

МЕТОДИКА

УДК 581.1+581.12

МОДИФИКАЦИЯ ЛЮЦИФЕРИН-ЛЮЦИФЕРАЗНОГО МЕТОДА ОПРЕДЕЛЕНИЯ АТФ В ВЫСШИХ РАСТЕНИЯХ

Т. Л. КУТИС, С. Д. КУТИС

Горьковский государственный университет им. Н. И. Лобачевского
Специальная научно-исследовательская лаборатория
по изучению атмосферного азота живыми организмами
603005 Горький 5, ул. Ошарская, 8-Д

Предложен вариант люциферин-люциферазного метода определения АТФ в высших растениях с применением 1,5 N раствора NaOH в качестве фиксатора и экстрагента. Навеску свежего растительного материала (от 0,1 до 3,0 г) тщательно растирали в фарфоровой ступке с 30—50-кратным (от массы навески) количеством 1,5 N раствора NaOH. Образец экстрагировали этим раствором в течение 10 мин, затем центрифугировали 10 мин при 3000 г, надсадочную жидкость сливали в бюксы с притертными пробками. Непосредственно перед определением АТФ препараты нейтрализовали 1,5 N раствором HCl до pH 7,0. Образцы, хранившиеся 41 сутки при комнатной температуре, сохранили исходное содержание АТФ. Метод может быть рекомендован для проведения серийных анализов, особенно образцов, отобранных в экспедиционных условиях.

Важная роль АТФ в растительном организме вызывает интерес к его содержанию в норме и при различных воздействиях. Однако применимые методы определения АТФ, а также других нуклеотидов часто обладают рядом существенных недостатков (сложность анализа, недостаточная чувствительность, плохая воспроизводимость и т. п.).

Наиболее чувствительным является люциферин-люциферазный метод, предложенный Мак-Элроем и Стрелером в 1949 г. Он позволяет определять концентрацию АТФ до 10^{-12} M, превышая чувствительность остальных методов на несколько порядков. К преимуществам биолюминесцентного метода следует отнести его хорошую воспроизводимость, возможность обходиться минимальными количествами исследуемого материала [3], а также высокую специфичность, обусловленную тем, что люциферин-люциферазная система не реагирует (при соблюдении определенного времени реакции) на ГТФ, УТФ, ЦТФ и другие макроэргические соединения.

При определении компонентов адениловой системы в растительных объектах другими методами, например хроматографическим, большую трудность обычно представляет очистка исследуемого материала от пигментов, фенолов и т. п. В связи с этим биолюминесцентному методу следует отдать предпочтение, так как он позволяет определять компоненты адениловой системы, не освобождаясь от пигментов и других сопутствующих веществ. Дальнейшие разработки биолюминесцентного метода определения АТФ продолжаются и сейчас [1, 3, 4, 8].

Большой интерес представляют методики, позволяющие хранить исследуемый материал в течение некоторого времени. Обычно пробы или экстракти сохраняют на протяжении суток в жидким азоте. В некоторых случаях растительный материал после замораживания в жидким азоте содержит при -20°C [6] или над CaCl_2 при -27°C [7]. Указывается, что при этом не происходит деградации нуклеотидов в течение одной-двух недель. Данные о сохранности люциферилизированного материала носят противоречивый характер [2].

Принятые сокращения: АТФ — аденоинтрифосфат, ГТФ — гуанозинтрифосфат, УТФ — уридинтрифосфат, ЦТФ — цитидинтрифосфат.

Новым шагом явилась разработка метода определения АТФ из клеток высших растений. Концентрация АТФ в клетках одного представителя высших растений оказалась невелика, но в некоторых случаях она может превышать концентрацию АТФ в клетках животных. Результаты

Навеску свежего растительного материала с 3—50-кратным количеством 1,5 N раствора NaOH экстрагировали в течение 10 мин при 3000 г, притертые пробки были удалены, а раствор был нейтрализован 1,5 N раствором HCl до pH 7,0. Раствор был охлажден до $+4^{\circ}\text{C}$. В качестве фиксатора использовали 10⁻⁶ M раствор АТФ. Целью эксперимента было определение способности АТФ к воспроизведению посева азотом. На всех образцах были обнаружены

Результаты определения АТФ в листьях были получены с помощью фиксации в листьях при температуре $+4^{\circ}\text{C}$. В результате получены данные, что концентрация АТФ в листьях была выше, чем в листьях при температуре $+4^{\circ}\text{C}$. Это означает, что концентрация АТФ в листьях при температуре $+4^{\circ}\text{C}$ выше, чем в листьях при температуре $+20^{\circ}\text{C}$. Это означает, что концентрация АТФ в листьях при температуре $+4^{\circ}\text{C}$ выше, чем в листьях при температуре $+20^{\circ}\text{C}$.

ТАБЛИЦА
одуванчика параллельных киплятиков

Номер

В качестве табл. 2 по содинных листьев приданного объекта с фиксацией $(\pm 3\%)$ с между контролем значимо выявлено

Проведена фиксированная проростка в день фиксации АТФ в образцах

Физиология и биохимия культ. растений, 1984, т. 16, № 6

ЗНОГО РАСТЕНИЯХ

кого

еделения АТФ в высших фиксатора и экстрагента.) тщательно растирали в личеством 1,5 N раствора 0 мин, затем центрифуги и в боксы с притертными аты нейтрализовали 1,5 N и комнатной температуре, мендован для проведения иционных условиях.

ывает интерес к его яях. Однако примеч нуклеотидов часто жность анализа, неимость и т. п.). ферин-люциферазный 1949 г. Он позволяет вышайшая чувствительность. К преимуществам орошую воспроизво количествами исслед чность, обусловленные реагирует (при ГТФ, УТФ, ЦТФ и

стемы в раститель ографическим, боль дуемого материала мицесцентному ме зволяет определять

от пигментов и бакти биoluminesцес сейчас [1, 3, 4, 8]. золяющие хранить и. Обычно пробы юдком азоте. В нераживания в жид при -27°C [7]. ии нуклеотидов в лиофилизирован-

— гуанозинтрифосфат,

енний, 1984, т. 16, № 6

Новым шагом в этом вопросе, а также в методе фиксации материала явилась работа Фришкнхта и Шнейдера [5]. Для экстракции АТФ из клеток водорослей они применяли 1,5 N раствора NaOH. Концентрация АТФ в образцах оставалась стабильной при $+20^{\circ}\text{C}$ в течение одного месяца без нейтрализации экстрагируемой смеси. Нам представилось перспективным попробовать применить этот метод с некоторыми модификациями для определения АТФ в высших растениях. Результаты исследования представлены в настоящей работе.

Навеску свежего растительного материала (от 0,1 до 3,0 г) тщательно растирали с 3—50-кратным количеством (от массы навески) 1,5 N раствора NaOH. Образец экстрагировали этим раствором в течение 10 мин. Затем гомогенат центрифугировали 10 мин при 3000 g. Осадок отбрасывали, надосадочную жидкость сливал в боксы с притертными пробками, марковали и хранили при комнатной температуре. Непосредственно перед определением концентрации АТФ препараты нейтрализовали 1,5 N раствором HCl до pH 7,0. Приготовление люциферин-люциферазного экстракта и методика непосредственного измерения не отличались от методики, изложенной Опритовым с сотр. [3]. Раствор NaOH готовили на основе бидистиллята и хранили при температуре $+4^{\circ}\text{C}$. В качестве стандарта во всех исследованиях применяли свежеприготовленный 10⁻⁶ M раствор АТФ в бидистилляте.

С целью микробиологического контроля препаратов в конце срока хранения был произведен посев щелочных образцов на среды с мясо-пептонным агаром и Эшиби с азотом. На всех средах в течение семи дней инкубирования роста микрофлоры не обнаружено.

Результаты исследований по оценке возможности применения метода фиксации растительного материала концентрированной щелочью с последующим определением в нем АТФ биoluminesцентным методом представлены в табл. 1, 2. Показано, что содержание АТФ в половинках листа одуванчика, фиксированного кипящим бидистиллятом и 1,5 N раствором NaOH, фактически одинаково (см. табл. 1). Лишь в листе № 2 фиксация 1,5 N NaOH выявляет содержание АТФ на 24 % больше, чем при фиксации кипящим бидистиллятом. Хорошо видна биологическая вариабельность содержания АТФ в исследованных листьях при фиксации обоими способами. Таким образом, фиксация листа одуванчика 1,5 NaOH не приводит к разрушению АТФ, а в некоторых случаях даже повышает экстрагируемость.

ТАБЛИЦА 1. Содержание АТФ в половинках листьев одуванчика, разрезанных по срединной жилке, при параллельном определении в образцах, фиксированных кипящим бидистиллятом и 1,5 N раствором NaOH

Номер листа	Содержание АТФ, нМ на 1 г сырой массы		P
	фиксация бидистиллятом	фиксация 1,5 N NaOH	
1	23,2±0,7	23,6±0,7	>0,1
2	17,1±1,2	21,6±0,9	<0,05
3	13,1±0,5	14,5±0,6	>0,1

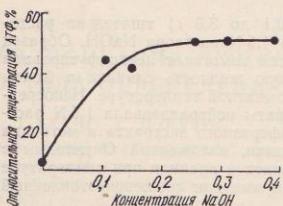
В качестве иллюстрации возможностей метода интересны данные табл. 2 по содержанию АТФ в экспланатах из первичных семядольных листьев проростков тыквы. Низкая биологическая вариабельность данного объекта исследования в сочетании с оптимальными условиями фиксации позволяет практически реализовать точность определения ($\pm 3\%$) стандартных образцов АТФ в бидистилляте, и разница между контрольным и опытным вариантами (24 %) статистически значимо выявляется при малом числе объектов выборки ($n=8$).

Проведена проверка сохранности во времени АТФ в образцах, фиксированных 1,5 N NaOH. Определено содержание АТФ в 7-суточных проростках тыквы, фиксированных 1,5 N NaOH (пять образцов) в день фиксации и 41 сутки спустя. Мы не обнаружили деструкции АТФ в образцах за указанный срок их хранения. Измерения концент-

рации АТФ в образцах со сроком хранения более трех месяцев также показали высокую стабильность исходной концентрации.

Попытки применить NaOH в качестве фиксатора стандартных растворов АТФ оказались безрезультатными. Раствор АТФ, хранивший

ТАБЛИЦА 2. Содержание АТФ в экспланатах из первичных семядольных листьев простокровой тыквы, выращенных до 8-суточного возраста в искусственной газовой атмосфере ($Ar=67$ об. %, $He=12$ об. %, $O_2=21$ об. %) (опыт) и в воздухе (контроль), с последующим 6-суточным экспонированием в воздухе



изменение концентрации 1×10^{-6} М раствора АТФ через двое суток после фиксации образцов растворами NaOH различной концентрации.

Номер экспланата	Содержание АТФ, нМ на 1 г сырой массы	
	контроль	опыт
1	15,5	11,0
2	13,9	10,9
3	16,0	11,9
4	15,8	13,2
Среднее по вариантам	$15,3 \pm 0,5$	$11,8 \pm 0,5$

$P < 0,01$

ся двое суток при комнатной температуре, в значительной мере разложился и содержал лишь 9 % от исходной концентрации, в присутствии же NaOH сохранность увеличилась, но поднять ее выше 52 % в пределах исследованных нами концентраций не удалось (рисунок).

Приведенные нами данные показывают возможность применения метода фиксации растительного материала щелочью по Фришкнхту и Шнейдеру для исследования содержания АТФ в высших растениях.

SUMMARY

Modification of Luciferin-Luciferase Method of ATP Determination in Higher Plants. Kutis T. L., Kutis S. D. A variant of the luciferin-luciferase method of ATP determination in higher plants was used with the application of 1.5 N solution of NaOH as a fixer and extragent. Lot of Fresh plant material (from 0.1 up to 3.0 g) was thoroughly stirred in the porcelain mortar with 3-50-fold (of the lot mass) amount of NaOH 1.5 N solution. The sample was extracted by this solution for 10 min, then it was centrifuged at 3000×g for 10 min, the supernatant liquid was drained into weighting bottles with ground stopper. Directly before ATP determination the preparations were neutralized by HCl 1.5 N solution to pH 7.0. Samples kept for 41 days at room temperature retained the initial content of ATP. The method may be recommended for carrying out serial analysis especially samples selected under conditions of expedition.

1. Мичурин С. В., Швец И. М. Выбор оптимальных условий для определения АТФ люциферин-люциферазным методом.—В кн.: Биохимические и биофизические механизмы транспорта веществ у растений и его регуляция. (Тез. докл. 2-й Всесоюзной конф.). Горький, 6—8 июля, 1978, с. 91—92.
2. Никулина Н. Г. Методы определения нуклеотидов в растениях.—Л.: Наука, 1980.—88 с.
3. Опритов В. А., Калинин В. А., Ретивин В. Г. Теоретические основы и методы изучения биофизических процессов у растений. (Учебное пособие). Горьковск: Изд-во Горьковск. ун-та, 1979.—53 с.
4. De Luca M., Wannlund J., McElroy W. D. Factors affecting the kinetics of light emission from crude and purified firefly luciferase.—Analyst Biochem., 1979, 95, N 1, p. 194—198.
5. Frischknecht Kurt, Schneider Kurt.—Arch. Hydrobiol., 1979, 87, N 1, p. 19—31.
6. Pell E. J., Brennan E.—Plant Physiol., 1973, 51, N 2, p. 378—381.
7. Sobczyk E., Kacperska-Palacz A.—Ibid., 1978, 62, N 6, p. 875—878.
8. Thore A.—Sci. Tools, 1979, 26, N 2, p. 30—34.

Поступила 19.08.83