## ВЛИЯНИЕ ИОННОГО СОСТАВА ППК НА СОСТОЯНИЕ ПОЧВЕННЫХ КОЛЛОИДОВ РАЗЛИЧНЫХ ПО ГЕНЕЗИСУ ПОЧВ

Т.В. Шнее<sup>1</sup>, С.Э. Старых<sup>1</sup>, Т.А. Фёдорова<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Кафедра физической и органической химии РГАУ-МСХА им. К.А. Тимирязева ул. Тимирязевская, 49, Москва, Россия, 127550

<sup>2</sup>Кафедра ландшафтной архитектуры и дизайна Российский университет дружбы народов ул. Миклухо-Маклая, 8/2, Москва, Россия, 117198

Плодородие почвы зависит в той или иной мере от величины, характера и состава ППК, что в конечном итоге определяет величину получаемого урожая. От состава находящихся в ППК обменных ионов зависят физические, физико-химические свойства почвы, взаимосвязь между почвой и растением, производительность почвы.

**Ключевые слова:** почвенный поглощающий комплекс, электрокинетический потенциал (*ζ*-потенциал), почвенный коллоид, коагулирующая сила, обменный ион, емкость поглощения.

Большая роль в поглотительной способности почв отводится почвенным коллоидам. В зависимости от их состояния во многом определяется само плодородие почвы. Важнейшие свойства почвы — водопроницаемость, влагоемкость, набухаемость, структура, рН почвенного раствора и другие — определяются соотношением между адсорбируемыми ППК ионами [1]. Благодаря разнообразию природных условий и особенностям почвообразовательного процесса состав обменных катионов различных почвенных типов неодинаков.

Настоящая работа посвящена изучению величины электрокинетического потенциала (дзета-потенциала) [2] различных по генезису почв как фактора, отражающего влияние состава ионов почвенного раствора на состояние почвенных коллоидов.

Объектами данного исследования были:

- 1) дерново-среднеподзолистая среднесуглинистая почва учебного хозяйства «Михайловский», Московская область (опыт И.С. Шатилова (контроль)) [3];
- 2) почвы каштановой зоны опытной сельскохозяйственной станции Волгоградской области светло-каштановая почва, светло-каштановая слабо-солонцеватая почва и солонец автоморфный каштановый.

Некоторые свойства этих почв представлены в табл. 1.

Дерново-подзолистая почва характеризуется низкими значениями pH — 3,70—4,65, вниз по профилю его величина несколько увеличивается, но остается сильно кислой.

Таблица 1
Некоторые коллоидно-химические свойства исследуемых почв

| Почва  | Горизонт,<br>глубина, см  | рН<br>(водный)  | Емкость<br>катионно-<br>го обмена<br>(мг-<br>кв/100 г) | Na, %<br>ot<br>EKO      | æ 10 <sup>4</sup> ,<br>См/м     | ξ-потен-<br>циал, (-) мВ   | T 10 <sup>10</sup> ,<br>см <sup>2</sup> сек /<br>г* | R 10 <sup>5</sup><br>См**            |
|--|---|---|--|-------------------------|---------------------------------|--|---|--------------------------------------|
| Дерново-<br>подзолистая<br>среднесугли-<br>нистая                            | A <sub>nax</sub> 0—28<br>A <sub>2</sub> /B 28—34<br>B <sub>1</sub> 34—57<br>B <sub>2</sub> 57—90<br>C 90— | $3,70 \pm 0,10$ $4,13 \pm 0,12$ $4,65 \pm 0,11$ $4,25 \pm 0,12$ $3,34 \pm 0,11$ | 14,40<br>10,90<br>12,00<br>13,90<br>13,40              | HeT<br>—<br>—<br>—<br>— | 1,8<br>2,1<br>2,1<br>1,9<br>1,7 | $12,25 \pm 0,58$ $14,15 \pm 0,60$ $14,97 \pm 0,61$ $15,00 \pm 0,55$ $13,67 \pm 0,56$ | 1,17<br>1,10<br>0,91<br>0,88<br>1,13                | 2,65<br>0,99<br>1,20<br>1,32<br>1,31 |
| Светло-<br>каштановая  | A <sub>nax</sub> 0—32<br>B <sub>1</sub> 33—42<br>B/C55—65   | $7,28 \pm 0,12$<br>$7,36 \pm 0,11$<br>$8,65 \pm 0,12$                           | 37,0<br>25,2<br>24,1                                   | нет<br>0,8<br>1,12      | 2,7<br>3,6<br>3,9               | $8,40 \pm 0,75$<br>$17,33 \pm 0,83$<br>$16,25 \pm 0,77$                              | 22,61<br>6,25<br>3,56                               | 6,21<br>2,30<br>2,01                 |
| Светло-<br>каштановая<br>слабо солон-<br>цеватая лег-<br>ко-сугли-<br>нистая | A <sub>nax</sub> 0—25<br>B <sub>1</sub> 26—41<br>B/C52—62   | $7,38 \pm 0,11$<br>$7,78 \pm 0,11$<br>$8,65 \pm 0,10$                           | 28,7<br>34,1<br>31,9                                   | 5,2<br>6,1<br>4,9       | 2,9<br>3,9<br>4,4               | $18,26 \pm 0,85  23,93 \pm 0,75  18,45 \pm 0,70$                                     | 19,64<br>2,15<br>2,90                               | 6,12<br>1,25<br>1,94                 |
| Солонец автоморфный каштановый, сред-  | A <sub>1</sub> 0—10<br>B <sub>1</sub> 10—27<br>B/C 62—  | $8,06 \pm 0,06$<br>$8,34 \pm 0,08$<br>$8,72 \pm 0,08$                           | 47,2<br>54,1<br>42,3                                   | 22,1<br>30,7<br>31,1    | 3,7<br>4,9<br>3,9               | $38,74 \pm 1,25$<br>$47,81 \pm 1,30$<br>$46,54 \pm 1,15$                             | 1,82<br>0,95<br>0,81                                | 1,45<br>0,82<br>0,76                 |

<sup>\* —</sup> Т — коэффициент фильтрации; \*\* — средний радиус пор.

Содержание водородных ионов колеблется в пределах  $10^{-4}$ — $10^{-5}$  моль/л. Емкость катионного обмена исследуемых почв невелика, вниз по профилю она практически не изменяется. Содержание гумуса в верхнем горизонте составляет 2,14%, вниз по профилю резко уменьшается — 0,65—0,21%. Минералогический состав дерново-подзолистой почвы по результатам термического анализа представлен большим количеством кварца и полевого шпата. Глинистые минералы выражены слабо, представлены вермикулитом и А1-монтмориллонитом. Это сказывается на содержании коллоидной фракции данных почв, где ППК практически не содержит хорошо набухающих минералов, органические коллоиды, вследствие высокого содержания в почвенном растворе ионов водорода, слабо диссоциируют на ионы, то есть в данных почвах не создается условий для создания повышенного заряда ППК.

В дерново-подзолистых почвах обменными ионами являются ионы водорода и алюминия. По своему коагулирующему действию эти ионы обладают наибольшей коагулирующей силой, то есть они более других ионов способны снижать заряд почвенных коллоидов, что и подтверждается нашими исследованиями. О величине заряда ППК можно судить по величине электрокинетического потенциала почвенной суспензии. Величины дзета-потенциала невелики и практически одного порядка — 12—14 мВ. Удельная электрическая проводимость, по которой можно судить о концентрации почвенного раствора, низкая и практически одинаковая по всему профилю дерново-подзолистой почвы — 1,8—2,1 ·10<sup>-4</sup> см/м.

Величина дзета-потенциала и самого ППК невысока вследствие высокого содержания ионов водорода в почвенном растворе. Ионы водорода в составе ППК дерново-подзолистой почвы занимают места, которые могли бы в иных условиях занимать ионы кальция или магния, обеспечивая почве лучшие физико-химические свойства. Двухвалентные ионы кальция и магния по своим коагулирующим свойствам уступают катиону водорода, и при их незначительном количестве, на что указывает емкость поглощения, не оказывают большого влияния на заряд почвенных коллоидов и всего ППК в целом. Таким образом, дерново-подзолистые почвы, вследствие невысокого заряда ППК, не способны адсорбировать и удерживать ионы из почвенного раствора, тем самым создавая условия для невысоких в агрономическом отношении свойств.

По результатам термического анализа в зоне каштановых почв преобладают хорошо набухающие смешанно-слойные минералы группы монтмориллонита, причем в засоленных почвах их содержание возрастает, особенно в горизонте  $B_1$ . Минералы группы монтмориллонита представлены магнезиальной разностью — сапонитами.

Светло-каштановая почва — зональная почва Волгоградской области, наиболее плодородная. pH верхних горизонтов — нейтральный, вниз по профилю увеличивается и в горизонте B/C становится щелочным. Емкость катионного обмена выше по сравнению с дерново-подзолистой почвой в 2—3 раза. Также выше и значения удельной электрической проводимости, что указывает на повышение концентрации почвенного раствора.

В составе обменных катионов появляются ионы натрия. В верхнем горизонте его практически нет, а горизонте  $B_1$  его содержание составляет 0,8% от ЕКО, в горизонте B/C - 1,12%.

Дзета-потенциал светло-каштановой почвы находится в пределах его критических значений (18—23 мВ): для верхнего пахотного горизонта он даже ниже, чем в дерново-подзолистой почве, и составляет 8,40 мВ. Это можно объяснить более высокой концентрацией почвенного раствора, содержанием и состоянием органических коллоидов и нейтральной реакции среды, где органическое вещество представлено в виде ионов.

В горизонте  $B_1$  величина электрокинетического потенциала достигает 17,33 мВ, вниз по профилю его величина увеличивается, как и рН, так и удельная электрическая проводимость.

Светло-каштановая почва обладает хорошими фильтрационными свойствами. При таких значениях дзета-потенциала коллоиды почвы коагулируют, объединяясь в крупные агрегаты, тем самым создавая хорошую почвенную структуру. Об этом свидетельствуют достаточно высокие значения коэффициента фильтрации и среднего радиуса пор.

Зона каштановых почв находится в регионе, где создаются условия для солонцового процесса — повышенная минерализация грунтовых вод, при значительном содержании солей натрия, выпатной режим и так далее.

Нами исследовалось два типа засоленных почв — светло-каштановая слабо солонцеватая легко-суглинистая и солонец автоморфный каштановый.

Светло-каштановая слабо солонцеватая почва по своим свойствам мало отличается от зональной почвы: рН водной вытяжки верхнего горизонта практически нейтральный вниз по профилю несколько увеличивается. Сумма обменных катионов несколько выше, причем содержание ионов магния практически в 2 раза выше, чем кальция. В составе обменных катионов появляется значительное содержание ионов натрия — 6,1% от ЕКО. Несколько повышается значение удельной электрической проводимости, но она остается в тех же пределах, что и в зональной почве.

Катионный состав почвенного раствора несколько изменяется — кроме двухвалентных катионов кальция и магния появляется одновалентный катион натрия, который обладает меньшей коагулирующей способностью.

Входя в состав обменных ионов почвенного поглощающего комплекса, он менее других обменных ионов понижает величину дзета-потенциала почвенных частиц. Это отражается на свойствах исследуемой почвы. Величина дзета-потенциала повышается, особенно в горизонте  $B_1$ , где она составляет 23,93 мВ, что находится в переходном пределе коагулированных и устойчивых золей почвенных коллоидов.

В верхнем пахотном горизонте коэффициент фильтрации и средний радиус пор остаются практически такими же как и в зональной почве. Значение дзетапотенциала этого горизонта еще не превышает критической величины. В горизонте В<sub>1</sub>, при несколько повышенном значении заряда, коллоиды почвы начинают переходить в более устойчивое состояние, что приводит к разрушению почвенных агрегатов и увеличению степени дисперсности. Это сопровождается уменьшением среднего радиуса пор и ухудшением фильтрационных свойств. Так, средний радиус пор в горизонте В<sub>1</sub> уменьшается практически в 2 раза по сравнению со светлокаштановой почвой. Вследствие этого ухудшаются и фильтрационные свойства почвы — коэффициент фильтрации уменьшается почти в три раза. Такая же зависимость наблюдается и для нижних горизонтов светло-каштановой легко солонцеватой почвы.

Таким образом, по результатам исследований можно сделать вывод, что состояние почвенных коллоидов существенно влияет на физико-химические свойства почвы. Наиболее заметны эти изменения в солонцовых почвах. рН равновесных растворов солонцов примерно на единицу выше, чем соответствующих горизонтов зональной светло-каштановой почвы. Почти в 2 раза по сравнению с зональной почвой увеличивается емкость катионного обмена и в иллювиальном горизонте составляет 54,1 мг-экв/100 г почвы. В исследуемом солонце отмечается высокое содержание ионов натрия — 22,1—31,1% от ЕКО, поэтому данные почвы можно отнести к многонатриевым. Значение удельной электрической проводимости также увеличивается по сравнению с зональной почвой.

Как известно, увеличение концентрации интермицелярной жидкости приводит к уменьшению дзета-потенциала. Кроме самой концентрации на величину дзета-потенциала оказывает значение состав ионов, входящих в почвенный раствор.

Увеличение щелочности в солонцовой почве обусловлено высоким содержанием содовых солей натрия. Высокое содержание карбонат и бикарбонат-ионов

в почвенном растворе уменьшает содержание ионов кальция и магния (так как карбонаты кальция и магния мало растворимы в воде) и увеличивает долю натрия в составе ППК. Карбонат-ионы адсорбируются твердой поверхностью CaCO<sub>3</sub> (в нашем случае MgCO<sub>3</sub>, как преобладающий ион в составе ППК) в качестве потенциалопределяющих, создают повышенный термодинамический потенциал почвенных частиц. В щелочной среде повышается диссоциация кислотных групп органического вещества, приводящее к повышению ионизации.

Все это приводит к повышению плотности заряда поверхности коллоидных частиц солонца, то есть термодинамического потенциала, а повышенное содержание ионов натрия, имеющих наименьшую коагулирующую силу, приводит к повышению дзета-потенциала.

Величина дзета-потенциала солонцовых почв увеличивается по сравнению с зональной светло-каштановой почвой практически в 2,5—3 раза.

При такой значительной величине дзета-потенциала почвенные коллоиды вследствие электростатического отталкивания находятся в устойчивом состоянии, обладая при этом высокой степенью дисперсности.

С величиной дзета-потенциала связаны также и фильтрационные свойства. При высоком значении электрокинетического потенциала почвенные коллоиды не объединены в агрегаты, создают плотную гомогенную массу, обусловливая малые размеры пор, а отсюда и низкую фильтрационную способность.

При низком значении среднего радиуса пор фильтрационная способность почвы резко понижается, что и видно по результатам исследования. Коэффициент фильтрации солонцов составляет  $1,82\cdot 10^{-10}$  см $^2$  сек/г для верхнего горизонта и  $0,95,\ 0,81$  для иллювиального горизонта и горизонта В/С. В связи с этим солонцы обладают самым низким плодородием из изучаемых нами почв.

Таким образом, состав и состояние почвенных коллоидов существенно влияют на свойства почвы. Для дерново-подзолистой почвы, где содержится незначительное количество коллоидной фракции и коллоиды находятся в неустойчивом состоянии, а благодаря присутствию ионов водорода и алюминия в почвенном растворе имеют невысокий дзета-потенциал, отмечается незначительная емкость поглощения и слабые адсорбционные способности ППК.

С увеличением количества коллоидной фракции и увеличением заряда почвенных частиц до критической величины в 18—23 мВ улучшаются физико-химические свойства почвы, увеличивается емкость поглощения, способность к адсорбции ППК почвы, улучшаются ее фильтрационные свойства. С дальнейшем увеличением заряда частиц почвенных коллоидов свойства почвы ухудшаются. Даже при одинаковых значениях таких параметров, как количество органического вещества и содержание кальция почвенного раствора, данная почва переходит в разряд малопродуктивных.

## **ЛИТЕРАТУРА**

- [1] Гедройц К.К. Избр. соч. Т. 1—3. М.: Госизд. с.-х. лит., 1955.
- [2] Шнее Т.В. Изучение коллоидно-химической природы солонцов и их химическая мелиорация: Автореф. дисс. ... канд. биол. наук. М., 2002.

[3] Энергомассообмен в звене полевого севооборота / МСХА. Почв. ин-т им. В.В. Докучаева; А.Г. Замараев, Ю.А. Духанин, Г.В. Чаповская, В.И. Савич, И.С. Шатилов и др. — М.: Агроконсалт, 2004. — Ч. 1. Оптимальные параметры системы почва-растение на дерновоподзолистых почвах с целью получения высоких устойчивых урожаев полевых культур.

## THE INFLUENCE OF ION COMPOSITION OF SOIL-ABSORBING COMPLEX ON SOIL COLLOIDS DIFFERENT ON THE GENESIS OF SOILS

T. Shnee<sup>1</sup>, S. Starich<sup>1</sup>, T. Fedorova<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Department of physical and organic chemistry Russian State Agrarian University — MTAA named after K.A. Timiryazev *Timiryazevskaya str.*, 49, Moscow, Russia, 127550

> <sup>2</sup>Department of landscape architecture and design Russian Peoples' Friendship University Miklukho-Maklaya str., 8/2, Moscow, Russia, 117198

Soil fertility depends to some extent on the nature and composition of soil-поглащающего complex, which ultimately determines the value of the resulting harvest. From the composition of the present in the soil-absorbing complex of ion exchange depend on the physical, physico-chemical properties of soil, the relationship between the soil and the plant, the productivity of the soil.

**Key words:** the soil absorbing complex, electrokinetic potential ( $\zeta$ -potential), soil colloid, coagulation power, ion exchange, the absorption capacity.

## **REFERENCES**

- [1] *Gedrojc K.K.* Izbr. Soch. T. 1—3. M.: Gosizd. s.-h. lit., 1955.
- [2] *Shnee T.V.* Izuchenie kolloidno-himicheskoj prirody soloncov i ih himicheskaja melioracija: Avtoref. diss. ... kand. biol. nauk. M., 2002.
- [3] Jenergomassoobmen v zvene polevogo sevooborota / MSHA. Pochv. in-t im. V.V. Dokuchaeva; A.G. Zamaraev, Ju.A. Duhanin, G.V. Chapovskaja, V.I. Savich, I.S. Shatilov i dr. M.: Agrokonsalt, 2004. Ch. 1. Optimal'nye parametry sistemy pochva-rastenie na dernovo-podzolistyh pochvah s cel'ju poluchenija vysokih ustojchivyh urozhaev polevyh kul'tur.