

**А.А. Авакян**  
г. Красноярск

## МЕТОД СЕЛЕКТИВНОГО ОСАЖДЕНИЯ МЫШЬЯКА ИЗ РАСТВОРОВ ДЛЯ ЕГО ОБНАРУЖЕНИЯ И ИЗВЛЕЧЕНИЯ

Предложена методика селективного осаждения  $(AsO_4)^{3-}$  из растворов в виде гидроксоарсената  $Fe^{3+}$  действием  $FeCl_3$ ,  $NaHCO_3$  и  $CH_3CO_2H$ , которая может использоваться как качественная реакция на мышьяк. Выявлено, что  $CH_3CO_2Na$  всаливает арсенат  $Ag^+$  и гидроксоарсенат  $Fe^{3+}$  в водные растворы  $CH_3CO_2H$ . Обнаружено, что ацетат  $Fe^{3+}$  устойчив к гидролизу в отсутствии других реагентов; кроме того, он устойчив в растворах  $CH_3CO_2H$ . Из полученного гидроксоарсената  $Fe^{3+}$  мышьяк может быть выделен восстановителями, например,  $Ca(H_2PO_2)_2$ , в виде аморфного чёрно-бурого похожего на сажу осадка, который затем можно возогнать. Безопасность, простота, надёжность, высокая чувствительность и полнота извлечения мышьяка в виде элемента позволяют рекомендовать предложенную методику в качестве способа извлечения мышьяка из руд, а также в качестве замены пробе Марша (как тест на мышьяк).

*Ключевые слова:* мышьяк, тест на мышьяк, извлечение мышьяка, арсенаты  $Fe^{3+}$  и  $Ag^+$ , ацетат  $Fe^{3+}$ .

**DOI: 10.17072/chirvinsky.2021.3**

Для обнаружения и, главное, извлечения большинства химических элементов из исследуемых образцов самым оптимальным является путь селективного осаждения из раствора: выделение элемента в виде осаждающегося характерного нерастворимого осадка становится «качественной реакцией» на данный элемент и способом его извлечения.

Появление разнообразных спектрометров и их совершенствование сделало соответствующие физические методы идентификации веществ приоритетными; однако у них имеются немалые недостатки. Например, рентгенофазовые дифрактометры не только не могут идентифицировать аморфные фазы, но могут не обнаружить и кристаллические фазы, если содержание аморфных продуктов в образце велико. Поэтому использование «качественных реакций» оказывается более простым, дешёвым и надёжным способом, например, для обнаружения примеси аморфных арсенатов в аморфных гидроксидах железа.

Самым универсальным способом перевода As из исследуемого образца в раствор является травление мелко измельчённого образца крепкой  $HNO_3$  либо  $HNO_3/HCl$ . Однако до настоящей работы не было

предложено способа селективного осаждения As из этих растворов. Трудность заключалась в том, что арсенаты большинства катионов растворимы в сильных кислотах; при этом большинство мышьяковых руд содержит немало Fe, которое переходит в раствор в виде  $\text{Fe}^{3+}$ , и подщелачивание раствора осаждает не только гидроксоарсенат  $\text{Fe}^{3+}$  (а также  $\text{Ca}^{2+}$  и ряда других перешедших в раствор катионов), но и объёмистый  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ , а также фосфаты (если они присутствуют в исходном образце, большинство из них растворяется в  $\text{HNO}_3$  и  $\text{HNO}_3/\text{HCl}$ ).

При попытке восстановить As (осадить в виде элемента) из раствора, содержащего  $\text{HNO}_3$  и нитраты, восстановитель сперва будет расходоваться на разрушение последних. Поэтому после травления образца  $\text{HNO}_3$  или  $\text{HNO}_3/\text{HCl}$ , литература [1] рекомендует выпарить полученный раствор с  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Однако кипячение содержащих As растворов с  $\text{H}_2\text{SO}_4$  с улетучиванием  $\text{HNO}_3$  и  $\text{HCl}$  требует хорошей защиты (эффективный вытяжной шкаф) и грозит улетучиванием соединений As, особенно при попытке выпарить избыток  $\text{H}_2\text{SO}_4$ , азеотроп которой (98,3%  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и 1,7%  $\text{H}_2\text{O}$ ) кипит при 338,8°C.

Отсутствие удобного метода выделения As осаждением из растворов сделало приоритетной «пробу Марша»: способ выделения As из растворов в виде газа арсина  $\text{AsH}_3$ , в который превращаются арсенат- и арсенит-ионы под действием Zn и соляной кислоты.  $\text{AsH}_3$  нагревают в стеклянной трубке горелкой для получения (за зоной нагрева) налёта As, который является целью. Это весьма ненадёжная методика, потому что множество продуктов, присутствуя в исходном растворе, могут реагировать с  $\text{AsH}_3$ .

Таким образом, не выделение соединений As из пёстрой смеси продуктов, экстрагированных  $\text{HNO}_3$  или  $\text{HNO}_3/\text{HCl}$  из исходного образца, приводит к помехам при всех способах последующего восстановления As в виде элемента. Потери As при многочисленных операциях, их сложность, опасность осуществления (образование летучих ядов:  $\text{AsH}_3$  и возгонов  $\text{As}_2\text{O}_3$  и As), ненадёжность и неэффективность — это проблема, решением которой является нахождение путей селективного осаждения соединений As из растворов.

### **Предлагаемая методика**

Для селективного осаждения As из растворов в настоящей работе использованы нерастворимость гидроксоарсената  $\text{Fe}^{3+}$  в водных растворах  $\text{NaHCO}_3$  и  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  и растворимость свежевывапавшего  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  в  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  с образованием раствора ацетата  $\text{Fe}^{3+}$ .

1). Исследуемый образец растирается в пудру и помещается (в вытяжном шкафу) в крепкую  $\text{HNO}_3$  либо в её смесь с  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и/или  $\text{HCl}$

(если реакция идёт слишком медленно, можно использовать нагревание). Полученный экстракт отделяется от не растворившегося остатка декантированием или фильтрованием, после чего в нём растворяется гидроперит (для полного окисления  $As^{3+}$  до  $As^{5+}$ ). Из некоторых минералов (например, аурипигмента)  $As$  переводится в раствор крепким  $NaOH$ ; экстракт отделяется от не растворившегося остатка; в нём растворяется гидроперит, после чего раствор нейтрализуется избытком  $H_2SO_4$ .

2). Полученный экстракт смешивается с водным раствором  $FeCl_3$ . Большинство мышьяковых руд (особенно арсенопиритовые и лёллингитовые) содержат достаточно  $Fe$ , переходящего в раствор, поэтому в случае таких образцов эта стадия не требуется. В растворе  $Fe^{3+}$  должен быть в избытке по отношению к  $As$  для полного осаждения последнего.

3). Полученный раствор нейтрализуется избытком  $NaHCO_3$  (твёрдым или в виде раствора). При использовании твёрдого  $NaHCO_3$  может потребоваться добавление  $H_2O$  для растворения образующихся солей  $Na^+$ .

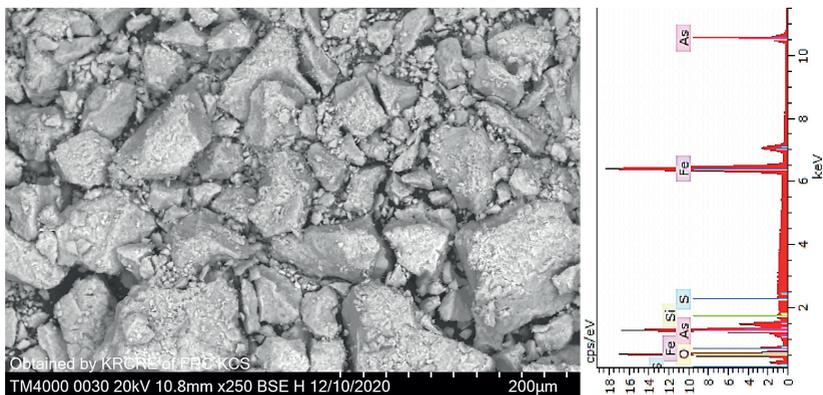
4). Полученный осадок, содержащий  $Fe(OH)_3$  и гидрокоарсенат  $Fe^{3+}$  (иногда некоторые другие арсенаты и фосфаты), промывается *избытком*  $H_2O$ , затем смешивается с избытком 70%  $CH_3CO_2H$  и интенсивно перемешивается 15 минут. В результате вся примесь  $Fe(OH)_3$  растворяется, образуя тёмный прозрачный раствор ацетата  $Fe^{3+}$  цвета чая. Не растворившаяся часть осадка отфильтровывается и промывается избытком  $H_2O$ . В случае присутствия  $As$  в исследуемом образце, получается *тускло-оранжевый осадок* аморфного гидрокоарсената  $Fe^{3+}$ .  $FePO_4$  тоже нерастворим в  $CH_3CO_2H$ , но окрашен в бело-желтоватый цвет. Гидрокоарсенат  $Fe^{3+}$  нерастворим в избытке водного раствора  $NaHCO_3$  и в избытке 70%  $CH_3CO_2H$ , поэтому использование избытка этих реагентов не ведёт к потере  $As$ . Следует учитывать, что в случае очень малого содержания  $As$  в исследуемом образце, коагуляция гидрокоарсената  $Fe^{3+}$  может занять несколько часов, поэтому если перемешивание с  $CH_3CO_2H$  привело к внешне полному растворению осадка, следует оставить этот раствор на 12 часов, за которые следовые количества гидрокоарсената  $Fe^{3+}$  образуют осадок.

5). Из полученного гидрокоарсената  $Fe^{3+}$  мышьяк может быть выделен восстановителями. Например, готовится раствор избытка  $Ca(H_2PO_2)_2$  в 20% соляной кислоте ( $NaH_2PO_2$  не рекомендуется, потому что он образует почти нерастворимый в соляной кислоте  $NaCl$ , а  $CaCl_2$  в соляной кислоте хорошо растворим). В этом растворе растворяется осадок гидрокоарсената  $Fe^{3+}$  (в котором может присутствовать примесь  $FePO_4$ , которая тоже растворяется и не мешает). Ёмкость с полученным прозрачным золотисто-жёлтым (от  $Fe^{3+}$ ) раствором помещается

на 17 минут в бурно кипящую водяную баню (в вытяжном шкафу). В результате раствор практически обесцвечивается, а на дно выпадает чёрно-бурый похожий на сажу осадок аморфного As. Подтвердить, что это именно As, надёжнее всего возгонкой (в длинной пробирке из огнестойкого стекла диаметром 4 мм, конец которой неплотно закрыт ватой для уменьшения доступа воздуха, сильно нагревая дно с As, например, пламенем уротропина). Улетучивание и конденсация As в виде тёмного налёта за зоной нагрева доказывает, что это именно As. Причём результат визуально виден, даже когда для возгонки используется кубический миллиметр тёмного осадка.

### Результаты и их обсуждение

СЭМ-изображение и рентгенофлуоресцентный спектр гидроксиарсената  $\text{Fe}^{3+}$ , полученного по вышеописанной методике из природного аурипигмента, — илл. 1. Они сделаны в лаборатории рентгеновских и спектральных методов анализа в институте химии и химической технологии СО РАН зав. лаб. д.т.н. Жижаевым А.М. (я выражаю ему благодарность). Процентное содержание элементов в этом образце: Fe—41,4%, O—34,3%, As—от 20 до 23,9%. Это соответствует гидроксиарсенату  $\text{Fe}^{3+}$  состава  $[\text{2FeAsO}_4 \times 3\text{HFeO}_2]$ . Спектр снят с осадка, высушенного при комнатной температуре, однако при высушивании могла произойти частичная дегидратация, т.е. исходным мог быть состав  $[\text{2FeAsO}_4 \times 3\text{Fe}(\text{OH})_3]$ . То, что это ассоциат, а не смесь арсената с гидроксидом, доказывается его индифферентностью к  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ , которая свежевывающие гидроксиды  $\text{Fe}^{3+}$  полностью растворяет.



Илл. 1. СЭМ-изображение и рентгенофлуоресцентный спектр гидроксиарсената  $\text{Fe}^{3+}$ , полученного по обсуждаемой методике

Предложенная методика была применена к ряду образцов арсенидных руд, в том числе к породам, содержащим лишь следы As. В результате As был полностью выделен и осаждён. Решение вышепоставленной задачи (селективного осаждения  $(AsO_4)^{3-}$  из растворов) последовательным действием  $FeCl_3$ ,  $NaHCO_3$  и  $CH_3CO_2H$  позволяет просто и безопасно выделять весь As практически без потерь. Таким образом, предложенная методика оказывается безопаснее, надёжнее, несоизмеримо проще и, главное, чувствительнее, чем все вышеперечисленные способы извлечения As из образцов (включая «пробу Марша»).

Настоящим исследованием была исправлена ошибочная информация о свойствах ацетата  $Fe^{3+}$ , существовавшая в литературе. В таблице «Растворимость кислот, оснований и солей в воде» из [2] указано, что ацетат  $Fe^{3+}$  «в водной среде разлагается». В [3] уточняется, что «нормальные ацетаты трёхвалентных железа и алюминия, как соли слабой уксусной кислоты и слабых оснований, гидролизуются и образуют основные соли, нерастворимые в воде». И действительно при смешивании водных растворов солей  $Fe^{3+}$  с водными растворами ацетатов выпадает нерастворимый гидроксоацетат  $Fe^{3+}$ , что даже используется как качественная реакция на  $Fe^{3+}$  и на ацетаты. Однако в настоящей работе было выяснено, что в отсутствии других реагентов ацетат  $Fe^{3+}$  является одной из наиболее устойчивых к гидролизу солей  $Fe^{3+}$ : не разлагается при разбавлении раствора и даже выдерживает осторожное кипячение; его можно осторожно выпарить и получить в сухом виде (аморфные тёмные плёнки). При последующем смешивании с водой он растворяется без разложения (это хорошо растворимое в воде соединение). Однако смешивание его растворов (имеющих цвет чая), например, с водным раствором  $NaCl$  сразу приводит к выпадению нерастворимого гидроксоацетата. Этот же результат (осаждение гидроксоацетата) получается при очень длительном хранении водного раствора ацетата  $Fe^{3+}$  в открытых ёмкостях (когда возможно улетучивание  $CH_3CO_2H$ ) и при смешивании этого раствора со значительным количеством ацетона. В растворах  $CH_3CO_2H$  он устойчив даже в присутствии других солей. Лучше всего синтезировать его из свежевыпавшего (и *тщательно промытого* от водорастворимых солей)  $Fe(OH)_3$  и водных растворов  $CH_3CO_2H$ .

Не только  $Fe^{3+}$  образует нерастворимый в  $H_2O$  и в  $CH_3CO_2H$  арсенат. Однако Fe почти всегда присутствует в исходных, содержащих As, образцах и переводится в раствор азотной кислотой в виде  $Fe^{3+}$ , а  $Fe^{3+}$  образует гидроксоарсенат характерного (оранжевого) цвета и не образует нерастворимых осадков с другими распространёнными анионами ( $Cl^-$ ,  $(SO_4)^{2-}$ ), в отличие, например, от  $Ag^+$  (красно-коричневый арсенат

которого тоже нерастворим в  $H_2O$  и в  $CH_3CO_2H$  и отличается от лимонно-жёлтого  $Ag_3PO_4$ ). Поэтому осаждение  $(AsO_4)^{3-}$  последовательным действием  $FeCl_3$ ,  $NaHCO_3$  и  $CH_3CO_2H$  в виде гидроксоарсената  $Fe^{3+}$  может считаться удобной *качественной реакцией на мышьяк*. Кроме того,  $Fe^{3+}$  не восстанавливается до металла гипофосфитами и солями  $Sn^{2+}$ .

Обнаружено, что гидроксоарсенат  $Fe^{3+}$  нерастворим в водных растворах  $CH_3CO_2H$ , однако легко и полностью растворяется в них в присутствии  $CH_3CO_2Na$  с образованием прозрачного истинного золотисто-жёлтого раствора; то есть  $CH_3CO_2Na$  всаливает арсенат  $Fe^{3+}$  в растворы  $CH_3CO_2H$ . Последующая нейтрализация полученного раствора избытком  $NaHCO_3$  (когда на дне остаётся небольшой избыток не растворившегося  $NaHCO_3$ ) не приводит к быстрому осаждению  $Fe^{3+}$ : образуется весьма стойкий коллоидный раствор — мутноватая взвесь, осаждение которой происходит лишь за много суток; причём осажается не арсенат, а гидроксоацетат  $Fe^{3+}$ , а арсенат-ионы остаются в растворе. Это указывает на необходимость максимально полного удаления водорастворимых солей из осадка гидроксоарсената  $Fe^{3+}$ , осаждённого гидрокарбонатом натрия по предлагаемой методике (перед действием  $CH_3CO_2H$ ). Потому что недостаточно тщательное *промывание водой* этого осадка приводит к потерям  $As$ , связанным с растворением гидроксоарсената  $Fe^{3+}$  в  $CH_3CO_2H$  в присутствии  $CH_3CO_2Na$ .

Не все соли всаливают гидроксоарсенат  $Fe^{3+}$  в водные растворы  $CH_3CO_2H$ ; например,  $Na_2SO_4$  не только не всаливает, а, напротив, способствует коагуляции гидроксоарсената  $Fe^{3+}$  из растворов  $CH_3CO_2H$ .

Подобно гидроксоарсенату  $Fe^{3+}$ ,  $Ag_3AsO_4$  нерастворим в  $H_2O$  и в  $CH_3CO_2H$ , но растворяется в последней в присутствии  $CH_3CO_2Na$ . Ацетат  $Ag$  малорастворим и в  $H_2O$ , и в  $CH_3CO_2H$ , поэтому при добавлении  $Ag_3AsO_4$  к раствору  $CH_3CO_2Na$  в 70%  $CH_3CO_2H$  происходит обменная реакция: осадок «белеет» (красно-коричневый  $Ag_3AsO_4$  растворяется и выпадает белый  $CH_3CO_2Ag$ ). Поэтому при добавлении насыщенного водного раствора  $AgNO_3$  к раствору  $FeAsO_4/CH_3CO_2Na/CH_3CO_2H$  происходит выпадение белого  $CH_3CO_2Ag$ , а арсенат-ионы остаются в растворе.

Гидроксоарсенат  $Fe^{3+}$  способен образовывать весьма стойкие густые суспензии как с  $H_2O$ , так и с водными растворами  $CH_3CO_2H$ . Но эти взвеси легко отфильтровываются бумажными фильтрами.

Если гидроксоарсенат  $Fe^{3+}$ , полученный по вышеописанной методике (после промывания его  $CH_3CO_2H$ , удаляющей примесь  $Fe(OH)_3$ ), растворить в разбавленной  $H_2SO_4$  и вновь осадить действием  $NaHCO_3$ , то он будет содержать заметное количество примеси  $Fe(OH)_3$ , что является растворением (после промывания осадка водой) этой примеси

в  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  с образованием окрашенного (в цвет чая) раствора. Таким образом, если раствор в минеральных кислотах содержит стехиометрическое соотношение  $\text{Fe}^{3+}$  и  $(\text{AsO}_4)^{3-}$ , то при действии  $\text{NaHCO}_3$  заметная часть As ( $\approx$  треть) останется в растворе, потому что действие  $\text{NaHCO}_3$  всегда приводит к тому, что часть  $\text{Fe}^{3+}$  осаждается в виде  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ . Это необходимо учитывать: т.е. для полного связывания мышьяка ионы  $\text{Fe}^{3+}$  должны быть в избытке по отношению к ионам  $(\text{AsO}_4)^{3-}$  в растворе, к которому добавляется  $\text{NaHCO}_3$ .

«Разбавленная  $\text{HNO}_3$  окисляет мышьяк до ортомышьяковистой кислоты  $\text{H}_3\text{AsO}_3$ , концентрированная  $\text{HNO}_3$  — до ортомышьяковой кислоты  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ », утверждается в [4]. В [5] сказано, что кипячение соединений As со смесью концентрированных  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{HNO}_3$  переводит As в раствор в виде  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ . В настоящем исследовании констатировано, что, например,  $\text{HNO}_3/\text{HCl}$  за двое суток при комнатной  $t^\circ\text{C}$  превращает мелкорастёртый аурипигмент в раствор, содержащий и  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ , и  $\text{H}_3\text{AsO}_3$ . Причём содержание  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  оказывается столь существенным, что нейтрализация этого раствора  $\text{NaHCO}_3$  приводит не к оранжевому, а к светло-жёлтому осадку, в котором доминирует арсенит  $\text{Fe}^{3+}$ . В  $\text{H}_2\text{O}$  арсенит  $\text{Fe}^{3+}$  нерастворим, поэтому добавление  $\text{FeCl}_3$  к раствору  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  и последующая нейтрализация этого раствора  $\text{NaHCO}_3$  даёт нерастворимый осадок арсенита  $\text{Fe}^{3+}$  (в смеси с  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ).

В [6] утверждается, что арсенит  $\text{Fe}^{3+}$  лишь незначительно растворим в  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ , однако в действительности его растворимость в  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  значительная. Таким образом, если в условиях обсуждаемой методики не добиваться полного окисления As до  $\text{As}^{5+}$ , то As, присутствующий в виде  $\text{As}^{3+}$ , будет утрачен (перейдёт в раствор  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ ).

Констатировано, что гидроперит  $(\text{NH}_2)_2\text{CO}\times\text{H}_2\text{O}_2$  практически моментально окисляет содержащийся в растворе  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  арсенит  $\text{Fe}^{3+}$  до арсената: раствор сразу мутнеет за счёт образования оранжевого осадка (если концентрация арсенита  $\text{Fe}^{3+}$  в этом растворе очень низкая, то помутнение раствора может произойти не мгновенно, а за некоторое время). При этом гидроперит не всаливает арсенат  $\text{Fe}^{3+}$  в водные растворы  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ ; таким образом, применение в этой реакции избытка гидроперита не приводит к растворению арсената  $\text{Fe}^{3+}$ .

$\text{H}_3\text{AsO}_3$  можно окислить гидроперитом и в растворах других кислот. Арсенит  $\text{Fe}^{3+}$  растворим во многих кислотах; в частности, в водных растворах  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$  и  $\text{HCl}$ . Таким образом, если после растворения в них исследуемого образца добавить в полученный раствор гидроперит —  $\text{As}^{3+}$  будет полностью окислен до  $\text{As}^{5+}$ . Присутствие гидроперита не мешает при последующих операциях обсуждаемой методики.

Гидроперит окисляет  $\text{As}^{3+}$  до  $\text{As}^{5+}$  не только в кислой, но и в щелочной среде. Пример: при растворении  $\text{As}_2\text{S}_3$  в водном растворе  $\text{NaOH}$  и последующем растворении гидроперита образуется раствор  $\text{Na}_3\text{AsO}_4$ .

Важно, что растворение гидроперита в растворах, содержащих  $\text{As}^{3+}$  (полученных из  $\text{As}_2\text{S}_3$  и щелочей либо при растворении арсенидов и сульфидов в  $\text{HNO}_3$  или её смесях с другими кислотами), происходит без бурных явлений и почти без выделения  $\text{O}_2$ . Однако если растворить гидроперит в крепком  $\text{NaOH}$  и затем всыпать мелко измельчённый  $\text{As}_2\text{S}_3$  — происходит бурное экзотермическое взаимодействие, раствор может закипеть, а значительное количество  $\text{H}_2\text{O}_2$  разлагается с выделением  $\text{O}_2$ . Аналогичные бурные явления с разложением  $\text{H}_2\text{O}_2$  могут происходить при травлении сульфидов и арсенидов кислотами, содержащими  $\text{H}_2\text{O}_2$ . Поэтому гидроперит следует добавлять *после* того, как произведено травление исследуемого образца.

Отмечено, что  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  смачивает (но не растворяет) гидроксоарсенат  $\text{Fe}^{3+}$  значительно лучше воды. Поэтому его осадок, уплотнившийся на фильтре (но не высохший), при размешивании с 70%  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  быстро приобретает исходный облик объёмистых хлопьев, а при размешивании с  $\text{H}_2\text{O}$  он остаётся уплотнённым. Когда же арсенат  $\text{Fe}^{3+}$  образуется путём окисления гидроперитом раствора арсенита  $\text{Fe}^{3+}$  в  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ , он возникает не в виде хлопьев, а в виде чрезвычайно микродисперсного осадка и имеет более светлый цвет. Такой осадок при взмучивании с  $\text{H}_2\text{O}$  легко образует суспензии, полное осаждение которых завершается лишь за несколько суток.

В заключение, про цвет арсената  $\text{Fe}^{3+}$ . В [7] описано, что из раствора, содержащего  $\text{Fe}^{3+}$  и  $\text{As}^{5+}$ , выпадал осадок от коричневого до жёлто-оранжевого цвета (коричневой являлась примесь ферригидрита  $\text{Fe}_{10}\text{O}_{14}(\text{OH})_2$ ; синтез проводился при повышенных температурах 40–80°C при pH 2–4). При старении этого осадка в исходном растворе при pH 2 и 80°C цвет осадка за много часов менялся от оранжевого до жёлто-белого и далее до светло-серого; в результате осадок превращался в полностью кристаллический скородит.

#### *Библиографический список*

1. Стукалова. М.М. Мышьяк и его руды. Сборник «Анализ минерального сырья»; 3-е изд., — Л.: ГХИ, 1959. Стр. 491.
2. Габриелян О.С. Химия. 8 класс. 16-е издание. Дрофа, 2010. Стр. 274–275.
3. Надеинский Б.П. Теоретические обоснования и расчёты в аналитической химии. Издание 3-е. «Высшая школа», Москва, 1959. Стр. 182.
4. Химическая энциклопедия. Том 3. «Большая Российская энциклопедия», Москва 1992. Стр. 157.
5. Смирнов В.А. Анализ лекарственных средств. Часть I. Самара. 2014. Стр. 17.
6. Rich R.L. Inorganic Reactions in Water. First edition. Springer 2007. Page 392.

7. *Lewis R.A.* Low temperature formation of ferric arsenate. A Thesis submitted for the degree of Doctor of Philosophy. Page 37.

THE TECHNOLOGY OF THE SELECTIVE PRECIPITATION  
OF ARSENIC FROM SOLUTIONS FOR ITS DETECTION AND  
ISOLATION

**A.A. Avakyan**

*solanin@yandex.ru*

This is a technology of the selective precipitation of  $(\text{AsO}_4)^{3-}$  from solutions as the  $\text{Fe}^{3+}$  hydroxoarsenate using the  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{NaHCO}_3$  and  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ . This can be used as a qualitative reaction for arsenic. The dissolving of the  $\text{Fe}^{3+}$  and  $\text{Ag}^+$  arsenates in  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  in the presence of the  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$  is discovered. The  $\text{Fe}^{3+}$  acetate is stable in water solution without other reagents (it was discovered); and it is stable in  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$  solutions. The arsenic can be isolated using the reactions:  $\text{Fe}^{3+}$  hydroxoarsenate + reducing agents, example:  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2$ , as the dark amorphous precipitate (like soot). Then it can be sublimated. This is a safe easy reliable highly sensitive alternative to the Marsh test.

*Keywords: arsenic, test for arsenic, isolation of arsenic,  $\text{Fe}^{3+}$  and  $\text{Ag}^+$  arsenates,  $\text{Fe}^{3+}$  acetate.*