

## ВЛИЯНИЕ ЭФФЕКТОРОВ ФИТОЭКСТРАКЦИИ НА ПОВЫШЕНИЕ ПОГЛОЩЕНИЯ И ВЫНОСА СВИНЦА КУЛЬТУРОЙ *BRASSICA NAPUS L.*

**М.Т. Койгельдинова, М.С. Панин**

Семипалатинский государственный педагогический институт

### **Введение**

Безусловно, одна из перспективных технологий очистки почв является технология фитоэкстракции. Фитоэкстракция – использование растений для удаления, преобразования и стабилизации загрязняющих веществ, локализованных в воде, отложениях или почвах

Для усиления извлечения тяжелых металлов (ТМ) из загрязненных почв растениями применяют так называемые эффекторы фитоэкстракции. Одними из таких эффективных индукторов фитоэкстракции являются органические кислоты и их соли, так называемые хелатообразующие агенты, действующие как транспортные средства для металлов, снижая их токсичность и облегчая поглощение растениями [1].

**Цель исследования** провести сравнительное изучение влияния лимонной, щавелевой кислот и Na-ЭДТА на повышение накопления и выноса свинца растениями *B. napus L.* в условиях модельного загрязнения темно-каштановой почвы.

### **Объекты и методы исследования**

Для опытов были отобраны образцы нормальной среднесуглинистой темно-каштановой почвы пахотного горизонта Семипалатинского Прииртышья Республики Казахстан. Определялись следующие физико-химические показатели данной почвы: содержание гумуса по методу Тюрина со спектрофотометрическим окончанием, pH водной суспензии – потенциометрически, содержание обменных оснований, гранулометрический состав почвы по Качинскому [2], а также оценена буферная устойчивость почвы к загрязнению ТМ по Ильину [3].

Почву предварительно просеивали через сито, с диаметром отверстий 3 мм, тщательно перемешивали и загружали по 1 кг в пластмассовые сосуды. Для моделирования свинцового загрязнения почвы нитрат свинца вносили в почву в дозах 1 ПДК (32 мг/кг) и 3 ПДК (96 мг/кг) [4] на 1 кг воздушно-сухой почвы. Выравнивание фоновым удобрением по азоту не проводилось. Затем почву компостировали в течение 7 дней при комнатной температуре в условиях

полной полевой влагосемкости. Постановка вегетационных опытов проведена по методике Журбицкого [5]. Сбор растений производился через 4 недели. За 7 суток до уборки урожая в почву вносили водные растворы лимонной, щавелевой кислот и Na-ЭДТА в дозах 1, 2, 5, 10 ммоль/кг. Содержание Pb в почвенных и растительных образцах определяли химическим методом по методике Ринькиса с фотоколориметрическим окончанием [6]. Эксперимент осуществлялся в трехкратной повторности. Для характеристики распределения элемента между живым веществом и абиотической средой рассчитан коэффициент биологического поглощения (КБП):

$$\text{КБП} = C_p / C_b,$$

где  $C_p$  – содержание элемента в золе растений,  $C_b$  – валовое содержание элемента в почве

#### Результаты и их обсуждение

По агрохимическим показателям нормальная среднесуглинистая темно-каштановая почва являетсянейтральной ( $\text{pH}=7,11$ ), содержание гумуса – 2,57%, физическая глина составляет 15,69%, илистая фракция – 10,2%, ЕКО – 9,63 мг-экв/100г. Степень буферности почвы к загрязнению ТМ по указанным физико-химическим показателем является средней.

Общее содержание Pb в исходной почве составило 22 мг/кг. Это в 2,2 раза больше кларка элемента в почве (10 мг/кг), в 1,4 раза больше кларка в литосфере (16 мг/кг), в 1,5 раза меньше ПДК (32 мг/кг).

С увеличением уровня загрязнения общее содержание свинца возрастало относительно исходной почвы, при свинцовом загрязнении почвы в 2 и 5 раз (таб. 1).

В незагрязненной почве свинец довольно прочно закреплен почвенными компонентами, только 3,02 % элемента от общего количества находится в обменной форме. Относительное содержание элемента в вариантах с раздельным внесением свинца в почву увеличивалась от  $Pb_{\text{вал.}}$  к  $Pb_{\text{кисл.}}$ : минимальный уровень загрязнения (1 ПДК) – от 0,06 до 19,1 %, средний (3 ПДК) – от 0,03 % до 28,0 %,

Таблица 1  
Содержание форм соединений Pb в темно-каштановой почве, мг/кг

Вариант	Формы соединений			Валовое содержание
	1	2	3	
Фон	$0,03 \pm 0,002$	$0,66 \pm 0,03$	$1,20 \pm 0,05$	$22,0 \pm 1,32$
<b>Моноэлементное загрязнение</b>				
Pb 1 ПДК	$0,03 \pm 0,002$	$0,73 \pm 0,03$	$10,0 \pm 0,51$	$52,4 \pm 3,66$
Pb 3 ПДК	$0,04 \pm 0,003$	$2,12 \pm 0,07$	$32,9 \pm 2,01$	$117,5 \pm 6,70$

Примечание. 1 – водорастворимая форма ( $H_2O$ ), 2 – обменная форма ( $CH_3COONH_4$  с pH 4,8), 3 – кислоторастворимая форма (1 н. раствор HCl).

\* Среднее значение±стандартное отклонение

Изменение содержания форм соединений свинца при свинцовом загрязнении темно-каштановой почвы происходило следующим образом: свинец довольно хорошо закреплялся почвой и лишь малая часть этого поллютанта, была, представлена водорастворимыми формами.

Полученные данные свидетельствуют, что для данного элемента характерна более низкая подвижность в почве и накопление в формах недоступных для поглощения растениями.

Согласно многочисленным литературным источникам [7, 8] известно, что в условиях избыточного содержания свинца в почве данный металл по своей природе может в значительной степени поглощаться корнями, но лишь незначительная его часть способна к транслокации в побеги. В связи с этим возможность усиления поглощения металлов, особенно в пожинаемой биомассе, в результате воздействия хелатообразующих соединений особенно актуально для свинца.

Обнаружено, что в условиях свинцового загрязнения почвы в дозе 32 мг/кг наиболее эффективным среди рассматриваемых эффекторов фитоэкстракции является Na-ЭДТА (рис.1). Так в результате, внесения Na-ЭДТА в дозе от 1 до 10 ммоль/кг концентрация Pb в побегах *B. napus L.* находилась в интервале от 14,1- 105 мг/кг. При этом достоверно значимое превышение относительно варианта без внесения агента (6,4 мг/кг) составило в 2,2 - 16 раз.

В случае воздействия лимонной кислоты (ЛК) в аналогичных условиях было установлено в среднем в 1,6 раза достоверное увеличение содержания Pb в побегах в дозах 5 и 10 ммоль/кг, что составило 9,8 мг/кг и 10,6 мг/кг соответственно. Аналогичные дозировки щавелевой кислоты (ЩК) в условиях свинцового загрязнения почвы в дозе 32 мг/кг обусловили больший поток Pb в побеги. Так, эффект поглощения Pb надземной массой *B. napus L.* возрастал в среднем в 3,5 раза по сравнению с вариантом без внесения агента, что составило 18,9 мг/кг и 25,3 мг/кг соответственно. Общей тенденцией в поглощении Pb побегами как для ЛК и ЩК было сравнительно незначительное стимулирование накопления в дозе 1 и 2 ммоль./кг.

Аналогичный эффект максимального усиления аккумуляции Pb в побегах *B. napus L.* при действии Na-ЭДТА установлен в условиях повышения свинцовой нагрузки на почву до 96 мг/кг. Внесение Na-ЭДТА в дозах от 1 до 10 ммоль/кг обусловило увеличение концентрации Pb в надземной массе от 52,4 до 208 мг/кг (максимум накопления в дозе 5 ммоль/кг). При

в этом превышение относительно варианта без внесения агента (16,6 мг/кг) составило в 3,2 - 12,5 раза. Как видно из рис.2, менее эффективной среди рассматриваемых хелатообразующих соединений оказалась лимонная кислота. Исследованиями установлено, что добавление ЛК в максимальной степени увеличивало содержание Pb в надземной биомассе *B. napus L.* только до 3,5 раза относительно варианта без внесения агента, а при внесении ЩК – до 5 раз.

Общей тенденцией в условиях свинцовой нагрузки на почву в дозе 3 ПДК для всех используемых в эксперименте хелатообразующих агентов было то, что пик накопления Pb в побегах приходился на дозу 5 ммоль/кг. Однако, следует заметить, что превышение содержания Pb в побегах при добавлении Na-ЭДТА в дозе 5 ммоль/кг относительно дозировки в 2 ммоль/кг была незначительной и составило примерно в 1,28 раза. Поэтому использование дозы Na-ЭДТА в дозе 2 ммоль/кг в целях усиления транслокации Pb в побеги из загрязненной данным металлом почвы (96 мг/кг) считаем вполне достаточной.

Мы полагаем, что в технологии индуцируемой фитоэкстракции необходимо стремиться использовать, возможно, меньшие дозировки хелатообразующих соединений в целях обеспечения безопасности от вторичного загрязнения окружающей среды.

Расчет величин КБП в условиях минимальной свинцовой нагрузки на почву (32 мг/кг) показал, что наибольшие их значения для побегов зафиксированы при использовании Na-ЭДТА (от 2 до 10 ммоль/кг), затем ЩК (5 и 10 ммоль/кг) (рис.3). Согласно градации Перельмана в данных вариантах Pb для побегов *B. napus L.* относится к сильно накапляемым элементам. Причем для них характерно базипетальное распределение Pb, т.е. образуемые комплексы хелатообразующий агент – Pb больше накапливались в надземной биомассе.

В остальных вариантах опыта Pb, как правило, для побегов и корней *B. napus L.* также относился к группе сильно накапляемых элементов. Исключение составили варианты ЛК 2 ммоль/кг и ЩК 1 и 2 ммоль/кг для побегов *B. napus L.*, где Pb по значениям КБП является элементом слабого накопления и среднего захвата.

В вариантах опыта свинцового загрязнения почвы в дозе 96 мг/кг Pb за некоторым исключением для побегов и корней *B. napus L.* относился к ряду сильно накапляемых элементов.

При этом в случае Na-ЭДТА от 2 до 10 ммоль/кг выявлен наиболее интенсивный процесс биоконцентрирования свинца в побегах, где величины КБП находились в интервале 5,66-7,06 (рис.4).

При использовании хелатообразующих агентов в технологии индуцируемой фитоэкстракции на территории, загрязненных свинцом большое

значение имеет прогнозирование их эффективности по показателям выноса свинца с надземной массой *B. parviflora* L.

Как видно, из рис.5 из изучаемых эффекторов фитоэкстракции в целях максимального выноса свинца из почв, загрязненных данным металлом в дозе 32 мг/кг можно рекомендовать Na-ЭДТА в дозе 2 ммоль/кг. При усилении свинцовой нагрузки на почву до 96 мг/кг в районах с минимальным количеством осадков можно использовать Na-ЭДТА в дозе 5 ммоль, в противном случае целесообразно внесение Na-ЭДТА в дозе 2 ммоль/кг.

#### **Выводы:**

1.При свинцовом загрязнении темно-каштановой почвы Pb довольно хорошо закрепляется почвой, и лишь малая часть этого поллютента, представлена водорастворимыми формами. При этом установлено, что для данного элемента характерна низкая подвижность в почве и накопление в формах недоступных для поглощения растениями.

2.Установлено, что исследуемые в опыте хелатообразующие соединения – лимонная кислота, щавелевая кислота и Na-ЭДТА в различной степени стимулировали процесс фитоэкстракции свинца. Поглощение свинца имело свои особенности: наиболее эффективной при воздействии Na-ЭДТА, наименее при воздействии лимонной и щавелевой кислоты.

3.В условиях минимальной свинцовой нагрузки на почву (32 мг/кг) значительное усиление аккумуляции свинца в побегах *B. parviflora* L. была выражена на вариантах с применением Na-ЭДТА в дозе 2 ммоль/кг, где отмечено превышение концентрации Pb в побегах относительно варианта без его внесения в 13 раз.

4.В условиях повышения свинцовой нагрузки на почву (96 мг/кг) в максимальной степени аккумуляция свинца наблюдалась при внесении Na-ЭДТА в дозе 5 ммоль/кг, затем в варианте Na-ЭДТА в дозе 2 ммоль/кг. В полевых условиях для усиления фитоэкстракции свинца видом *B. parviflora* L. в районах с минимальным количеством осадков можно рекомендовать Na-ЭДТА в дозе 5 ммоль/кг, в противном случае целесообразно внесение Na-ЭДТА в дозе 2 ммоль/кг. Та, повышение концентрации Pb в побегах при внесении Na-ЭДТА в дозе 2 и 5 ммоль/кг составило в 10 и 13 раз соответственно.

#### **ЛИТЕРАТУРА**

- 1.Башмаков Д.И. Эколо-физиологические аспекты аккумуляции и распределения тяжелых металлов у высших растений / Башмаков Д.И., А.С. Лукаткин Саранск: Изд-во Мордов. ун-та, 2009. 236 с.
- 2.Агротехнические методы исследования почв. М.: «Наука»; 1975. 656 с.
- 3.Ильин В.Б. Оценка буферности почв по отношению к тяжелым металлам// Агротехника. 1995. № 10. С. 119- 113.

4. Kloke A. Richtwerte 80. Orientirungsdaten fur tolerierbare einiger Elemente in Kulturboden // Mittailungen des VDLUFA. 1980. Bd. II. N. 1-3. S. 9.
5. Журбицкий З.И. Теория и практика вегетационного метода. М.: «Наука», 1968. 263 с.
6. Ринькис Г.Я. Методы ускоренного колориметрического определения микроэлементов биологических объектов. Рига: Зинатне, 1987. 175 с.
7. Алексеев Ю.В. Тяжелые металлы в почвах и растениях. Л.: Агропромиздат, 1987.142 с.
8. Кабата-Пендиас А. Микроэлементы в почвах и растениях / А. Кабата-Пендиас, Х. Пендиас. – М.: «Мир», 1989. – 439 с.

### *Түйіндеме*

Мақалада 1 және 3 ШРК шамада топыракқа қоргасын жүктемесі жағдайларында өсірілген *Brassica napus L.* қоргасының фитоэкстракциясы бойынша мәліметтер берілген. Қарастырылып отырган хелат түзуші агенттерден бүршіктерге Na-ЭДТА 2 ммоль/кг шамасында (қоргасындық ластану 1 МРК шамасында) және Na-ЭДТА 2 және 5 ммоль/кг шамасында (қоргасындық ластану 3 ШРК шамасында) қоргасының транслокациясы процесін қарқынды түрде күшейтті.

### *Resume*

In article the data on induced phytoextraction lead by a rape summer (*B* is presented. *Napus L.*), grown up in the conditions of lead loading on soil in a dose 1 and 3 maximum concentration limits. From all considered chelating agents process of a translocation of lead in runaways Na-EDTA in a dose of 2 mmol /kg (lead pollution in a dose a maximum concentration limit) and Na-EDTA in a dose of 2 and 5 mmol / kg ( lead pollution in a dose three maximum concentration limits) most intensively strengthened.

УДК 576.8 + 577.462

## **ВЛИЯНИЕ ИОНОВ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ НА УРОВЕНЬ ОКИСЛИТЕЛЬНЫХ ПОВРЕЖДЕНИЙ ДНК**

**Ж.К. Масалимов, А.О. Дашибай**

Евразийский национальный университет им. Л.Н. Гумилева, г. Астана

Одним из наиболее значимых генотоксических факторов окружающей среды, действующих на биологические молекулы, являются активные формы кислорода (АФК). Активные формы кислорода (перекись водорода,