

I.I. Шевцов

АНТИОКСИДАНТНА АКТИВНІСТЬ ГЛЮКСИРЕНУ В ДОСЛІДАХ IN VITRO

Національний фармацевтичний університет, м. Харків

Ключові слова: глюксирен, ліпопротеїни жовтка яйця, біохемілюмінесценція, антиоксидантна активність

В експериментах *in vitro* досліджені антиоксидантні властивості нового потенційного діуретика "глюксирен" методом Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції на модельній системі ліпопротеїнів жовтка курячого яйця (ЛПЖ). З'ясовано, що глюксирен за даними інгібування процесів переокиснення ЛПЖ виявляє виразну антиоксидантну активність, перевищуючи за цим показником препарат порівняння мексидол. Серед механізмів такої дії, очевидно, найбільше значення мають гальмування процесів радикалоутворення та здатність молекули субстанції слугувати пасткою вільних радикалів. Отримані результати є важливими для розуміння механізмів супутніх антиексудативного та антигіпоксичного ефектів.

Незважаючи на успіхи сучасної фармакології, в багатьох галузях клінічної медицини все ще відчувається дефіцит високоекспективних препаратів, що є актуальну проблемою. В рамках пошуку нових лікарських засобів нами продовжено дослідження потенційного діуретика "глюксирен", який проявляє такі цінні супутні ефекти, як антиексудативний та антигіпоксичний [4]. Відомо, що протизапальні та антигіпоксичні препарати часто виявляють здатність знижувати активність патологічного окиснення, і це є складовою механізму їх дії. Досліджувана нами субстанція "глюксирен" також може мати таку здатність, враховуючи спектр її ефектів. Беручи до уваги можливий вплив сполук на процеси окиснення, в рамках подальших експериментів ми вважали за потрібне провести більш докладне вивчення глюксирену в сенсі його антиоксидантних властивостей.

Мета роботи – дослідження антиоксидантної активності (АОА) глюксирену в експериментах *in vitro*.

МАТЕРІАЛИ ТА МЕТОДИ

В першій серії нашого експерименту ми дослідили залежність параметрів Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції суспензії ЛПЖ від концентрації доданого *in vitro* мексидолу (в концентраціях 0 (контроль), 10^{-7} , 10^{-6} , 10^{-5} та 10^{-4} моль/л) ($t=37^{\circ}\text{C}$). В другій серії експерименту дослідили залежність параметрів Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції суспензії ЛПЖ від концентрації доданого *in vitro* глюксирену (в концентраціях 0 (контроль), 10^{-7} , 10^{-6} , 10^{-5} та 10^{-4} моль/л) ($t=37^{\circ}\text{C}$).

Для дослідження АOA [5, 7] глюксирену застосовували метод Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції (БХЛ), використовуючи модельну систему ліпопротеїнів жовтка курячого яйця (ЛПЖ) [6, 8], яку отримували за відомим методом Ю.А. Владимирова та співавт. [1, 2]. У кювету біохемілюмінометра вносили 0,8 фосфатного буфер (10,5 mM KCl, 20 mM KH_2PO_4 , $\text{pH}=7,48$), 0,1 мл суспензії ЛПЖ, розведеної у 80 разів фосфатним буфером. Реакції вільнорадикального окиснення ліпідів ініціювали додаванням солі заліза (ІІ) до її кінцевої концентрації в кюветі 1 mM. Розчин солі заліза готовили безпосередньо перед застосуванням (ex tempore) на 0,01 нормальний HCl, для запобігання автоокиснення заліза. Водні розчини глюксирену та мексидолу додавали до проб перед введенням солі заліза. Проби інкубували протягом 3 хв. при 37°C (постійно перемішуючи) та реєстрували хемілюмінесценцію, яка була ініційована іонами Fe^{+2} . Виміри про-

водили, використовуючи біохемілюмінометр БХЛ-06 з фотопідсилюючою установкою ФЕУ-79. Типова біохемілюмінограма для даної модельної системи характеризується такими головними параметрами: інтенсивність повільного спалаху БХЛ (I_2 ум. од.), що відображає максимальну інтенсивність реакції перекисного окиснення ліпідів (ПОЛ) після введення у систему ініціатора вільно-радикальних процесів (іонів Fe^{+2}); площа світлосуми реакції БХЛ (S , імп.) – площа під кінетичною кривою, яка характеризує число ланцюгів розгалуження, тобто кількість перекисних радикалів на один іон заліза.

Статистичну обробку отриманих експериментальних даних проводили, використовуючи *t*-критерій Стьюдента [3].

РЕЗУЛЬТАТИ ТА ЇХ ОБГОВОРЕННЯ

В таблиці 1 наведені дані параметрів Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції суспензії ЛПЖ у залежності від концентрації доданого *in vitro* мексидолу (10^{-7} , 10^{-6} , 10^{-5} та 10^{-4} моль/л). З цих даних випливає, що у вищезазначених концентраціях мексидол вірогідно не впливає на інтенсивність реакції ПОЛ у модельній системі, про що свідчить відсутність достовірних змін інтенсивності повільного спалаху (I_2 , ум. од.). При цьому, в концентраціях 10^{-6} та 10^{-5} моль/л від здатний вірогідно зменшувати площу світлосуми реакції (S , імп.). Це може вказувати на здатність мексидолу до взаємодії з іонами Fe^{+2} , що, в свою чергу, призводить до зменшення радикалоутворення у модельній системі. Однак яскраво вираженої антиокислювальної активності мексидол в даній серії не виявляє.

При додаванні глюксирену (табл. 2) до модельної системи ЛПЖ у концентрації 10^{-4} моль/л спостерігається вірогідне зменшення як інтенсивності повільного спалаху (I_2 , ум. од.), так і площи світлосуми реакції БХЛ (S , імп.). Тобто у високих концентраціях глюксирен здатний виявляти антиокислювальні властивості. У концентраціях 10^{-6} , 10^{-5} та 10^{-4} моль/л глюксирен вірогідно знижує площу світлосуми реакції, тобто гальмує процес радикалоутворення.

ВИСНОВКИ

Узагальнюючи результати експерименту, можемо стверджувати, що в серіях *in vitro* глюксирен за даними інгібування процесів переокиснення ліпопротеїнів яєчного жовтка, що були контролювані за методом Fe^{+2} -індукованої біохемілюмінесценції, виявляє виразну антиоксидантну активність, перевищуючи за цим показником препарат порівняння мексидол. Серед механізмів такої дії, очевидно, найбільше значення мають гальмування процесів радикалоутворення та здатність молекули субстанції слугувати пасткою вільних радикалів.



Таблиця 1

Залежність параметрів Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції сусpenзії ЛПЖ від концентрації доданого *in vitro* мексидолу, $X \pm Sx$, ($t=37^\circ\text{C}$)

Параметри Fe^{+2} -ініційованої БХЛ	Концентрація мексидолу, моль/л				
	0 контроль	10^{-7}	10^{-6}	10^{-5}	10^{-4}
	n=18	n=6	n=4	n=4	n=5
Інтенсивність повільного спалаху I_2 , ум. од.	$82,77 \pm 7,0$	$91,3 \pm 8,1$ $p > 0,05$	$80,5 \pm 8,0$ $p > 0,05$	$69,2 \pm 5,88$ $p > 0,05$	$75,44 \pm 7,3$ $p > 0,05$
Площа світлосуми реакції БХЛ S, імп	12110 ± 860	11605 ± 615 $p > 0,05$	9290 ± 800 $p < 0,05$	9120 ± 815 $p < 0,05$	10970 ± 880 $p > 0,05$

p<0,05 - статистично вірогідно у порівнянні з контролем, виконаним за умов відсутності мексидолу.

Таблиця 2

Залежність параметрів Fe^{+2} -ініційованої біохемілюмінесценції сусpenзії ЛПЖ від концентрації доданого *in vitro* гліоксирену, $X \pm Sx$, ($t=37^\circ\text{C}$)

Параметри Fe^{+2} -ініційованої БХЛ	Концентрація гліоксирену, моль/л				
	0 контроль	10^{-7}	10^{-6}	10^{-5}	10^{-4}
	n=18	n=5	n=4	n=6	n=7
Інтенсивність повільного спалаху I_2 , ум. од.	$82,77 \pm 7,0$	$69,1 \pm 2,2$ $p < 0,05$	$68,0 \pm 2,1$ $p < 0,05$	$68,2 \pm 2,4$ $p < 0,05$	$68,1 \pm 2,2$ $p < 0,05$
Площа світлосуми реакції БХЛ S, імп	12110 ± 860	10779 ± 651 $p > 0,05$	10120 ± 712 $p < 0,05$	9628 ± 926 $p < 0,05$	9248 ± 726 $p < 0,05$

p<0,05 - статистично вірогідно у порівнянні з контролем, виконаним за умов відсутності гліоксирену.

вання процесів радикалоутворення та здатність молекули субстанції слугувати пасткою вільних радикалів.

ЛІТЕРАТУРА

- Доклінні дослідження лікарських засобів / За ред. чл.-кор. АМН України О.В.Стефанова. - К.: Авіцена, 2001. - С. 292-307, С.74-97, С.196-203, С.272-283.
- Конторщикова К.Н. Перекисное окисление липидов в норме и патологии: Учеб. пособие. - Н.Новгород, 2000. - 24 с.
- Лапач С.Н., Чубенко А.В., Бабич П.Н. Статистические методы в медико-биологических исследованиях с использованием Excel. - К.: МОРИОН, 2000. - 320 с.

- Шевцов И.И., Торянік Е.Л., Березняков В.І., Колісник С.В. // Клінічна та експериментальна патологія. - Чернівці. - 2005. - Т. IV, №4. - С.83-85.
- Bors W, Michel C. // Ann. N. Y. Acad. Sci. - 2002. - Vol.957. - P.57-69.
- Caliskan-Ergun B., Sukuroglu M., Coban T. // J. Enzyme Inhib. Med. Chem. - 2008. - N.2. - P.225-229.
- Pinhero R., Gopinadhan-Paliyath G., Paliyath G. // Food Biotechnology. - 2001. - N.15 (3). - P. 179-192.
- Torres J.L., Varela B., Garcia M.T. // J. Agric. Food Chem. - 2002. - Vol.50. - N.26. - P.7548-7555.

Надійшла 22.04.2008р.

И.И. Шевцов

Антиоксидантная активность глиоксирена в опытах *in vitro*

В экспериментах *in vitro* исследованы антиоксидантные свойства нового потенциального диуретика "глиоксирен" методом Fe^{+2} -инициированной биохемилюминесценции на модельной системе липопротеинов желтка куриного яйца (ЛПЖ). Установлено, что глиоксирен по данным ингибирования процессов переокисления ЛПЖ проявляет заметную антиоксидантную активность, превышая по этому показателю препарат сравнения мексидол. Среди механизмов такого действия, очевидно, наибольшее значение имеют торможение процессов радикалообразования и способность молекулы субстанций служить ловушкой свободных радикалов. Полученные результаты важны для понимания механизмов сопутствующих антиэкседативного и антигипоксического эффектов.

Ключевые слова: глиоксирен, липопротеины желтка яйца, биохемилюминесценция, антиоксидантная активность

1.1. hevtsov

Antioxydative activity of glyoxiren in experiences *in vitro*

In experiments *in vitro* are investigated antioxydative properties new potential diuretic "glyoxiren" by a method Fe^{+2} -initiated biochemiluminescence on modelling system lipoproteins a yolk of an egg (LPY). It is established, that glyoxiren according to inhibition of processes oxidation LPY shows appreciable antioxydative activity, exceeding on this parameter a preparation of comparison "mexidol". Among mechanisms of such action, obviously, greatest value have braking processes making of radicals and ability of a molecule of a substance to serve as a trap of free radicals. The received results are important for understanding of mechanisms accompanying antiexudative and antihypoxic effects.

Key words: glyoxiren, lipoproteins a yolk of an egg, biochemiluminescence, antioxydative activity

Відомості про авторів:

Шевцов Ігор Іванович, доцент кафедри патологічної фізіології НФаУ.

Адреса для листування:

Шевцов Ігор Іванович, 61002, м. Харків, вул. Мельникова, 12, кафедра пат. фізіології НФаУ. Тел.: (057) 706-30-66