

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ГЛАВНОЕ УПРАВЛЕНИЕ ХИМИЗАЦИИ С ГОСХИМНОМИССИЕЙ МСХ РФ

ЦЕНТРАЛЬНЫЙ НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
АГРОХИМИЧЕСКОГО ОБСЛУЖИВАНИЯ СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА
(ЦНИАО)

УТВЕРЖДАЮ

Зам. министра сельского
хозяйства Российской Федерации

_____ А.Г.Ефремов

"26" февраля 1993 г.

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ МЫШЬЯКА В ПОЧВАХ
ФОТОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ

Москва - 1993

Методические указания разработаны по заказу Главного управления химизации с Госхимкомиссией МСХ РФ сотрудниками Центрального научно-исследовательского института агрохимического обслуживания сельского хозяйства (ЦНАО) канд.биол.наук А.А.Титовой, канд.биол.наук Н.А. Чеботаревой и А.П.Плешковой.

Методические указания предназначены для проектно-исследовательских станций химизации и центров агрохимической службы Российской Федерации при проведении работ по экологическому мониторингу почв.

Отзывы и замечания просим высылать по адресу: 127650, Москва, ул. Прянишникова, 31, корп. 2, ЦНАО.

© Центральный научно-исследовательский институт агрохимического обслуживания сельского хозяйства (ЦНАО), 1993 г.

ВВЕДЕНИЕ

Мышьяк относится к классу высоко опасных загрязняющих веществ [1], содержание которых в окружающей среде, в том числе и в почвах, подлежит нормированию и систематическому контролю. Проведение экологического мониторинга почв требует применения высокочувствительных, надежных и доступных методов анализа.

Определение валового содержания мышьяка обычно включает три этапа: разложение почвы, отделение мышьяка от основы и определение его концентрации в растворе.

Для разложения почвы широко применяют метод мокрого разложения, основанный на взаимодействии почвы с концентрированными минеральными кислотами при нагревании. Нами за основу взят универсальный окислительный реагент – смесь азотной и серной кислот, используемый для минерализации различных материалов [2]. Подобраны соотношение кислот и режим нагревания, позволяющие сравнительно быстро и без потерь мышьяка достичь разложения почвы.

Последующее выделение мышьяка из раствора минерализата чаще всего проводят путем дистилляции в виде арсина [3, 4]. Этот прием рекомендуется в данной методике, так как позволяет отделять как макро-, так и микроколичества мышьяка. Были уточнены параметры дистилляционного аппарата и условия дистилляции, сокращено количество дозаций реактивов, что позволило упростить и сократить время данной процедуры.

После проведения дистилляции мышьяк обычно определяют фотометрическими методами. Среди них предпочтение отдают методам мышьяковомолибденовой и сурьянномошьяковомолибденовой сини [3-7].

Метод мышьяковомолибденовой сини относится к числу классических методов и разные варианты его используются для анализа разнообразных объектов, в том числе и почв. Недостатком этого метода является длительное время восстановления молибдоарсената до молибденовой сини при комнатной температуре. Для ускорения реакции необходимо нагревать растворы, что усложняет проведение анализа.

Метод сурьянномошьяковомолибденовой сини похож на предыдущий, но несколько проще. Использование аскорбиновой кислоты и соли сурьмы ускоряет восстановление молибдоарсената и позволяет

быстро получить окраску при комнатной температуре. Однако в этом методе будут использоваться более дефицитные реактивы.

Оба метода достаточно чувствительны, показали хорошие метрологические характеристики не требуют сложного оборудования и могут быть рекомендованы для массовых анализов.

1. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

Сущность метода заключается в разложении пробы почвы смесью азотной и серной кислот, отгелении мышьяка отгонкой в виде арсина и конечном определении мышьяка в виде мышьяковолибденовой или сурьмяномышьяковолибденовой сини.

2. МЕТОД ОТБОРА ПРОБ

Отбор проб по ГОСТ 17.4.3.01 и ГОСТ 17.4.4.02.

3. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ, РЕАКТИВЫ

Фотоэлектроколориметр или спектрофотометр.

Весы лабораторные по ГОСТ 24104 2-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Штатив электрическая с регулятором нагрева.

Баня водяная.

Штатив для пробирок.

Прибор для отгонки мышьяка, состоящий из колбы конической по ГОСТ 25336 вместимостью 250 см³, стеклянной пробки с расширением для ваты, пропитанной уксуснокислым свинцом, стеклянной трубки с внутренним диаметром 1 мм, нижний конец которой оттянут в капилляр диаметром около 0,5 мм, и пробирки стеклянной или цилиндра вместимостью 10 см³ и внутренним диаметром около 10 мм для поглощающего раствора (см. рис. на с. 12).

Стаканы из термостойкого стекла по ГОСТ 25336 вместимостью 100 см³.

Стекла часовые.

Колбы мерные по ГОСТ 1770 2-го класса точности вместимостью 50, 100 и 1000 см³.

Пипетки по ГОСТ 20292 2-го класса точности вместимостью I и 10 см³ и бurette с краном по ГОСТ 20292 2-го класса точности вместимостью 25 см³ для дозирования стандартных растворов.

Дозаторы агрессивных жидкостей с погрешностью дозирования не более 2%, выполненные из материалов, устойчивых к действию применяемых реактивов и не загрязняющих их мыльняком, или пипетки по ГОСТ 20292 2-го класса точности вместимостью 5 см³ с резиновой грушей и цилиндр мерный по ГОСТ 1770 вместимостью 25 см³ для дозирования азотной, серной и соляной кислот в объемах 5 и 20 см³.

Дозаторы с погрешностью дозирования не более 2%, выполненные из материалов, устойчивых к действию применяемых реактивов и не загрязняющих их мыльняком, или бюретки с краном по ГОСТ 20292 2-го класса точности вместимостью 10 и 25 см³ для дозирования растворов в объемах 1 и 5 см³.

Капельницы стеклянные лабораторные по ГОСТ 25336.

Вата по ГОСТ 5556.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, х.ч.

Кислота серная по ГОСТ 4204, х.ч. и раствор с массовой долей 10%.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, х.ч.

Кислота аскорбиновая по ГОСТ 4815, ч.д.а.

Калий йодистый по ГОСТ 4232, х.ч.

Йод (I₂) по ГОСТ 4159, ч.д.а.

Олово двухлористое 2-водное (SnCl₂·2H₂O) по ГОСТ 36, х.ч.

Свинец уксуснокислый по ГОСТ 1027, х.ч., раствор массовой концентрации 150 г/дм³.

Аммоний молибденовокислый 4-водный [(NH₄)₆Mo₇O₂₄·4H₂O] по ГОСТ 3765, х.ч.

Калий сурьмяновинноокислый, 0,5-водный (калий-антимония винноокислый) [K(SbO)C₄H₄O₆·0,5H₂O].

Гидразин серноокислый по ГОСТ 5841, ч.д.а., раствор с массовой долей 1%.

Цинк гранулированный по ГОСТ 989, х.ч.

Натрий пироксернистоокислый (Na₂S₂O₅) по ГОСТ 10575, ч.д.а.

Ангидрид мышьяковистый (As₂O₃) по ГОСТ 1973.

Натрий углекислый кислый (NaHCO₃) по ГОСТ 4201, х.ч., раствор с массовой долей 4%.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, х.ч., раствор массовой концентрации 2 моль/дм³.

Фенолфталеин по ГОСТ 5850, ч.д.а., спиртовой раствор с массовой долей 1%.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Примечание. Допускается использовать аппаратуру, мерную посуду и другие средства измерений, имеющие такие же или лучшие технические и метрологические характеристики.

4. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

4.1. Подготовка прибора для отгонки мышьяка

Прибор собирают в соответствии с чертежом. Перед употреблением прибор промывают разбавленной азотной кислотой (1:1) и водой.

4.2. Приготовление ваты, пропитанной раствором уксуснокислого свинца

Вату пропитывают раствором уксуснокислого свинца и высушивают на стекле на воздухе. Вату хранят в банке с притертой пробкой.

4.3. Приготовление раствора серной кислоты концентрации $c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2,5$ моль/дм³ (5 н)

Серную кислоту смешивают с дистиллированной водой из расчета 140 см³ серной кислоты (пл. 1,835 г/см³) в 1000 см³ получаемого раствора.

4.4. Приготовление раствора аммония молибденовокислого для определения мышьяка в виде мышьяковомолибденовой сини

(0,30±0,01) г аммония молибденовокислого 4-водного растворяют в 30 см³ раствора серной кислоты концентрации $c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2,5$ моль/дм³ и доводят объем раствора водой до 100 см³ в мерной колбе. Раствор хранят в полиэтиленовой посуде.

4.5. Приготовление окрашивающего раствора для определения мышьяка в виде сурьянномошьяковомолибденовой сини

(6,0±0,1) г аммония молибденовокислого 4-водного растворяют в 125 см³ воды. (0,15±0,01) г сурьянновиннокислого калия растворяют в 50 см³ воды. Оба раствора объединяют, приливают 500 см³ раствора серной кислоты концентрации $c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2,5$ моль/дм³ и доводят объем раствора водой до 1 дм³ в мерной колбе. Раствор хранят в темной склянке.

Непосредственно перед применением в 100 см^3 приготовленного раствора растворяют $(0,53 \pm 0,01) \text{ г}$ аскорбиновой кислоты и хорошо перемешивают.

4.6. Приготовление раствора двухлористого олова

$(40,0 \pm 0,1) \text{ г}$ двухлористого олова растворяют при нагревании в 60 см^3 концентрированной соляной кислоты. При хранении в растворе добавляют несколько гранул олова.

4.7. Приготовление раствора йодистого калия с массовой долей 15%

$(15,0 \pm 0,1) \text{ г}$ йодистого калия растворяют в 85 см^3 воды. Раствор хранят не более недели.

4.8. Приготовление восстанавливающего раствора

Смешивают 20 см^3 раствора йодистого калия с массовой долей 15%, 10 см^3 раствора двухлористого олова и 170 см^3 концентрированной соляной кислоты. Восстанавливающий раствор готовят непосредственно перед использованием.

4.9. Приготовление раствора натрия пироксернистокислового

$(5,0 \pm 0,1) \text{ г}$ пироксернистокислового натрия растворяют в 95 см^3 воды. Раствор готовят в день проведения анализа.

4.10. Приготовление запасного поглощающего раствора

$(2,54 \pm 0,01) \text{ г}$ йода и $(8,0 \pm 0,1) \text{ г}$ калия йодистого растворяют примерно в 25 см^3 воды и разбавляют водой до 1 дм^3 в мерной колбе. Раствор хранят в темной склянке не более трех месяцев.

4.11. Приготовление рабочего поглощающего раствора

Смешивают 10 см^3 запасного поглощающего раствора и 4 см^3 раствора натрия углекислого кислого с массовой долей 4% и разбавляют водой до 100 см^3 в мерной колбе. Раствор готовят в день проведения анализа.

4.12. Приготовление раствора мышьяка массовой концентрации 1 мг/см^3 (раствор А)

$(1,320 \pm 0,001) \text{ г}$ мышьяковистого ангидрида растворяют в 15 см^3 раствора гидроокиси натрия массовой концентрации 2 моль/дм^3 , нейтрализуют в присутствии фенолфталеина раствором серной кислоты с массовой долей 10%, прибавляют 10 см^3 избытка раствора серной кислоты с массовой долей 10% и доводят объем раствора водой до

1 дм³ в мерной колбе и перемешивают. Раствор хранят не более 1 года.

4.13. Приготовление раствора мыльака массовой концентрации 100 мкг/см³ (раствор Б)

В мерную колбу вместимостью 100 см³ помещают 10 см³ раствора А, доливают до метки водой и перемешивают. Раствор хранят не более 3 мес.

4.14. Приготовление раствора мыльака массовой концентрации 1 мкг/см³ (раствор В)

В мерную колбу вместимостью 100 см³ помещают 1 см³ раствора Б, доливают до метки водой и перемешивают. Раствор готовят в день проведения анализа.

4.15. Приготовление растворов сравнения

В шесть мерных колб вместимостью 50 см³ из бюретки наливают указанные в таблице объемы раствора В, доливают до метки водой и перемешивают. Растворы готовят в день проведения анализа и используют для градуировки фотоэлектроколориметра или спектрофотометра.

Таблица

Номер раствора сравнения	Объем раствора В, см ³	Массовая концентрация мыльака в растворе сравнения, мкг/см ³	Массовая доля мыльака в почве (млн ⁻¹) при массе почвы	
			1 г	2 г
1	0	0	0	0
2	2,0	0,04	2,0	1,0
3	5,0	0,10	5,0	2,5
4	10,0	0,20	10,0	5,0
5	15,0	0,30	15,0	7,5
6	20,0	0,40	20,0	10,0

5. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

5.1. Разложение почвы

Навеску почвы массой (1,0-2,0±0,1) г помещают в стакан, приливают 5 см³ концентрированной азотной кислоты, 5 см³ концентри-

рованной серной кислоты и перемешивают. Стакан накрывают часовым стеклом и медленно нагревают суспензию, избегая бурной реакции. Кипячение суспензии продолжают до начала появления белых паров SO_3 . Если к этому времени почва не обесцветилась, то стакан охлаждают, добавляют 5 см^3 азотной кислоты, накрывают часовым стеклом и снова кипятят содержимое до появления белых паров SO_3 . При необходимости эту операцию повторяют. Разложение заканчивают, когда остаток почвы приобретет белый или светлосерый цвет. После этого для удаления остатков окислов азота и азотной кислоты в охлажденный стакан добавляют, обмывая стенки его, 5 см^3 воды и нагревают до выделения белых паров SO_3 . Снова охлаждают, добавляют 5 см^3 воды и нагревают до выделения белых паров SO_3 .

Одновременно ставят в трех повторениях контрольный опыт, включающий все стадии анализа, кроме взятия навески почвы.

П р и м е ч а н и е. Допускается для разложения почвы вместо стаканов и часовых стекол использовать конические колбы или колбы Кьельдаля с полыми стеклянными пробками или стеклянными вorksами, а для нагревания — песчаную баню.

5.2. Дистилляция арсина

Растворы, полученные после разложения почвы, количественно переносят в отгонные колбы, разбавляя водой до 50 см^3 . Одновременно в другие отгонные колбы помещают по 50 см^3 растворов сравнения. Приливают по 20 см^3 восстанавливающего раствора, приготовленного по п. 4.8, содержимое колб перемешивают и оставляют на 15–20 мин.

В пробирку наливают по 5 см^3 рабочего поглощающего раствора.

Затем в отгонную колбу добавляют 5 г металлического грачулированного цинка, быстро закрывают пробкой с соединительной трубкой, конец трубки погружают в пробирку с поглощающим раствором и проводят дистилляцию при комнатной температуре в течение 45–60 мин. После завершения дистилляции пробирку с поглощающим раствором отсоединяют от дистилляционного прибора и помещают в штатив.

5.3. Определение мышьяка в виде мышьяковомолибденовой сини

В пробирку с дистиллятом добавляют по I капле пироксернисто-кислого натрия, по I см^3 раствора молибденовокислого аммония,

приготовленного по п. 4.4, и по 2 капли раствора сернокислого гидразина. Растворы перемешивают после прибавления каждого реактива. Пробирки помещают в кипящую водяную баню, выдерживают в ней в течение 10 мин и охлаждают до комнатной температуры.

Фотометрируют растворы в кюветах с толщиной просвечиваемого слоя 10-20 мм относительно воды при длине волны 840 нм или используя светофильтр с максимумом пропускания в области 820-860 нм.

Если значение оптической плотности анализируемого раствора превышает значение оптической плотности шестого раствора сравнения, аликвоту окрашенного раствора разбавляют водой и повторяют фотометрирование.

5.4. Определение мышьяка в виде сурьяномамышьяковоолибденовой сини

В пробирки с дистиллятом добавляют по 1 капле раствора пирросернистокислого натрия и перемешивают. Затем добавляют по 1 см³ окрашивающего раствора, приготовленного по п. 4.5, перемешивают и оставляют растворы на 45 мин в темном месте при комнатной температуре. Через 45 мин растворы фотометрируют в кювете с толщиной просвечиваемого слоя 10-20 мм относительно воды при длине волны 866 нм или используя светофильтр с максимумом пропускания в области 840-870 нм.

Если значение оптической плотности анализируемого раствора превышает значение оптической плотности шестого раствора сравнения, аликвоту окрашенного раствора разбавляют водой и повторяют фотометрирование.

6. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

6.1. По результатам фотометрирования растворов сравнения строят градуировочный график, откладывая по оси абсцисс массовые концентрации мышьяка в растворах сравнения в пересчете на массовые доли в анализируемой пробе в млн⁻¹ (мг/кг), а по оси ординат - соответствующие им значения оптической плотности. По градуировочному графику находят массовые доли мышьяка в анализируемой пробе и в растворах контрольного опыта в млн⁻¹.

6.2. Массовую долю мышьяка в почве (X) в млн⁻¹ вычисляют по формуле:

$$X = KC - C_T,$$

где K - коэффициент, учитывающий разбавление раствора (при анализе неразбавленных растворов $K = 1$, при разбавлении в 2 раза $K = 2$ и т.д.);

C - массовая доля мышьяка в анализируемой пробе, найденная по градуировочному графику, млн^{-1} ;

C_T - среднее арифметическое значений массовой концентрации мышьяка в контрольном опыте в пересчете на массовую долю в пробе, найденное по градуировочному графику, млн^{-1} .

Величина среднего результата контрольного опыта не должна превышать $1/3$ минимальной концентрации мышьяка в растворе сравнения.

За окончательный результат анализа принимают результат единичного определения и выражают его в миллионных долях с точностью до первого десятичного знака.

6.3. Допускаемые относительные отклонения от среднего арифметического результатов двух повторных анализов, выполненных в одной лаборатории при выборочном контроле воспроизводимости при доверительной вероятности $P = 0,95$ составляют 18% при массовой доле мышьяка до 5 млн^{-1} , 10% - свыше 5 млн^{-1} .

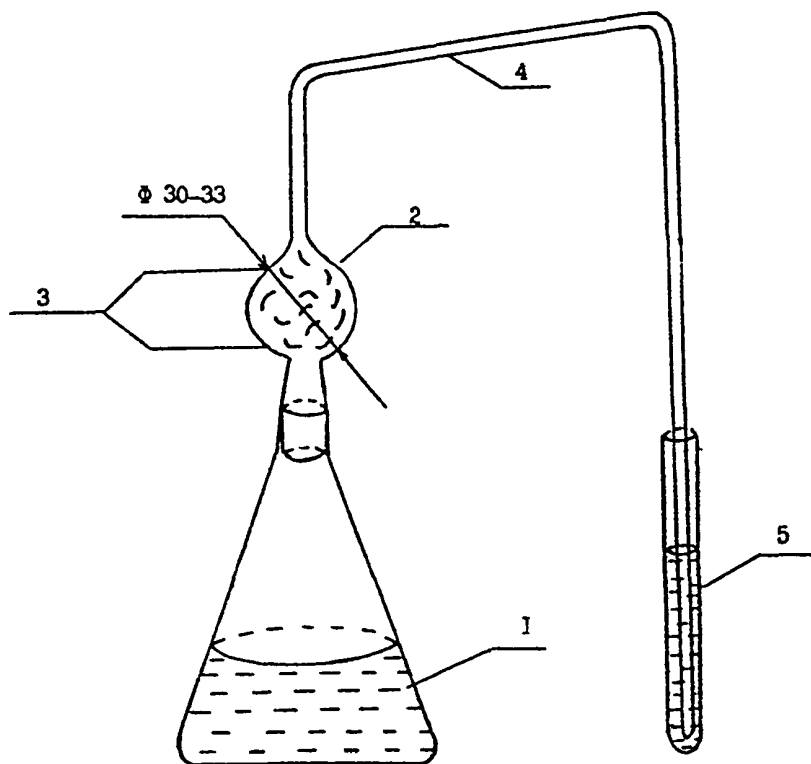
7. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

7.1. При определении мышьяка используют следующие химические реактивы, оказывающие вредное действие на организм человека: мышьяковистый ангидрид, сернистый гидразин, уксуснокислый свинец, серную, азотную и соляную кислоты. При работе с названными веществами необходимо соблюдать требования безопасности по ГОСТ 12.1.007.

7.2. Химические реактивы, применяемые для анализа, должны храниться в шкафах или боксах, оборудованных вентиляцией, в упакованном виде. Мышьяковистый ангидрид хранят в специальном сейфе.

7.3. Химическая лаборатория должна иметь общую приточно-вытяжную вентиляцию по ГОСТ 12.4.021.

Прибор для отгонки мышьяка



1 - реакционная колба; 2 - расширение для ваты; 3 - вата, пропитанная уксуснокислым свинцом; 4 - соединительная трубка; 5 - пробирка с поглощающим раствором.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. ГОСТ 17.4.1.02-83. Охрана природы. Почвы. Классификация химических веществ для контроля загрязнения. 4 с.
2. Р.Бок. Методы разложения в аналитической химии. М.: Химия, 1984. 428 с.
3. А.А.Немодрук. Аналитическая химия мышьяка. М.: Наука, 1976. 240 с.
4. Е.Сендел. Колориметрические методы определения следов металлов. М.: Мир, 1964. С. 249-267.
5. Н.Г.Здрий, Г.В.Мотузова. Химическое определение мышьяка в почве.//Агрохимия. 1979. № 2. С. 141-145.
6. H.G.Small, C.B.McCants. Determination of Arsenic in Flue-Cured Tobacco and in Soils.//Soil Science Society of America Proceedings. 1961. V. 25. № 5. P. 346-348.
7. J.H.Portman, J.F.Biley. Determination of As in sea water, marine plants and silicate and carbonate sediments.//Analit. Chim. Acta, 1964. V. 31. № 6. С. 509.

Подписано к печати 19.03.1993 г.
Объем 0,8 печ.л.

Заказ 1356
Тираж 150 экз.

Типография РАСХН