УДК 543:66.974.434

# Селен в природной воде. Нахождение оптимальных концентраций

© 2013. С. Н. Курсков, к.х.н., в.н.с., О. Ю. Растегаев, д.х.н., начальник отдела, Государственный научно-исследовательский институт промышленной экологии, e-mail: ecovector@sar-ecoinst.org

В статье представлены сведения по наличию селена в различных природных минеральных и органических системах. Особое внимание уделено масс-спектрометрическому методу исследования селена в воде, продуктах питания и в организме человека. Обсуждаются оптимальные концентрации селена.

The article presents the data on presence of selenium in different natural and organic systems. Special attention is paid to the mass-spectrometric method of selenium research in water, food and a human organism. We discuss the optimal concentrations of selenium.

Ключевые слова: селен, эссенциальность, природная вода, биологические объекты, предельно-допустимая концентрация

Keywords: selenium, essentiality, natural water, biological objects, maximum allowable concentration

#### Селен и его биологические функции

Селен (Se) — 34-й элемент Периодической системы элементов Д. И. Менделеева, является химическим «двойником» серы. Se, так же как и сера, образует неорганические соединения, в которых проявляет разную степень окисления: -2(селениды), +4(селениты), +6(селенаты). В природной воде Se существует в этих трёх степенях окисления.

Общеизвестно, что Se — важный антиоксидант, поэтому может служить агентом, способствующим детоксикации реакционноспособных производных кислорода в организме. Также, наряду с антиоксидантным действием, ряд селеноэнзимов обладает и другими видам и биологической активности. Например, защита организма от воздействия соединений ртути, кадмия, мышьяка, теллура, свинца, меди [1]. Se нейтрализует токсическое действие этих элементов.

Очень важной функцией Se является его профилактическая роль, в частности, в снижении возникновения и развития рака мочевого пузыря, лёгких, желудочно-кишечного тракта, развитии коронарных заболеваний, уменьшении частоты пороков в развитии эмбрионов, вызванных мышьяком.

Se активно противостоит таким болезням, как инсульт, инфаркт, сахарный диабет, гипертония, бронхиальная астма, гепатит, СПИД, и многим другим патологиям человека.

Se препятствует процессам старения организма, повышает иммунитет.

#### Биодоступность селена и его соединений

Доказано, что элементарный Se неактивен и не оказывает заметного биологического воздействия на человека; селенат усваивается на 22% лучше, чем селенит, а биодоступность селенсодержащих аминокислот сравнима с таковой у селенита [2].

Плохой биодоступностью обладает Se, содержащийся в мясе, рыбе, продуктах переработки сои и гороха.

Естественно, биодоступность Se водных источников, которые содержат в основном селенаты и селениты, выше, чем у продуктов питания и производимых БАДов. Высокая биодоступность Se водных источников, с одной стороны, явление положительное при малых и оптимальных концентрациях, вместе с этим при больших концентрациях Se вода может оказывать токсическое действие, что ещё раз подтверждает необходимость точного определения Se в питьевых водах.

#### Потребность человека в селене

Определение точного безопасного и достаточного уровня потребления Se человеком является важной и сложной задачей не толь-

70

ко для химии, биологии и медицины, но и для экологии, поскольку диапазон концентраций Se между безопасным и достаточным потреблением весьма узок. Ещё в конце XX века безопасный и достаточный уровень суточного потребления Se был определён и ограничен диапазоном 50–200 мкг. Данный интервал рассчитан по результатам экспериментов, согласно которым большинству млекопитающих для нормального развития требуется около 0,1 мкг Se в 1 г сухой массы пищи. Экстраполяция этих данных на человека, потребляющего около 500 г сухих продуктов в день, даёт нижний безопасный и достаточный предел потребления Se – 50 мкг [3].

Границы области дефицита у человека начинаются от предельно низких значений до 16–21 мкг/сут. Согласно ФАО-ВОЗ, истинно безопасным уровнем потребления Se является приём для взрослых мужчин 40 мкг/сут. Другая методология основана на расчётах Food and Drug Administration правительства США, по этой методике — 70 мкг/сут для взрослых мужчин и 55 мкг/сут — для женщин.

Верхняя граница области безопасного потребления Se определяется на основании эпидемиологических наблюдений за населением избыточных по уровню Se регионов. Было показано, что в ряде мест Латинской Америки при уровнях потребления Se в пище до 400 мкг/сут, каких-либо выраженных неблагоприятных последствий не происходило. Поэтому величина 400 мкг/сут принимается многими исследователями за верхнюю границу области безопасного применения.

В Англии максимально безопасным уровнем потребления Se из любых источников для взрослых мужчин считается доза 450 мкг/сут. В США максимально допустимым уровнем потребления Ѕе признана величина 200 мкг/ сут. В Финляндии, имеющей более весомый опыт использования селенсодержащих БАДов и удобрений, принят уровень потребления Se, отвечающий физиологической потребности, а именно 120 мкг/сут. Исследования, проведённые в Китае, Новой Зеландии и США, позволили выявить интервал суточных доз -9-80 мкг, при котором баланс Se сохраняется [4]. Определён средний интервал величины потребления Se человеком от 20 до 300 мкг/ сут, а с учётом эндемичных районов мира этот интервал расширяется до 11–5000 мкг/сут.

Продолжительность жизни и частота возникновения опухолей у облучённых животных зависели от дозы Se, наиболее значимый эффект дозы Se был выявлен для кры-

сы – 30 мкг/сут, в то время как меньшая или большая дозы Se были менее эффективными.

## Селен в продуктах питания и природной воде

Наше время характеризуется интенсивным ростом внимания населения к проблемам питания. Это стимулирует решение проблем со стороны науки от экологии и медицины до фундаментальных — биологии, химии, физики [5]. В России в последнее время заметен дефицит не только витаминов, но и ряда микроэлементов в питании, что приводит к развитию многих заболеваний. Одной из основных причин ослабления организма к неблагоприятным факторам среды является недостаточная обеспеченность организма, прежде всего микроэлементами.

Дефицит Se у животных, птиц и человека проявляется в виде специфических селендефицитных заболеваний.

Глубокий дефицит Se у человека связывают с развитием болезни Кашина-Бека и болезни Кешана. Географическое распространение этой патологии однозначно коррелирует с особенностями геохимического статуса Se. В некоторых провинциях Китая распространены такие «селензависимые» болезни. Другой страной, поражённой дефицитом Se, являлась Финляндия до начала государственной программы обогащения почв Se.

В России случаи болезни Кешан отмечаются в Бурятии, Иркутской и Читинской областях, характеризуемых крайне низкими уровнями Se в почвах. А «субоптимальный» статус Se способен привести к снижению общей противоопухолевой, противоинфекционной резистентности организма и устойчивости к стрессам. В этих областях могут быть выявлены категории людей, обеспеченность которых Se оказывается значительно ниже среднего уровня.

Достаточно эффективно в последнее время проводятся исследования по определению и нахождению микроэлементов в продуктах питания и природной воде с использованием современных методов, таких как масс-спектрометрия индуктивно-связанной плазмы, атомно-абсорбционного и нейтронно-активационного методов анализа [6 – 8].

Колебания содержания микроэлемента Se в продуктах питания достаточно широки, например: в пшенице (в зависимости от места произрастания) -4-21400 мкг/кг; в мясных -100-1500 мкг/кг; 10-300 мкг/кг в молочных продуктах.

Предельно-допустимые концентрации (ПДК) веществ и химических элементов вводились как нормирующие показатели во многих странах. Единые ПДК были введены в своё время в СССР, а затем и в России. Если посмотреть в прошлое, то допустимое содержание Se в питьевых водах менялось не раз – ограничивалось ГОСТ 2874-73 «Вода питьевая» на уровне не выше 1 мкг/л. В последующих стандартах ПДК увеличена до значения 10 мкг/л. По ГОСТ 13273-88 в питьевых минеральных водах ПДК Se уже составляла 50 мкг/л. Такая же величина предусмотрена ДСТУ878-93 и ГСТУ42.10-02-96 в Украине. Эти концентрации считаются приемлемыми для природных, не подверженных загрязнению минеральных питьевых вод.

Специалисты ВОЗ рекомендуют употреблять с водой не более 10% Se от максимально допустимого уровня потребления, принятого для человека, — 200 мкг/сут. Если исходить из этой рекомендации, то понятно, что два литра воды в день с ПДК 10 мкг/л и дадут 20 мкг (искомые 10%). Но почему-то не учитывается, что большинство стран, в том числе и Россия, находятся в зоне с дефицитом селена в почве и соответственно в продуктах питания. Не понятна и рекомендация — 10% «водного» селена и не более того. При такой рекомендации, не получив необходимого селена с продуктами питания, нам не рекомендовано добирать недостающий селен из воды.

Необходимо отметить, что в России на сегодня приняты два значения ПДК в воде по Se: одно из которых задействовано в перечне рыбохозяйственных нормативов ПДК – 2 мкг/л, другой показатель – 10 мкг/л, определяет ПДК Se водных объектов хозяйственно-питьевого и культурно-бытового водопользования. В ряде европейских стран величина ПДК для Se – 10, а в США -50 мкг/л. Хотя из научной литературы можно узнать, что диапазон концентраций Se в природных водах варьирует значительно – от сотых долей микрограмма в литре до 9000 мкг/л. Считается, и это оправдано, что большая часть природных источников бедна Se. Вероятно, это привело многих исследователей к выводу, что природная вода играет незначительную роль в формировании селенового статуса растений, животных и человека. Так, среднее содержание Se в речной воде определено в 0,2 мкг/л. В родниках, скважинах и солёных озёрах Se несколько больше [5].

Совершенно не ясны и практически не учтены в ПДК химических элементов последствия совместного воздействия на человека, а тем более

их токсичных соединений. А учесть все возможные комбинации совместного воздействия токсичных и эссенциальных элементов, находящихся в самых разных концентрациях, практически невозможно, поскольку достаточно изученными можно признать антагонистические взаимодействия Se с мышьяком, свинцом, оловом, теллуром, медью и цинком [5].

Концентрация Se в сыворотке крови человека ниже 45 мкг/л считается опасно низкой, т. к. это может провоцировать развитие опухолей у человека. А концентрация Se в питьевой воде выше 10 мкг/л считается опасной для потребления. Уже такое сравнение показывает, что ПДК Se в питьевой воде требует пересмотра в сторону повышения.

К сожалению, пока в России сложилась практика указывать на этикетках продаваемых минеральных вод только макроэлементы. А такие элементы, как бериллий, мышьяк, таллий, и ряд других, которые присутствуют в минеральных источниках иногда в количествах, превышающих их ПДК, не указываются на этикетках.

Можно констатировать, что в России имеются нормы ПДК для питьевой воды, и порой даже более жёсткие, чем в других странах, но этими нормативами «благополучно» пренебрегают, когда дело касается микроэлементов — опасных и эссенциальных.

Рынок и современные научные знания о питьевой воде и микроэлементах, присутствующих в ней, в России, по крайней мере, вошли в противоречие, и рынок «терпит» победу.

Всё это свидетельствует о низкой культуре в понимании важности знания минерального состава природных вод. Интерес населения к экологическим проблемам удовлетворяется таким нездоровым образом, что негативная или позитивная оценка даётся порой без каких-либо объяснений и ссылок на компетентные источники информации, научные исследования. Эта информация нервирует и вызывает ненужные стрессы у значительной части населения, следящей за своим здоровьем.

#### Токсичность селена

При всех положительных функциях Se для физиологии человека нельзя не сказать и о его токсичности.

Первые сведения о Se были связаны с проявлением его токсичности. Ещё в XIII веке, путешествуя по Тибету, Марко Поло писал об отравлении лошадей при поедании местной травы. А в XVI веке отравления человека и животных были отмечены в Колумбии.

Степень токсичности соединений Se в значительной мере коррелирует с их биодоступностью, наиболее опасны водорастворимые окисленные неорганические формы, менее токсичны – восстановленные малорастворимые формы Se. Хронический селеноз развивается при потреблении умеренно повышенного количества Se в течение нескольких недель или месяцев. В таких районах потребление составляет не ниже 5000 мкг/сут. Вместе с этим следует признать, что токсичность Se, находящегося в природных водах, должна зависеть не только от концентрации и степени окисления водорастворимых форм Se, но и от концентраций других элементов, находящихся в воде, и прежде всего серы, которая в природных водах находится в основном в виде сульфат ионов. Причём в природных водах соотношение S-Se, всегда показывает огромное преобладание S над Se. На один атом Se в воде приходятся десятки тысяч атомов S – это тоже может играть важную роль в спасении человека от токсического действия Se.

K настоящему времени достаточно известными являются пары и триады Ca-(Sr-Ba), Zn-(Cd-Hg), S-Se.

В районах с повышенным содержанием в почвах Se, переходящего в растения, наблюдается специфическое отравление этим элементом (алкалоз). Однако внесение элементарной серы или сульфата кальция в почвы с тем же содержанием Se уменьшило содержание Se в выращенном на этих почвах зерне с 12000 до 4000 мкг/кг. А при концентрации в зерне Se около 12000 мкг/кг поедающие его животные через несколько месяцев погибали.

Таким образом, очень важным является относительное содержание S и Se в питьевой воде, т. к. одна и та же концентрация Se (при малом содержании или отсутствии S) будет токсичной, а в другом — не только безвредной, но и полезной. Это всё необходимо учитывать для всех ПДК элементов в питьевой воде и для Se, естественно. Очевидно, что дисбаланс химических элементов в воде, которую организм потребляет изо дня в день, приводит в конечном итоге к болезням организма.

# Селен и поиски оптимальных концентраций

В ГосНИИЭНП уже в течение десяти лет проводятся систематические исследования природных вод методом масс-спектрометрии

индуктивно-связанной плазмы (ИСП МС). За это время были обнаружены воды с различными концентрациями Se, диапазон концентраций Se в них — от 0,001 до 688 мкг/л. Концентрации Se в реках Саратовской области находятся в диапазоне от 0,001 до 26,3 мкг/л, а средние значения колебаний концентрации Se составляют 2-7 мкг/л; в родниках несколько выше и находятся в диапазоне от 0,5 до 60 мкг/л.

Анализ методом ИСП МС вод природных источников и бутилированных показывает, что действительно большинство их содержит такое малое количество Se, что в общем рационе человека им можно пренебречь.

Тем не менее в Саратовской области имеются родники с концентрацией Se, превышающей значение ПДК, а именно 10–50 мкг/л. Так, достаточно длительное время анализировались воды трёх родников, которые находятся на расстоянии ста метров друг от друга. Концентрация Se в этих родниках оказалась разной – 7, 30 и 50 мкг/л. В названном случае для питья можно отдать предпочтение роднику с максимальным значением Se, так как ежедневное потребление родниковой воды в день не более одного литра с концентрацией 50 микрограммов селена в день принести вред организму не сможет, а оптимальную дозу в Se обеспечит.

Есть ещё один момент, который необходимо учесть, концентрация Se, как впрочем и других элементов, в родниковых водах не является величиной постоянной. Так, концентрация Se в одном из родников на протяжении 5 лет менялась в диапазоне — 50—10 мкг/л.

Имеется много оснований для повышения ПДК Se в питьевых водах до 50 мкг/л. Эта цифра позволит допустить на рынок питьевых вод природные минеральные источники, которые содержат такую «высокую» концентрацию Se. А минеральные источники с более высоким содержанием Se, которые могут служить хорошими БАДами, определять как лечебные и продавать в аптеках.

При этом очевидно, что возникает необходимость проводить анализ Se в таких водах (и не только Se) и указывать концентрацию на этикетке. Пока же возникает парадоксальная ситуация, что даже в аптеках продаются минеральные воды с отсутствием достоверной информации по элементному составу. В России до сих пор практически не продаются минеральные воды, в которых была бы определена концентрация Se и некоторых других эссенциальных и токсичных элементов.

Поскольку Se — эссенциальный элемент, со всей очевидностью возникает необходимость определения величины и желание ввести для таких элементов в питьевых водах, логично связанное с ПДК, значение минимально приемлемой концентрации (МПК) эссенциального элемента в питьевой воде. Для Se в питьевой воде это, скорее всего, 2—7 мкг/л.

Далее можно определить оптимальное значение концентрации (ОЗК) Se в питьевой воде, и оно, вероятно, находится в области 30 мкг/л. Это перекрывает нынешнее значение ПДК по Se, которое принято в настоящее время в России. Но ОЗК эссенциального микроэлемента в питьевой воде должно поставлять организму дневную норму этого микроэлемента при нормальном, среднем потреблении воды и при отсутствии этого элемента в продуктах питания.

Практика показывает, что определение эссенциальных элементов, в т. ч. Se, рано или поздно придётся проводить, т. к. экспортируемая в Россию вода, как показывают наши исследования, может содержать сотни мкг/л Se. Такую воду питьевой уже назвать трудно, Se, как было сказано выше, может быть опасен при избыточном поступлении в организм.

Питьевые минеральные природные воды с концентрацией Se 7–30 мкг/л стоит признать более предпочтительными по сравнению с водными источниками, в которых Se очень мало. Потребление такой воды исключит проблемы, связанные с селеновой недостаточностью. Вместе с этим минеральная вода с повышенными концентрациями (выше 50 мкг/л) может служить хорошим селеновым БАДом.

Принимая во внимание влияние Se на человеческий организм, а также учитывая эссенциальный характер этого элемента, приходится признать, что более либеральный диапазон концентраций приемлемости по Se принят в ряде стран. Они больше соответствуют современным научным знаниям о Se, его роли и влиянии на здоровье человека и лучше отвечают практике использования значения ПДК Se в питьевой воде, чем в России.

Изучение Se показало, что настала пора не только определять концентрацию его в воде, но и указывать концентрацию этого элемента на этикетках с питьевой минеральной водой, т.к. диапазон «польза — вред» у этого элемента очень незначителен.

Возможности по определению Se уже достаточно обеспечены современной аппаратурой, которая позволяет обнаруживать его содержание быстро и с высокой степенью достоверности.

# Пути повышения обеспеченности населения селеном

Одним из способов повышения обеспеченности Se населения может служить обогащение Se продуктов животноводства путём введения биодобавок соединений Se в корма животным. Но естественный способ поступления Se через природные водные источники практически нигде не упоминается. Это объясняется тем, что большинство исследованных на Se минеральных источников содержат крайне мало этого элемента, а многие питьевые воды на Se до сих пор не анализируются. Если и встречаются минеральные воды с оптимальным содержанием Se, то они не исследовались, а поэтому не известны.

Анализ исключительной роли Se привёл к разработке государственной научнотехнической программы «Оценка обеспеченности Se детского и взрослого населения различных регионов России и разработка системы применения препаратов Se для профилактики селеновой недостаточности, повышения резистентности населения к неблагоприятным факторам окружающей среды».

Проект «Селена». Стоит обратить внимание на селенсодержащие БАДы. Ряд исследователей, учитывая не полную усвояемость Se и его недостаток в продуктах питания, игнорируя Se в минеральных источниках, возлагают большую надежду на БАДы. Они считают, что для оптимальной защиты от рака и других заболеваний нашему организму требуется больше Se, чем может дать повседневная пища и минеральная вода. Такая точка зрения [9] дополнена весьма полным списком биологически активных добавок, содержащих Se, и приводятся рекомендации по их применению.

#### Выводы

- 1. Анализ роли Se и других эссенциальных элементов в жизни человека приводит к выводу, что имеется необходимость обоснования и определения оптимальных концентраций эссенциальных микроэлементов в питьевой воде, в том числе Se.
- 2. Учитывая эссенциальную роль Se и его токсичность, назрела необходимость определять концентрацию этого элемента в природных водах и указывать его концентрацию на этикетках продаваемых минеральных вод.
- 3. Имеются основания для увеличения ПДК Se в питьевой воде до 50 мкг/л, при этом оптимальная концентрация Se может быть

## ХИМИЯ ПРИРОДНЫХ СРЕД И ОБЪЕКТОВ

 $30\,\mathrm{mkr/n}$ , т. к. современные научные и практические знания об эссенциальной и токсикологической роли Se в жизни человека показывают, что необходимая и достаточная концентрация этого элемента находится в узком диапазоне —  $5-50\,\mathrm{mkr/n}$ .

# Литература

- 1. Kurttio P., Pukkala E., Kabelin H., at al. Arsenic concentrations in well waters and risk of biadder and kidney cancer in Finland // Proc. 7th Nordic Simp. «Trace element in human health and disease». Espoo, 1999. P. 32.
- 2. Schwarz K., Fredga A. Biological potency of organic selenium compounds. V. Diselenides of alcohols and amines, and same selenium containing ketones // Bioinorg. Chem. 1974. V. 3. P. 153.
- 3. Meyer R.V., Maban D.C., Moxon A.I. Value of dietary selenium and vitamin E for veanling swine as measured by performance and glutathione peroxidase activities // J. Anim. Sci. 1981. V. 52. P. 302–311.
- 4. Levander O.A. Selenium // Trace elements in human and animal nutrition / Ed. by W. Merts. Orlando: Acad. Press, 1986. P. 209–279.

- 5. Тутельян В.А., Княжев С.А., Хотимченко С.А. и др. Селен в организме человека. Метаболизм, антиоксидантные свойства, роль в канцерогенезе. Москва: Из-во РАМН, 2002. 219 с.
- 6. Курсков С.Н., Растегаев О.Ю., Чупис В.Н. Изучение элементного состава природных вод методом масс-спектрометрии индуктивно-связанной плазмы. // Экологические проблемы промышленных городов: Научн. труды. Саратов. 2007. С.144–147.
- 7. Горбунов А.В., Ляпунов С.М., Окина О.И. Оценка поступления микроэлементов в организм человека с продуктами питания в центральных регионах России // Экологическая химия. 2006. Т. 15. Вып. 1. С. 47–59.
- 8. Курсков С.Н., Растегаев О.Ю., Чупис В.Н. Сравнительный анализ элементного состава вод рек Саратовской области Волги, Иргиза и Сакмы методом масс-спектрометрии с индуктивно-связанной плазмой // Мониторинг природных экосистем в зонах защитных мероприятий объектов по уничтожению химического оружия: Материалы Всероссийской научно-практической конференции. 2007. Ч. 1. С. 80–85.
- 9. Озерова В. Сера и селен микроэлементы против рака. Санкт-Петербург: Издательская группа «ВЕСЬ»,  $2005.64\,\mathrm{c}.$