.I. // Russ. J. Bioorg. Chem. 2009. V. 35. № 6. P. 739–745.
- 28. Laemmli U.K. // Nature. 1970. V. 227. № 5259. P. 680–685.
- 29. Bradford M.M. // Anal. Biochem. 1976. V. 72. P. 248–254.
- 30. Park J., van Koeverden P., Singh B., Gupta R.S. // FEBS Lett. 2007. V. 581. № 17. P. 3211–3216.
- 31. Kadziola A., Jepsen C.H., Johansson E., McGuire J., Larsen
- S., Hove-Jensen B. // J. Mol. Biol. 2005. V. 354. Nº 4. P. 815-828.